



الهيئة القومية لضمان الجودة و الاعتماد



توصيف برنامج الكيمياء بكلية العلوم

جامعة جنوب الوادي

(2021/2020م)

تم اعتماد توصيف البرنامج بجلسة مجلس القسم رقم 532 بتاريخ 2020/10/20 توقيع رئيس مجلس القسم

تم اعتماد توصيف البرنامج بجلسة مجلس الكلية رقم 2 بتاريخ 2020/10/21 توقيع رئيس مجلس الكلية

خاتم شعار الكلية



جامعة: جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم: الكيمياء

توصيف برنامج الكيمياء

(عام 2022/2021م)

أ- معلومات أساسية:

1- اسم البرنامج: الكيمياء

2- طبيعة البرنامج:

(أحادي)

(ثنائي)

(مشترك)



4- تاريخ إقرار البرنامج:

20م.

3- القسم المسئول عن البرنامج: الكيمياء

ب- معلومات متخصصة:

1- الأهداف العامة للبرنامج:

* بنهاية البرنامج سوف يكون الخريج قادراً على أن:

- 1/1- استيعاب دور العلوم الأساسية في تنمية المجتمع.
- 2/1- تلبية احتياجات المجتمع أخذاً في الاعتبار المتطلبات الاقتصادية والبيئية والسلامة المطلوبة.
- 3/1- استخدام النظريات والحقائق العلمية في تفسير البيانات العملية.
- 4/1- جمع وتحليل وعرض البيانات باستخدام الأشكال والتقنيات المناسبة.
- 5/1- تجريب المفاهيم واختيار الحلول المناسبة لحل المشكلات على أساس علمي.
- 6/1- توظيف تكنولوجيا المعلومات في مجال تخصصه واحتياجاته.
- 7/1- المشاركة بكفاءة ضمن فرق العمل الجماعي وحسن اتخاذ القرار الفعال في مواقف مختلفة.
- 8/1- تبني التعلم الذاتي والمستمر والمشاركة بفاعلية في الأنشطة البحثية.
- 9/1- التعامل مع البيانات العلمية بلغاتها المختلفة.
- 10/1- تصميم وإجراء التجارب العلمية والتقييم الناقد للنتائج ومراجعة وكتابة التقرير.
- 11/1- امتلاك المعرفة والخبرة في التعامل مع العينات العلمية الحديثة والمناسبة.
- 12/1- المشاركة في ومراجعة عمليات مراقبة الجودة والإدارة الخاصة وتنظيم الوقت لانتهاء المهام.
- 13/1- إظهار خلفية معرفية عميقة وواسعة في الفروع المختلفة لعلم الكيمياء.

2- المخرجات التعليمية المستهدفة من البرنامج:

1/2- المعرفة والفهم:

بنهاية دراسة برنامج بكالوريوس الكيمياء يكون الخريج قادراً على أن:

- 1/2أ- يحدد الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة والمفاهيم والمبادئ والتقنيات.
- 1/2ب- يفسر النظريات ذات الصلة وتطبيقاتها.
- 1/2ج- يشرح العمليات والآليات التي تدعم هيكل ووظيفة الموضوعات المحددة.
- 1/2د- يعدد المصطلحات والمسلّمات، وأنظمة التصنيف المرتبطة.
- 1/2هـ- يحدد النظريات والأساليب المطبقة في تفسير وتحليل البيانات المتعلقة بالانضباط.
- 1/2و- يعطي أمثلة التقدم التكنولوجي للمعرفة المتعلقة بالبرنامج.
- 1/2ز- يترجم العلاقة بين الموضوعات المدروسة والبيئة.
- 1/2ح- يتعرف على أساسيات الكيمياء وتسمية المركبات وتركيبها ووحدات القياس المستخدمة.
- 1/2ط- يحدد خصائص حالات المادة المختلفة والعناصر بما في ذلك توزيعها ومواقعها داخل الجدول الدوري والنظريات المتعلقة بذلك.
- 1/2ي- يشرح المبادئ والخطوات والتقنيات المستخدمة في التحليل الكيميائي وتشخيص وتحديد الصيغ التركيبية للمركبات الكيميائية المختلفة.
- 1/2ك- يعدد أنواع التفاعلات الكيميائية الرئيسية وخصائصها وآلياتها بالإضافة إلى علم حركتها بما في ذلك العوامل الحافزة.
- 1/2ل- يبين أسس الديناميكا الحرارية وميكانيكا الكم وتطبيقاتهما في الكيمياء.
- 1/2م- يصف التركيب والخصائص لمختلف المركبات الكيميائية بما في ذلك طرق التخليق الرئيسية والعلاقة بين خصائص الجزيئات والذرات المنفردة.
- 1/2ن- يوضح القضايا التي تتناولها البحوث الكيميائية الحالية والتنمية التكنولوجية.



2/2- القدرات الذهنية :

بنهاية دراسة برنامج بكالوريوس الكيمياء يكون الخريج قادرا على ان:

- 2/2/أ- يقارن بين النظريات المتعلقة بالبرنامج وتقييم مفاهيمه ومبادئه.
- 2/2/ب- يحلل ويقيم البيانات العلمية ذات الصلة النوعية والكمية.
- 2/2/ج- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية.
- 2/2/د- يستنتج الآليات والإجراءات للتعامل مع المشاكل العلمية.
- 2/2/هـ- يبرهن على صحة الفروض ببناء معلومات متكاملة ومتراصة.
- 2/2/و- يميز بين حالات المادة المختلفة والعناصر والمركبات على اساس معرفة وقياس خصائصها.
- 2/2/ز- يطبق الحزم الإحصائية ومهارات معالجة البيانات في تناول المعلومات الكيميائية وتحليلها.
- 2/2/ح- يوضح المفاهيم ويحدد فاعلية الانظمة الكيميائية بواسطة التغيرات الرياضية.
- 2/2/ط- يحلل البيانات الكيميائية لتحديد وتأكيد البنى الكيميائية بالإضافة الى تحديد الصيغ الكيميائية.
- 2/2/ي- يقترح ويستخلص آليات للعمليات الكيميائية والفيزيائية.

3/2 - المهارات:

1/3/2 مهارات مهنية وعملية:

بنهاية دراسة برنامج بكالوريوس الكيمياء يكون الخريج قادرا على ان:

- 1/3/2/أ- يستخدم التقنيات المناسبة في تخطيط وتصميم ومعالجة البيانات وكتابة التقارير.
- 1/3/2/ب- يطبق التقنيات والأدوات التي تراعي الأخلاقيات العلمية يطبق التقنيات والأدوات التي تراعي الأخلاقيات العلمية.
- 1/3/2/ج- يحل المشكلات باستخدام الاساليب العملية المنهجية والمنسقة.
- 1/3/2/د- ينقد الطرق المختلفة المستخدمة في معالجة الموضوعات ذات الصلة بالتحخصص.
- 1/3/2/هـ- يقيم مخاطر العمل المعمل مع الأخذ في الاعتبار المخاطر النوعية المصاحبة لاستخدام المواد الكيميائية بالإضافة الى التشغيل الآمن والصحيح للأجهزة العلمية الموجودة في معامل الأبحاث.
- 1/3/2/و- يتبع إجراءات معملية قياسية مناسبة التي تسجل عليها العمل التحليلي والتخليقي.
- 1/3/2/ز- يراقب التغيرات أو الخصائص الكيميائية عن طريق الملاحظة والقياس شاملة التسجيل المنتظم واعداد التقارير الفنية.
- 1/3/2/ح- يستخدم الأدوات والحزم الإحصائية في التجارب الكيميائية.

2/3/2 مهارات عامة:

بنهاية دراسة برنامج بكالوريوس الكيمياء يكون الخريج قادرا على ان:

- 2/3/2/أ- يستخدم أجهزة الحاسب وتكنولوجيا الاتصال والمعلومات بكفاءة.
- 2/3/2/ب- يحدد الأدوار والمسؤوليات وكيفية القيام بها بشكل فاعل في حالة العمل الجماعي.
- 2/3/2/ج- يعمل باستقلالية ويحل المشاكل على اساس علمية صحيحة.
- 2/3/2/د- يشارك في مجموعة العمل بشكل فاعل, ويكون قادرا على تنظيم الوقت والتواصل والتفاعل مع المحيطين به بشكل ايجابي.
- 2/3/2/هـ- يأخذ المشكلات المتعلقة بطبيعة المجتمع والعادات والتقاليد في الاعتبار.
- 2/3/2/و- يعتمد على نفسه محافظا على التعلم الذاتي على المدى الطويل.
- 2/3/2/ز- يتعامل مع المعامل والأجهزة الكيميائية بشكل فعال.
- 2/3/2/ح- يتعامل مع الإخراعات العلمية المسجلة أخذا في الاعتبار حقوق الملكية الفكرية.
- 2/3/2/ط- يحافظ على النظافة والنظام أثناء العمل.

3 - المعايير الأكاديمية للبرنامج:

1/3 تبنت الكلية المعايير الأكاديمية المرجعية للهيئة القومية لضمان جودة التعليم والاعتماد لبرامج الكيمياء الأصدار الأول يناير (2009).

4 - العلامات المرجعية:

1/4 المعايير القومية الأكاديمية القياسية لقطاع العلوم الاساسية

5 - هيكل ومكونات البرنامج:

أ - مدة البرنامج: 4 سنوات

ب - هيكل البرنامج:

- عدد الساعات/ عدد الوحدات:



132 وحدة	نظري	53 وحدة	عملي	185 وحدة	إجمالي
صفر وحدة	إلزامي	صفر وحدة	انتقائي	صفر وحدة	اختياري

طباعة المقررات			عدد الوحدات	النسبة المئوية
مقررات العلوم الأساسية:			61	32.97 %
مقررات علوم الاجتماعية والإنسانية:			4	2.16 %
مقررات علوم التخصص:			109	58.91 %
مقررات من علوم أخرى (حاسب آلي ...):			11	5.94 %
التدريب الميداني:				%
الإجمالي				100 %

ج- مستويات البرنامج (في نظام الساعات المعتمدة): غير مطبق

د- مقررات البرنامج:

كود المقرر	اسم المقرر	عدد الوحدات	نظري	عملي	تمارين	الفرقة والمستوى	الفصل الدراسي
100	حقوق الانسان	2	2	0	0	1	الاول
101ر	تفاضل (i)	3	2	0	2	1	
101ف	كهرباء ومغناطيسية	3	2	0	1	1	
101ك	كيمياء عامة (i)	3	4	3	1	1	
101ل	لغة انجليزية	2	2	0	0	1	
103ر	جبر	3	2	0	2	1	
103ف	خواص المادة	2	2	0	0	1	
121ر	(استاتيكا) (i) ميكانيكا	4	2	0	2	1	
141ر	مبادئ علوم الحاسب (i)	3	2	2	0	1	
161ف	معمل فيزياء عامة (i)	1	0	3	0	1	
102ر	تكامل (i)	3	2	0	2	1	الثاني
102ف	بصريات هندسية وصوتيات	2	2	0	1	1	
102ك	كيمياء عامة (ii)	5	4	3	1	1	
104ر	هندسة	3	2	0	2	1	
104ف	الحرارة ومبادئ الديناميكا الحرارية	2	2	0	0	1	
122ر	(ديناميكا) (ii) ميكانيكا	3	2	0	2	1	
142ر	مبادئ علوم الحاسب (ii)	2	2	1	0	1	
162ف	معمل فيزياء عامة (ii)	1	0	3	0	1	
201ف	كهرباء وتيار متردد	3	2	3	0	2	

الصفحة 4 من 7

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الاول	2	0	3	2	3	بصريات فيزيائية	ف203
	2	1	0	2	3	رياضيات عامة للكيمياء (i)	ر207
	2	0	0	2	2	مقدمة فيزياء الفلزات والسبائك	ف207
	2	0	3	4	5	كيمياء تحليلية وغير عضوية (i)	ك211
	2	0	4	2	3	بلورات ومعادن	ج213
	2	0	2	2	3	علوم حاسب لغير شعب الرياضيات	ر243
الثاني	2	0	3	2	3	مقدمة الكترولنيات فيزيائية	ف202
	2	0	3	2	3	فيزياء حديثة	ف204
	2	2	0	2	3	فيزياء الاهتزازات والموجات	ف206
	2	1	0	2	2	رياضيات عامة للكيمياء (ii)	ر208
	2	0	3	4	5	كيمياء فيزيائية	ك222
	2	0	6	4	7	كيمياء عضوية	ك242
الاول	3	0	4	4	6	كيمياء غير عضوية (i)	ك311
	3	0	6	4	7	كيمياء فيزيائية (i)	ك321
	3	0	3	2	3	الكترولنيات فيزيائية	ف341
	3	0	6	4	7	كيمياء عضوية (i)	ك341
	3	0	3	2	3	انماء بلورى وخواص فيزيائية للبلورات	ف314
	3	0	6	4	7	كيمياء فيزيائية (ii)	ك322
الثاني	3	0	0	2	2	احصاء عام	ر332
	3	0	6	4	7	كيمياء عضوية (ii)	ك342
	3	0	0	4	4	كيمياء عضوية (iii)	ك344
	3	0	0	4	4	كيمياء غير عضوية (iii)	ك411
الاول	4	0	0	4	4	كيمياء فيزيائية (iii)	ك421
	4	0	6	4	7	كيمياء عضوية (iv) نواتج طبيعية (iv)	ك441
	4	0	8	4	8	كيمياء عضوية (v) صناعات كيميائية	ك443
	4	0	6	4	7	كيمياء فيزيائية (iv)	ك422
الثاني	4	0	8	4	8	كيمياء تحليلية وغير عضوية	ك434
	4	0	0	4	4	كيمياء عضوية (vi)	ك442
	4	0	2	2	3	حاسب الي	ك448
	4	0	0	2	2	بحث ومقال	ك470



5- محتويات المقررات:

راجع استمارات توصيف المقررات

6- متطلبات الالتحاق بالبرنامج:

الحصول على الثانوية العامة – القسم العلمي بشعبتيه وذلك وفقاً لمجموع يحدده مكتب التنسيق

7- القواعد المنظمة لاستكمال البرنامج:

لاستكمال الطالب للبرنامج يجب أن يحقق الشروط الآتية:

أ- يجب على الطلاب متابعة المحاضرات وحضور الدروس العملية والتمارين النظرية، ويحرم الطالب من التقدم للامتحان ويعتبر راسباً في المقرر إذا لم تصل نسبة حضوره إلى 75 % من مجموع المحاضرات والدروس العملية والتمارين النظرية الخاصة بهذا المقرر، وذلك بقرار لمجلس الكلية بناءً على طلب القسم المختص. وإذا قدم الطالب عذراً يقبله مجلس الكلية لعدم تمكنه من الحصول على النسبة المقررة للحضور اعتبر متغيباً عن الامتحان بعذر مقبول.

ب- تنقسم الدراسة في كل عام جامعي إلى فصلين دراسيين وتعلن نتائج كل فصل دراسي على حده ويحسب التقدير العام للفصلين معاً في نهاية كل عام دراسي.

ج- ينقل الطالب إلى الفرقة الأعلى إذا كان ناجحاً في جميع المقررات العلمية أو كان راسباً فيما لا يزيد عن مقررين علميين ولا يحول رسوب الطالب في اللغة الانجليزية دون نقله إلى الفرقة التالية. على أن يؤدي الطالب الامتحان فيما رسب فيه من مقررات مع طلاب الفرقة التي يدرس لها المقرر.

د- يفصل نهائياً من الكلية الطالب الذي يرسل رسوباً كاملاً عامين دراسيين متتاليين في الفرقة الأولى.

هـ طلاب الفرقة الرابعة الذين رسبوا في مقرر أو اثنين يعقد لهم دور ثان في شهر نوفمبر وإذا تكرر رسوبهم امتحنوا فيما رسبوا فيه مع طلاب الفصل الدراسي الذي يدرس فيه هذا المقرر حتى يتم نجاحهم فيما رسبوا فيه.

يشترط لمنح الطالب درجة البكالوريوس أن يكون قد اجتاز بنجاح امتحانات جميع المقررات المطلوبة وأن يكون قد أمضى فترة التدريب العملي الخاصة به بنجاح وإلا يتم تعطيل منح الدرجة لحين قضاء فترة تدريب أخرى بعد نهاية امتحان البكالوريوس.

ز- يحسب التقدير العام لنجاح الطالب في كل فرقة دراسية وفقاً للتقديرات التي يحصل عليها في كل مقرر مع مراعاة ألا يزيد تقديره عن مقبول في المقرر الذي سبق وأن رسب فيه أو تغيب عن حضور امتحانه بعذر غير مقبول أو حرم منه، أما إذا تغيب بعذر مقبول فيحسب له تقدير النجاح الذي يحصل عليه.

ح- يحسب التقدير العام للتخرج والحصول على درجة البكالوريوس في العلوم على أساس المجموع الكلي للدرجات التي حصل عليها الطالب في كل السنوات الدراسية ويتم ترتيب الطلاب وفقاً لهذا المجموع.

ط- تمنح مرتبة الشرف للطلاب الذي يكون تقدير تخرجه ممتاز أو جيد جداً وعلى ألا يقل تقديره العام في أية فرقة دراسية عن جيد جداً وألا يكون قد رسب في أي امتحان قد تقدم له في جميع سنوات دراسته.

ي- الزمن المخصص للامتحان التحريري لكل مقرر علمي يدرس بواقع أربع ساعات نظرية أسبوعياً أو أكثر هو ثلاث ساعات ويكون ساعتين فقط بالنسبة للغة الانجليزية أو المقررات العلمية التي تدرس بواقع أقل من أربع ساعات نظرية أسبوعياً.

ك- تخصص نسبة 20% - 40% من النهاية العظمى للمقرر لأعمال السنة والاختبارات الدورية والاختبار العملي وذلك وفقاً للقواعد التي تضعها الأقسام وموافقة مجلس الكلية.

ل- يخصص لكل طالب من طلاب الفرقة الرابعة ساعتان نظريتان أسبوعياً طول العام وذلك لإعداد مقال أو بحث. ويقدم الطالب تقريراً علمياً عما قام به في نهاية العام الدراسي ويؤدي امتحاناً شفوياً مرة واحدة في نهاية العام الدراسي أمام لجنة ثلاثية من أعضاء هيئة التدريس بالقسم، وفي حالة شعب التخصص المزدوج يكون المقال أو البحث مشتركاً بين القسمين المعنيين. 8- طرق وقواعد تقييم الملتحقين بالبرنامج:

الطريقة	ما تقيسه من مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	المهارات المعرفية والمهارات الذهنية
اختبارات شفوية	المعارف والمفاهيم والمهارات الذهنية والمهارات المهنية



المعارف والمفاهيم والمهارات الذهنية والمهنية والعامية	اختبارات عملية
مهارات المعرفة والفهم والمهارات الذهنية والعامية	اعمال السنة

9- طرق تقويم البرنامج:

القائم بالتقويم	الوسيلة	العينة
1- طلاب الفرقة النهائية	استبيان	100 % من العدد الكلي
2- الخريجون	استبيان	طلاب دراسات عليا ومعيد عينة ممثلة من الخريجين لعدة دفعات متتالية
3- أصحاب الأعمال	استبيان	عينة ممثلة في اصحاب الأعمال- مديري مصانع- نقيب العلميين وأعضاء من مجلس إدارة نقابة العلميين
4- مقيم خارجي أو ممتحن خارجي	تقرير مراجعة لمراجع خارجي	مراجع خارجي واحد من أساتذة الجامعات المصرية في تخصصات الكيمياء ولديه دراية بتقييم البرامج
5- طرق أخرى	تقرير لمقيم داخلي	مراجع داخلي واحد من أساتذة في تخصصات الكيمياء من القسم

الاسم: د. أبو بكر هريدي	التوقيع:	منسق البرنامج:
الاسم:	التوقيع:	مدير البرنامج:
الاسم: أ.د. احمد محمد ابو بكر	التوقيع:	رئيس مجلس القسم العلمي:
تاريخ اعتماد البرنامج من المجلس المختص : / /		

مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للبرنامج

اسم البرنامج	: الكيمياء	المسئول عن البرنامج	: د. ابو بكر هريدي حجاب
القسم المسئول عن البرنامج	: الكيمياء	رئيس مجلس القسم	: أ.د. احمد محمد ابوبكر

[illegible]

																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																							
مصفوفة توافق استراتيجيات التدريس والتعليم مع نواتج التعلم المستهدفة للبرنامج																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																							
المسئول عن البرنامج : د. أبو بكر هريدي																			اسم البرنامج : الكيمياء																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																				
رئيس مجلس القسم : أ.د. احمد محمد ابوبكر																			القسم المسئول عن البرنامج : الكيمياء																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																				
نواتج التعلم المستهدفة للبرنامج																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																							
المهارات العامة										المهارات العلمية										المهارات الذهنية										المعرفة والفهم																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																																									
2/3/2	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3	2/3

جدول المقررات الدراسية واستراتيجيات التدريس و التعلم

د. ابو بکر ہریدی حجاب
أ.د، احمد محمد ابوبکر

الكيمياء :
الكيمياء :

اسم البرنامج
القسم المسئول عن البرنامج

المقررات الدراسية															
التعلم الذاتي	التعليم الإلكتروني	زيارات حقلية	الوسائل الإيضاحية	المحاكاة	معامل الحاسب الآلي	الاحدية النهائية	المعضية النهائية	متاحف العلوم	التهجين التعليم	حقاقت النقاش	دراسة الحالة	التعلم التعاوني	التعلم بالبحث	والتمارين	المحاضرة
١٠١	١٠٣	١٠٤	١٠٥	١٠٦	١٠٧	١٠٨	١٠٩	١١٠	١١١	١١٢	١١٣	١١٤	١١٥	١١٦	١١٧
١١٨	١١٩	١٢٠	١٢١	١٢٢	١٢٣	١٢٤	١٢٥	١٢٦	١٢٧	١٢٨	١٢٩	١٣٠	١٣١	١٣٢	١٣٣
١٣٤	١٣٥	١٣٦	١٣٧	١٣٨	١٣٩	١٤٠	١٤١	١٤٢	١٤٣	١٤٤	١٤٥	١٤٦	١٤٧	١٤٨	١٤٩
١٥٠	١٥١	١٥٢	١٥٣	١٥٤	١٥٥	١٥٦	١٥٧	١٥٨	١٥٩	١٦٠	١٦١	١٦٢	١٦٣	١٦٤	١٦٥
١٦٦	١٦٧	١٦٨	١٦٩	١٧٠	١٧١	١٧٢	١٧٣	١٧٤	١٧٥	١٧٦	١٧٧	١٧٨	١٧٩	١٨٠	١٨١
١٨٢	١٨٣	١٨٤	١٨٥	١٨٦	١٨٧	١٨٨	١٨٩	١٩٠	١٩١	١٩٢	١٩٣	١٩٤	١٩٥	١٩٦	١٩٧
١٩٨	١٩٩	٢٠٠	٢٠١	٢٠٢	٢٠٣	٢٠٤	٢٠٥	٢٠٦	٢٠٧	٢٠٨	٢٠٩	٢١٠	٢١١	٢١٢	٢١٣
٢١٤	٢١٥	٢١٦	٢١٧	٢١٨	٢١٩	٢٢٠	٢٢١	٢٢٢	٢٢٣	٢٢٤	٢٢٥	٢٢٦	٢٢٧	٢٢٨	٢٢٩
٢٣٠	٢٣١	٢٣٢	٢٣٣	٢٣٤	٢٣٥	٢٣٦	٢٣٧	٢٣٨	٢٣٩	٢٤٠	٢٤١	٢٤٢	٢٤٣	٢٤٤	٢٤٥
٢٤٦	٢٤٧	٢٤٨	٢٤٩	٢٥٠	٢٥١	٢٥٢	٢٥٣	٢٥٤	٢٥٥	٢٥٦	٢٥٧	٢٥٨	٢٥٩	٢٦٠	٢٦١
٢٦٢	٢٦٣	٢٦٤	٢٦٥	٢٦٦	٢٦٧	٢٦٨	٢٦٩	٢٧٠	٢٧١	٢٧٢	٢٧٣	٢٧٤	٢٧٥	٢٧٦	٢٧٧
٢٧٩	٢٨٠	٢٨١	٢٨٢	٢٨٣	٢٨٤	٢٨٥	٢٨٦	٢٨٧	٢٨٨	٢٨٩	٢٩٠	٢٩١	٢٩٢	٢٩٣	٢٩٤
٢٩٦	٢٩٧	٢٩٨	٢٩٩	٣٠٠	٣٠١	٣٠٢	٣٠٣	٣٠٤	٣٠٥	٣٠٦	٣٠٧	٣٠٨	٣٠٩	٣١٠	٣١١
٣١٣	٣١٤	٣١٥	٣١٦	٣١٧	٣١٨	٣١٩	٣٢٠	٣٢١	٣٢٢	٣٢٣	٣٢٤	٣٢٥	٣٢٦	٣٢٧	٣٢٨
٣٣٠	٣٣١	٣٣٢	٣٣٣	٣٣٤	٣٣٥	٣٣٦	٣٣٧	٣٣٨	٣٣٩	٣٤٠	٣٤١	٣٤٢	٣٤٣	٣٤٤	٣٤٥
٣٤٧	٣٤٨	٣٤٩	٣٥٠	٣٥١	٣٥٢	٣٥٣	٣٥٤	٣٥٥	٣٥٦	٣٥٧	٣٥٨	٣٥٩	٣٦٠	٣٦١	٣٦٢
٣٦٤	٣٦٥	٣٦٦	٣٦٧	٣٦٨	٣٦٩	٣٧٠	٣٧١	٣٧٢	٣٧٣	٣٧٤	٣٧٥	٣٧٦	٣٧٧	٣٧٨	٣٧٩
٣٨١	٣٨٢	٣٨٣	٣٨٤	٣٨٥	٣٨٦	٣٨٧	٣٨٨	٣٨٩	٣٩٠	٣٩١	٣٩٢	٣٩٣	٣٩٤	٣٩٥	٣٩٦
٣٩٨	٣٩٩	٤٠٠	٤٠١	٤٠٢	٤٠٣	٤٠٤	٤٠٥	٤٠٦	٤٠٧	٤٠٨	٤٠٩	٤١٠	٤١١	٤١٢	٤١٣
٤١٥															

جدول المقررات الدراسية واستراتيجيات والتدريس و التعلم

د. ابو بكر هريدى حجاب

أ.د، احمد محمد ابوبكر

الكيمياء :

الكيمياء :

اسم البرنامج

القسم المسئول عن البرنامج

المقررات الدراسية															
المحاضرة	والتدريس العلمي	التعلم بالمختبر	التعلم التعاوني	دراسة الحالة	حلقات التفكير	الهيكل التعليمي	مناخ العلوم	التجريبية المشاهدة	التجريبية الحقيقية	الحاسب الآلي	محاكاة معامل	الوسائل الإيضاحية	زيارات مختبرية	التعليم الإلكتروني	التعلم الذاتي
x	x				x	x					x	x			x
x	x				x	x						x			
x	x	x			x	x						x			
x	x	x			x	x						x			
x	x				x	x						x			x
x	x	x			x	x						x			
x	x	x			x	x					x	x			
x	x	x			x	x					x	x			
x	x				x	x						x			x
x	x				x	x						x			
x	x	x			x	x						x			
x	x	x			x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x	x				x	x						x			
x					x	x				x		x			
x					x	x				x		x			

مصفوفة نواتج التعلم المستهدفة للبرنامج واهداف البرنامج

 المسؤول عن البرنامج: د. أبو بكر هريدي حجاب
 رئيس مجلس القسم : أ.د. احمد محمد ابوبكر

 اسم البرنامج : الكيمياء
 القسم المسؤول عن البرنامج : الكيمياء

اهداف البرنامج												
13/1	12/1	11/1	10/1	9/1	8/1	7/1	6/1	5/1	4/1	3/1	2/1	1/1
X			X	X					X			
		X						X		X		
	X	X						X				
X	X		X							X		
X			X	X					X			
					X		X	X			X	
		X				X					X	X
X	X	X	X									
X	X		X									
										X		
							X					
X			X				X					
X		X	X									
	X				X			X		X		
		X	X					X		X		
	X			X			X		X	X		X
X					X	X		X		X		
X			X			X		X			X	
	X				X			X				
X			X			X		X				
								X	X	X		
X				X	X						X	X
	X					X		X				
X	X				X	X		X			X	
X			X		X			X				X
					X	X					X	
	X				X		X		X			
X					X	X		X				
X		X	X		X			X		X		X
					X	X					X	
	X				X		X		X			
								X	X	X		
X	X	X	X		X			X	X	X		
	X			X			X		X	X		
X			X		X			X				

أ/2/1

ب/2/1

ج/2/1

د/2/1

هـ/2/1

و/2/1

ز/2/1

ح/2/1

ط/2/1

ي/2/1

ك/2/1

ل/2/1

م/2/1

ن/2/1

أ/2/2

ب/2/2

ج/2/2

د/2/2

هـ/2/2

و/2/2

ز/2/2

ح/2/2

ط/2/2

ي/2/2

أ/2/3

ب/2/3

ج/2/3

د/2/3

هـ/2/3

و/2/3

ز/2/3

ح/2/3

أ/2/3

ب/2/3

ج/2/3

د/2/3

هـ/2/3

و/2/3

ز/2/3

ح/2/3

ط/2/3

المعرفة والفهم

المهارات الذهنية

المهارات العلمية

المهارات العامة

مصفوفة نواتج التعلم للبرنامج مع المقررات

المستول عن البرنامج	:	د. ابو بكر هريدى حجاب
رئيس مجلس القسم	:	أ.د، احمد محمد ابوبكر

الكيمياء	:	اسم البرنامج
الكيمياء	:	القسم المسئول عن البرنامج

[illegible]

مصفوفة دراسة العلاقة بين نواتج التعلم للبرنامج والمعايير الأكاديمية

اسم البرنامج : الكيمياء المسؤول عن البرنامج : د.أبو بكر هريدي

القسم المسئول عن البرنامج : الكيمياء رئيس مجلس القسم : أ.د. احمد محمد ابوبكر

[illegible]



مصفوفة توافق أهداف البرنامج مع مواصفات الخريج

الكيماويات												اسم البرنامج
2021/2020												العام الجامعي
مواصفات الخريج												أهداف البرنامج
12/1	11/1	10/1	9/1	8/1	7/1	6/1	5/1	4/1	3/1	2/1	1/1	
	x		x			x		x	x		x	1/1- استيعاب دور العلوم الأساسية في تنمية المجتمع.
x		x	x		x	x	x	x	x	x		2/1- تلبية احتياجات المجتمع أخذاً في الاعتبار المتطلبات الاقتصادية والبيئية والسلامة المطلوبة.
	x			x			x				x	3/1- استخدام النظريات والحقائق العلمية في تفسير البيانات العملية
x		x		x		x	x	x	x	x		4/1- جمع وتحليل وعرض البيانات باستخدام الأشكال والتقنيات المناسبة
x	x		x			x			x		x	5/1- تجريب المفاهيم واختبار الحلول المناسبة لحل المشكلات على أساس علمي
	x		x		x			x				6/1- توظيف تكنولوجيا المعلومات في مجال تخصصه واحتياجاته
x		x			x	x			x		x	7/1- المشاركة بكفاءة ضمن فرق العمل الجماعي وحسن اتخاذ القرار الفعال في مواقف مختلفة.
	x	x		x		x		x				8/1- تبني التعلم الذاتي والمستمر والمشاركة بفاعلية في الأنشطة البحثية
x	x			x		x	x		x			9/1- التعامل مع البيانات العلمية بلغاتها المختلفة
	x	x			x	x			x		x	10/1- تصميم وإجراء التجارب العلمية والتقويم الناقد للنتائج ومراجعة وكتابة التقرير
	x		x				x			x		11/1- امتلاك المعرفة والخبرة في التعامل مع العينات العلمية الحديثة والمناسبة.
		x		x		x		x		x		12/1- المشاركة في ومراجعة عمليات مراقبة الجودة والإدارة الخاصة وتنظيم الوقت لإنهاء المهام.
	x		x		x		x			x	x	13/1- إظهار خلفية معرفية عميقة وواسعة في الفروع المختلفة لعلم الكيمياء.
رئيس القسم العلمي												منسق البرنامج
أ.د. احمد محمد ابوبكر												د.أبو بكر هريدي حجاب



مصفوفة توافق رؤية و رسالة الكلية و أهدافها مع المعايير الأكاديمية المتبناة																			
الاسم البرنامج																	الكيمياء		
العام الجامعي																	2021/2020		
المعايير الأكاديمية المتبناة للبرنامج																			
رؤية ورسالة الكلية																			
المعارف والفهم								المهارات الذهنية				المهارات المهنية				المهارات العامة و المنتقلة			
1/1/2		1/1/2		1/1/2		1/1/2		1/1/2		1/1/2		1/1/2		1/1/2		1/1/2		1/1/2	
X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X
X	X		X	X		X		X		X	X	X	X	X	X		X		X
X		X				X	X	X	X							X			
X	X		X	X			X					X		X	X		X		
X		X		X	X	X	X		X		X		X		X				
X	X	X	X	X	X	X	X			X		X	X	X	X	X	X	X	X
X	X		X	X	X	X			X					X		X	X		
X		X			X					X	X		X		X		X		
X		X				X		X	X				X			X			
X		X				X		X	X							X			
رئيس القسم العلمي																	أ.د. احمد محمد ابوبكر		
دأبو بكر هريدي																	منسق البرنامج		



توصيف مقررات برنامج الكيمياء بكلية العلوم

جامعة جنوب الوادي

(2021/2020م)

تم اعتماد توصيف مقررات البرنامج بجلسة مجلس القسم رقم 532 بتاريخ 2020/10/20 توقيع رئيس مجلس القسم

تم اعتماد توصيف مقررات البرنامج بجلسة مجلس الكلية رقم 2 بتاريخ 2020/10/21 توقيع رئيس مجلس الكلية

خاتم شعار الكلية



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

توصيف مقررات الفرقة الأولى

(2020 / 2021م)



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة : جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم : جميع الأقسام

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي :	اسم المقرر : حقوق الإنسان و مكافحة الفساد	الفرقة : الأولى
الفصل الدراسي: الأول	التخصص : العلوم الفيزيائية	عدد الوحدات الدراسية : نظري: ٢ عملي: -

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف على النظام القانوني لقواعد حماية حقوق الإنسان. ب- التعرف على مفهوم الفساد و أنواعه وسبل المواجهة الجنائية له.
-----------------	--

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادر على أن: ١- يتعرف على حقوق الإنسان و معرفة مبادئها و مصادرها و أنواعها. ٢- يفهم واجبات الافراد و التزاماتهم في المجتمع. ٣- يتعرف على مفهوم الفساد و أنواعه و أسبابه. ٤- يتعرف على دور الأجهزة الرقابية والهيئات واللجان الأخرى المعنية بمكافحة الفساد في جمهورية مصر العربية.
ب- المهارات الذهنية	بنهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادر على أن: ١- يبتكر أساليب جديدة في حل مشكلات حقوق الإنسان. ٢- يقارن بين أشكال و صور الفساد في المجتمع و يفكر في طرق علاجها. ٣- يقيم دور الأجهزة الوطنية في مكافحة الفساد.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادر على أن: ١- يطبق مبادئ حقوق الإنسان في مجتمعه. ٢- يكتسب مهارة التغلب على الفساد و مواجهته.
د- المهارات العامة	بنهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادر على أن: ١- ينفذ خططاً لزيادة الوعي بمبادئ حقوق الإنسان في مجتمعه المحلي. ٢- يكتسب مهارة المناقشة و المشاركة و تبادل الآراء. ٣- يكتسب مهارات البحث العلمي.
٤- محتويات المقرر	١- تعريف حقوق الإنسان و التطور التاريخي لتطورها. ٢- القواعد العامة لفكرة حقوق الإنسان، و خصائصها و مبادئها. ٣- مصادر حقوق الإنسان. ٤- أنواع حقوق الإنسان (الفردية- الفرعية- الجماعية). ٥- حقوق الإنسان وفقاً لدستور ٢٠١٤ م. ٦- واجبات الافراد و التزاماتهم في المجتمع.



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٧- مفهوم الفساد وأنواعه وصوره. ٨- أسباب الفساد و آثاره في المجتمع. ٩- الاطار التشريعي و التفافات الدولية لمكافحة الفساد. ١٠- دور الأجهزة الرقابية الوطنية في مكافحة الفساد. ١١- دور الجهاز المركزي للمحاسبات و الجهاز المركزي للتنظيم و الادارة في مكافحة الفساد. ١٢- هيئة النيابة الادارية و دورها في مكافحة الفساد الاداري و اللجان الاخرى المعنية بذلك في جمهورية مصر العربية.	
١- محاضرات نظرية.	٥- أساليب التعليم والتعلم
لا يوجد	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	٧٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	٢٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة
شفوي	فصلي	١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	الكتاب الالكتروني المعد من قبل المجلس الاعلى للجامعات بعنوان "حقوق الانسان و مكافحة الفساد"
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	لا يوجد
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	ا.د. حميلي عبدالشافي د. منتصر يوسف أحمد		أ.د/ شعبان رمضان حرب
التوقيع			

الصفحة ٣ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  											
اسم البرنامج: الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٠١ ح العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ اسم المقرر: حقوق الإنسان و مكافحة الفساد											
المستهدف المخرجات من المحتوى صفوة											
المستهدف المخرجات من المحتوى											
المقرر عناصر											
الأنواع											
المقرر عناصر											
١- تعريف حقوق الإنسان و التطور التاريخي لتطورها.											
٢- القواعد العامة لفكرة حقوق الإنسان، و خصائصها و مبادئها.											
٣- مصادر حقوق الإنسان.											
٤- أنواع حقوق الإنسان (الفردية- الفرعية- الجماعية).											
٥- حقوق الإنسان وفقاً لدستور ٢٠١٤م.											
٦- واجبات الأفراد و التزاماتهم في المجتمع.											
٧- مفهوم الفساد و أنواعه و صوره.											
٨- أسباب الفساد و آثاره في المجتمع.											
٩- الاطار التشريعي و التفافات الدولية لمكافحة الفساد.											
١٠- دور الأجهزة الرقابية الوطنية في مكافحة الفساد.											
١١- دور الجهاز المركزي للمحاسبات و الجهاز المركزي للتنظيم و الادارة في مكافحة الفساد.											
١٢- هيئة النيابة الادارية و دورها في مكافحة الفساد الاداري و اللجان الاخرى المعنية بذلك في جمهورية مصر العربية.											
الصفة الاسم التوقيع أ.د. حميلي عبدالشافى +د. منتصر يوسف احمد مدير البرنامج رئيس مجلس القسم العلمي أ.د. شعبان رمضان حرب											



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٠١ ح						العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ إسم المقرر: حقوق الإنسان و مكافحة الفساد					
المستهدف والمهارات المعارف والعلم العليم لطلاب ثلاثة صفوف											
المستهدف العلم نواتج											
المهارات			المهارات والمهنية العملية			للاهية القدرات			وللمهم المعرفة		
٣د	٢د	١د	٢ج	١ج	٢ب	١ب	١أ	٢أ	٣أ	٤أ	١أ
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
المحاضرات											
الصفة الاسم التوقيع أ.د. حملي الشافي + د. منتصر يوسف احمد مدير البرنامج رئيس مجلس القسم العلمي أ.د. شعبان رمضان حرب											



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  																																																																											
اسم البرنامج: الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٠١ ح																																																																											
العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ إسم المقرر: حقوق الإنسان و مكافحة الفساد																																																																											
المستهدفات والمهارات المعارف القويم لثايب ملائمة مصفوفة																																																																											
المستهدفات العلم نوايح																																																																											
<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="3">المهارات</th> <th colspan="3">المهارات العملية</th> <th colspan="3">المعارف</th> <th colspan="3">المعارف</th> <th rowspan="2">المستهدفات</th> </tr> <tr> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>الحرية والاعتماد</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>للمفوعة الاعمال</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>للمسؤول</td> </tr> </tbody> </table>												المهارات			المهارات العملية			المعارف			المعارف			المستهدفات	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣													الحرية والاعتماد													للمفوعة الاعمال													للمسؤول
المهارات			المهارات العملية			المعارف			المعارف			المستهدفات																																																															
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣																																																																
												الحرية والاعتماد																																																															
												للمفوعة الاعمال																																																															
												للمسؤول																																																															
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب																																																																											
مدير البرنامج د. منتصر يوسف احمد																																																																											
منسق المقرر أ. د. حميلي عبدالشافي																																																																											
الصفة الاسم التوقيع																																																																											



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة: جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم: الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي : ١٠١	اسم المقرر : تفاضل (i)	الفرقة: الأولى
الفصل الدراسي: الأول	التخصص : العلوم الفيزيائية	عدد الوحدات الدراسية : نظري: ٢ تمارين: ١

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بإنتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: ج- التعرف على المفاهيم الأساسية لعلم التفاضل ومن ثم القدرة علي إستخدام الأساليب الرياضية لحل المشكلات. د- فهم كيفية ربط المهارات الشخصية وأستخدام التكنولوجيا الحديثة في فهم وحل مسائل التفاضل.
-----------------	--

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> ١١- يتعرف على مفاهيم التفاضل الأساسية ٢١- يذكر مفهوم الدالة ودورها في التحليل الرياضي. ٣١- يشرح بعض التطبيقات على التفاضل.
ب- المهارات الذهنية	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> ب١- يحلل مفاهيم التفاضل الأساسية. ب٢- يفسر النهايات والاتصال للدوال بأنواعها. ب٣- يصيغ المشتقات للدوال المختلفة.
ج- المهارات المهنية والعملية	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> ج١- يستخدم التكنولوجيا الحديثة لتعزيز التفكير والفهم الرياضي. ج٢- يطور ويعزز التماسك والثقة في قدرته على استخدام مشتقات الدوال المختلفة. ج٣- يستخدم تطبيقات الاشتقاق في معالجة التحليل الرياضي
د- المهارات العامة	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> د١- يحدد الأدوار والمسؤوليات وكذلك الأسلوب المناسب لتنفيذها. د٢- العمل في فريق عمل واحد. د٣- يكتسب مهارة التعلم الذاتي والتعلم طويل أمد.
٤- محتويات المقرر	١٣- الاعداد الحقيقية ١٤- خواص الأعداد الحقيقية ١٥- المجموعات المحدودة- ١٦- نظريات المجموعات المتقطعة ١٧- قابلية العد - الدالة والدالة العكسية.

الصفحة ٨ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

١٨ - النهايات ١٩ - الإتصال ٢٠ - المشتقات التفاضلية للدوال المختلفة) ٢١ - تطبيقات التفاضل (نظريات القيمة المتوسطة) ٢٢ - مفكوك مكلورين - مفكوك تيلور ٢٣ - النهايات العظمى والصغرى ٢٤ - بعض التطبيقات الأخرى.	
١ - محاضرات نظرية. ٢ - تمارين. ٣ - تكليفات وواجبات.	٥ - أساليب التعليم والتعلم
غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الإحتياجات الخاصة	٦ - أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧ - تقويم الطلاب :

أ. الأساليب المستخدمة	ب. التوقيت	ج. توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	فصلى	٧٠%	المهارات المعرفيه والذهنيه
اختبارات شفوية	فصلى	٢٠%	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة
اعمال السنة	أثناء الفصل	٢٠%	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة

٨ - قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ. مذكرات	يوجد مذكرة معدة بمعرفة القسم
ب. كتب ملزمة	لا يوجد
ج. كتب مقترحة	١ - حساب التفاضل و التكامل و الهندسة التحليلية، تأليف وليم هندرسون، ترجمة محمد علي السمرى، مراجعة د. حليم مقار، ٢٠٠٣. H.Anton, I.Bivens, S.Davis. Calculus, 8th Edition. John Wiley and Sons, 2005
د. دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	http://www.mathworks.com/ http://www.wolfram.com/

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
-------	-------------	---------------	---------------------------

الصفحة ٩ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد
نموذج رقم (١٢)

أ.د. شعبان رمضان حرب		أ.د. موسى خليفه	الاسم
			التوقيع



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  														
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢١/٢٠٢٠ كود المقرر: ١٠١ ر إسم المقرر: تفاضل (i)														
المستهدف المقرر نواتج التعلم محتوى صفوة														
المستهدف المقرر نواتج											الترتيب	المقرر عناصر		
المهارات العامة			المهارات والمهنية العملية			الذهنية القدرات			ولفهم المعرفة					
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢				
		X			X			X		X	X	١	١- الأعداد الحقيقية	
	X	X	X	X			X	X		X	X	٢	٢- خواص الأعداد الحقيقية	
X				X	X	X					X	٣	٣- المجموعات المحدودة-	
X	X			X		X	X				X	٤	٤- نظريات المجموعات المتقطعة	
X		X	X		X		X	X		X	X	٥	٥- قابلية العد - الدالة والدالة العكسية.	
		X			X			X		X	X	٦	٦- النهايات	
	X	X		X			X	X		X	X	٧	٧- الإتصال	
X			X	X	X	X					X	٨	٨- المشتقات التفاضلية للدوال المختلفة)	
X	X			X		X	X				X	٩	٩- تطبيقات التفاضل (نظريات القيمة المتوسطة)	
X		X			X		X	X		X	X	١٠	١٠- مفكوك مكلورين - مفكوك تبلور	
X	X		X	X		X	X				X	١١	١١- النهايات العظمى والصغرى	
X		X			X		X	X		X	X	١٢	١٢- بعض التطبيقات الأخرى.	
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب												مدير البرنامج	منسق المقرر أ. د. موسى خليفة	الصفة الاسم التوقيع

الصفحة ١١ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  																																																																																
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ كود المقرر: ١٠١ ر إسم المقرر: تفاضل (i)																																																																																
المستهدف والمهارات المعارف والمعلم التعليم لطلاب ثلاثة صفوف																																																																																
المستهدف العلم نواج																																																																																
<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="3">المهارات</th> <th colspan="3">المهارات العملية والمهنية</th> <th colspan="3">للإختبارات</th> <th colspan="4">وللمع المعرفة</th> <th rowspan="2">المقرر عناصر</th> </tr> <tr> <th>أ</th> <th>ب</th> <th>ج</th> <th>أ</th> <th>ب</th> <th>ج</th> <th>أ</th> <th>ب</th> <th>ج</th> <th>أ</th> <th>ب</th> <th>ج</th> <th>د</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td>نظرية محاضرات</td> </tr> <tr> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>عملية تمارين</td> </tr> <tr> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>علمية قياس حلقات</td> </tr> </tbody> </table>												المهارات			المهارات العملية والمهنية			للإختبارات			وللمع المعرفة				المقرر عناصر	أ	ب	ج	أ	ب	ج	أ	ب	ج	أ	ب	ج	د			x			x			x		x		x	نظرية محاضرات	x				x	x	x						x	عملية تمارين	x	x			x		x	x					x	علمية قياس حلقات
المهارات			المهارات العملية والمهنية			للإختبارات			وللمع المعرفة				المقرر عناصر																																																																			
أ	ب	ج	أ	ب	ج	أ	ب	ج	أ	ب	ج	د																																																																				
		x			x			x		x		x	نظرية محاضرات																																																																			
x				x	x	x						x	عملية تمارين																																																																			
x	x			x		x	x					x	علمية قياس حلقات																																																																			
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب				مدير البرنامج				منسق المقرر أ. د. موسى خليفة				الصفة الاسم التوقيع																																																																				



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ كود المقرر: ١٠١ ر إسم المقرر: تفاضل (i)											
المستهدف والمهارات المعارف القويم لأبواب ثلاثة صفوة											
المستهدف العلم نواج											
المقرر عناصر											
المعارف			المهارات العملية والمهنية			اللازمة للدراسات			والله المعرفة		
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
رئيس مجلس القسم العلمي أ.د. شعبان رمضان حرب											
مدير البرنامج منسق المقرر أ.د. موسى خليفة											
الصفة الاسم التوقيع											

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد: العلوم

قسم: الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الفرقة: الأولى	اسم المقرر: كهربية ومغناطيسية	الرمز الكودي: ١٠١ ف
عدد الوحدات الدراسية: نظري: ٢ عملي: ٠	التخصص: العلوم الفيزيائية	الفصل الدراسي: الأول

٢ - أهداف المقرر من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف على مبادئ الكهرباء الساكنة والتيارية وربطها بالتطبيقات المختلفة. ب- توضيح العلاقة بين الكهرباء والمغناطيسية ومن ثم تفسير بعض الظواهر الكهرومغناطيسية مثل الحث الكهرومغناطيسي.	
--	--

٣ - المخرجات التعليمية المستهدفة:

الصفحة ١٣ من ٩٩

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- يتعرف على مبادئ الكهرباء الساكنة والتيارية. ٢- يذكر القوانين الفيزيائية المستخدمة لحساب الكميات الكهربائية مثل المجال الكهربى والفيض الكهربى والجهد الكهربى. ٣- يشرح تحليل الدوائر الكهربائية باستخدام قاعدة كيرشوف. ٤- يذكر تأثيرات التيار الكهربى. ٥- يتعرف على المبادئ الأساسية للمغناطيسية. ٦- يشرح ظاهرة الحث الكهرومغناطيسى.	أ- المعرفة والفهم
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- يميز بين مفهوم الكهرباء الساكنة والشحنة الكهربائية. ٢- يستنتج قانون كولوم وكيفية حساب القوى بين شحنتين او اكثر. ٣- يستنتج الفيض الكهربى الناشئ عن مجال كهربى باستخدام قانون جاوس. ٤- يربط بين حساب سعة مكثف وطرق توصيل المكثفات. ٥- يكتشف العلاقة بين الصفات الكهربائية والمغناطيسية للمواد.	ب- المهارات الذهنية
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- تطبيق القوانين الفيزيائية على الكميات الكهربائية. ٢- تحليل الدوائر الكهربائية باستخدام قاعدة كيرشوف. ٣- تحليل اتجاه المجال المغناطيسى والقوى المؤثرة	ج- المهارات المهنية والعملية
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- يفكر باستقلالية فى حل المسائل على الساس علمي. ٢- يعمل ضمن فريق بفعالية وإيجابية. ٣- يدير الوقت بكفاءة.	د- المهارات العامة
٢٥- قانون كولوم ٢٦- نظرية جاوس ٢٧- تطبيقات على نظريه جاوس ٢٨- المكثفات ٢٩- التيار والجهد الكهربى وقانون أوم ٣٠- الطاقة والقدرة والقوة الدافعة الكهربائية والأعمدة ٣١- قانونا كيرشوف وتحليل الشبكات الكهربائية المعقدة ٣٢- تحليل الشبكات الكهربائية المعقدة ٣٣- تأثيرات التيار الكهربى ٣٤- القوة المؤثرة على شحنة في مجال مغناطيسى ٣٥- الحث الكهرومغناطيسى ٣٦- قانون فاراداي وقاعدة لنز	٤- محتويات المقرر
٤- محاضرات نظرية. ٥- حلقات نقاش علمي. ٦- تكليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة	غير مطبق
--	----------

٧- تقويم الطلاب:

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	فصلی	٧٠%	المهارات المعرفية والذهنية والعملية
اختبارات شفوية	فصلی	١٠%	المهارات المعرفية والذهنية والعامة
أعمال السنة	أثناء الفصل	٢٠%	المهارات المعرفية والذهنية والعملية

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع:

أ- مذكرات	مذكرة الكهرباء والمغناطيسية، اعداد قسم الفيزياء.
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	ناشد مختار، الكهربائية والمغناطيسية، مكتبة الأنجلو المصرية، بيرسل، إدوارد م. الكهربائية والمغناطيسية، الدار الدولية للنشر
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	لا يوجد

iLovePDF

iLovePDF

iLovePDF

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم
الاسم	د/ إنشراح محمد سعدالدين	أ.د/ شعبان رمضان محمد حرب	العلمي
التوقيع			

الصفحة ١٥ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

																																	
البرنامج في الهندسة النواحي المحتوي تولى صفوفه																																	
المقرر بسم																	هندسة بصريات (٠٢٠٩)																
الناحي العام																	2020/2021																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																
المقرر بسم																	الناحي العام																

الصفحة ١٦ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

البرنامج في المستهدف النواتج مع المعلم العلم لسلايب تولى صفوف																																																																																																																	
المقرر ليلم الجاهي العام هسية بصريات (٠٢ ف) 2020/2021 له الناج القسم: التخصص																																																																																																																	
المستهدف العلم نواتج																																																																																																																	
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th colspan="10" style="text-align: center;">المهنية للمهارات</th> <th colspan="7" style="text-align: center;">اللاهية للمهارات</th> <th colspan="4" style="text-align: center;">ولهم المعرفة</th> <th rowspan="2" style="text-align: center; vertical-align: middle;">العلم لسلايب</th> </tr> <tr> <th>٣د</th><th>٢د</th><th>١د</th><th>٣ج</th><th>٢ج</th><th>١ج</th><th>٥ب</th><th>٤ب</th><th>٣ب</th><th>٢ب</th><th>١ب</th><th>٦أ</th><th>٥أ</th><th>٤أ</th><th>٣أ</th><th>٢أ</th><th>١أ</th><th></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>محاضرات</td> </tr> <tr> <td></td><td>*</td><td>*</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td></td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td>*</td><td>على قاش</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td></td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td></td><td></td><td>*</td><td></td><td></td><td>*</td><td>*</td><td>وايجات تكلفات</td> </tr> </tbody> </table>																	المهنية للمهارات										اللاهية للمهارات							ولهم المعرفة				العلم لسلايب	٣د	٢د	١د	٣ج	٢ج	١ج	٥ب	٤ب	٣ب	٢ب	١ب	٦أ	٥أ	٤أ	٣أ	٢أ	١أ		*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	محاضرات		*	*						*		*				*		*	*	على قاش	*	*	*			*		*		*				*			*	*	وايجات تكلفات
المهنية للمهارات										اللاهية للمهارات							ولهم المعرفة				العلم لسلايب																																																																																												
٣د	٢د	١د	٣ج	٢ج	١ج	٥ب	٤ب	٣ب	٢ب	١ب	٦أ	٥أ	٤أ	٣أ	٢أ	١أ																																																																																																	
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	محاضرات																																																																																															
	*	*						*		*				*		*	*	على قاش																																																																																															
*	*	*			*		*		*				*			*	*	وايجات تكلفات																																																																																															
رئيس القسم العلمي أ.د/ شعبان رمضان حرب استاذ المقرر د/ إنشراح محمد سعد الدين																																																																																																																	

البرنامج في المستهدف النواتج مع القويم لسلايب تولى صفوف																																																																																																																																				
المقرر ليلم الجاهي العام هسية بصريات (٠٢ ف) 2020/2021 له الناج القسم: التخصص																																																																																																																																				
المستهدف العلم نواتج																																																																																																																																				
<table border="1" style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <thead> <tr> <th colspan="10" style="text-align: center;">المهنية للمهارات</th> <th colspan="7" style="text-align: center;">اللاهية للمهارات</th> <th colspan="4" style="text-align: center;">ولهم المعرفة</th> <th rowspan="2" style="text-align: center; vertical-align: middle;">العلم لسلايب</th> </tr> <tr> <th>٣د</th><th>٢د</th><th>١د</th><th>٣ج</th><th>٢ج</th><th>١ج</th><th>٥ب</th><th>٤ب</th><th>٣ب</th><th>٢ب</th><th>١ب</th><th>٦أ</th><th>٥أ</th><th>٤أ</th><th>٣أ</th><th>٢أ</th><th>١أ</th><th></th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>*</td><td></td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>الحريرية الاحجانات</td> </tr> <tr> <td>*</td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td></td><td>*</td><td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td></td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td>*</td><td>للفوية الاحجانات</td> </tr> <tr> <td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td></td><td>*</td><td></td><td></td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td>للسية اعمال</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td></td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td>*</td><td></td><td></td><td></td><td>*</td><td></td><td></td><td>*</td><td>*</td><td>وايجات تكلفات</td> </tr> </tbody> </table>																	المهنية للمهارات										اللاهية للمهارات							ولهم المعرفة				العلم لسلايب	٣د	٢د	١د	٣ج	٢ج	١ج	٥ب	٤ب	٣ب	٢ب	١ب	٦أ	٥أ	٤أ	٣أ	٢أ	١أ		*		*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	الحريرية الاحجانات	*							*	*		*				*		*	*	للفوية الاحجانات	*		*		*		*			*				*		*		*	للسية اعمال	*	*	*			*		*		*				*			*	*	وايجات تكلفات
المهنية للمهارات										اللاهية للمهارات							ولهم المعرفة				العلم لسلايب																																																																																																															
٣د	٢د	١د	٣ج	٢ج	١ج	٥ب	٤ب	٣ب	٢ب	١ب	٦أ	٥أ	٤أ	٣أ	٢أ	١أ																																																																																																																				
*		*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	الحريرية الاحجانات																																																																																																																		
*							*	*		*				*		*	*	للفوية الاحجانات																																																																																																																		
*		*		*		*			*				*		*		*	للسية اعمال																																																																																																																		
*	*	*			*		*		*				*			*	*	وايجات تكلفات																																																																																																																		
رئيس القسم العلمي أ.د/ شعبان رمضان حرب استاذ المقرر د/ إنشراح محمد سعد الدين																																																																																																																																				



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة: جنوب الوادي
كلية: العلوم
قسم : الكيمياء

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي:	اسم المقرر : كيمياء عامة ١٠١ ك	الفرقة: الاولى
الفصل الدراسي:	التخصص : علوم فيزيائية	عدد الوحدات الدراسية: (٥ وحدات) نظري: ٤ عملي: ٣ تمارين: ١

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاج المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: ه- تجريب المفاهيم واختيار الحلول المناسبة لحل المشكلات الكيميائية علي أساس علمي و- تصميم واجراء التجارب والتقويم الناقد للنواتج وكتابة ومراجعة التقارير في علم الكيمياء ز- تزويد الطلاب بالمعلومات والمفاهيم حول الكيمياء العضوية بما في ذلك ،التفاعلات والآليات الكيميائية ، وكذلك فهم مفاهيم العطرية وأهمية المركبات العطرية. ح- تزويد الطلاب بالمهارات حول كيفية قدرة الطلاب على تحديد المركبات العضوية والتحقيق فيها. ط- تنمية المجتمع من خلال استيعابه لأساسيات الكيمياء
-----------------	--

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يحدد الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة والمفاهيم والمبادئ والتقنيات. ٢- يحدد المصطلحات والمسلمات وانظمة التصنيف المرتبطة. ٣- يذكر النظريات ذات الصلة بعلم الكيمياء وتطبيقاته. ٤- يتعرف علي تركيب الذرة وتطور النظريات التي وضعت لشرح تركيبها. ٥- يتعرف علي ترتيب الجدول الدوري وترتيب العناصر فيه والاسس التي اعتمد عليها لهذا التصنيف.
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ب١- يقارن بين النظريات المتعلقة بالبرنامج وتقييم مفاهيمه ومبادئه ب٢- يستنتج الآليات والاجراءات للتعامل مع المشاكل العلمية ب٣- يفسر البيانات والنتائج كما وكيفا.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ج١- يستخدم التقنيات المناسبة في تخطيط وتصميم ومعالجة البيانات وكتابة التقارير. ج٢- يطبق التقنيات والادوات التي تراعي الاخلاقيات العلمية. ج٣- يحل المشكلات باستخدام طرق مختلفة.

الصفحة ١٨ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يمارس التعلم الذاتي المستمر ٢- يشارك في مجموعات توزيع الادوار والمسئوليات. ٣- يستخدم تكنولوجيا الاتصال والمعلومات بشكل فعال. ٤- يتعرف علي القواعد والمسئوليات وطريقة ادائها.	د- المهارات العامة
١- التركيب الذري للعناصر - المركبات العضوية- تسميتها- أنواعها- المجموعات الوظيفية ٢- ترتيب العناصر في الجدول الدوري و الخواص العامة للمجموعات الرئيسية- الألكانات: التسمية - الخواص الفيزيائية - طرق التحضير -التفاعلات الكيميائية ٣- الروابط الكيميائية-نظرية التكافؤ وأنواع الروابط الكيميائية -تركييب المركبات التساهمية البسيطة الالكينات (طرق تسميتها- تحضيرها- تفاعلاتها الكيميائية). ٤- نظرية التهجين-المسارات الجزيئية-الاتحاد الخطي للمسارات الذرية- الالكينات (طرق تسميتها- تحضيرها- تفاعلاتها الكيميائية). ٥- أعداد الكم - الشكل الهندسي الفراغي للدويرات- الكحولات (تسميتها- أنواعها- المجموعات الوظيفية ٦- جهود التاين- الالدهيدات (تسميتها- أنواعها- المجموعات الوظيفية ٧- الميل الالكتروني والصفات الكهروكيميائية -الكيتونات (تسميتها- أنواعها- المجموعات الوظيفية ٨- السالبية الكهربية -الاسترات (تسميتها- أنواعها- المجموعات الوظيفية ٩- الأكسدة والاختزال - الامينات (تسميتها- أنواعها- المجموعات الوظيفية ١٠- أنواع الروابط- الاحماض الكربوكسيلية (طرق تسميتها- تحضيرها- تفاعلاتها الكيميائية). ١١- التكافؤ - انواع التفاعلات الكيميائية ١٢-قاعدة بولي- التهجين	٤- محتويات المقرر
٧- محاضرات نظرية. ٨- حلقات نقاش علمي. ٩- تكليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
-	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	١٦٥	المهارات المعرفيه والذهنيه
امتحان عملي	فصلي	٥٥	المهارات المعرفيه والذهنيه والعملية
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	٢٧	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنيه
شفوي	فصلي	٢٨	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

مذكره الكيمياء العامة التي يصدرها قسم الكيمياء كراسة العمل	أ- مذكرات
--	-----------

الصفحة ١٩ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

	ب- كتب ملزمة
Chemistry: An Introduction to General, Organic, and Biological Chemistry Organic Chemistry, Third Edition Binder Ready Version	ج- كتب مقترحة
	د- دوريات علمية أو نشرات..... الخ

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. ابوبكر هريدي عبدالمنصف		أ.د. شعبان رمضان حرب
التوقيع			



نموذج رقم (۱۲)

[illegible]

اسم البرنامج: كالأورلوس الفلزلأ الكلوم كود المقرر: ١٠١ ك	العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ إسم المقرر: كلملاء عامة ١
---	---

المستهدف النظر نواحي																الأسبوع	المقرروحات
العامه المهارات				الصليه المهارات والمهنه		للدهيه الفدرات			ولفهر المعرفه								
٤د	٣د	٢د	١د	٣ج	٢ج	١ج	٣ب	٢ب	١ب	٦أ	٥أ	٤أ	٣أ	٢أ	١أ		
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	١	كيب الذري للعناصر- المركبات العضويه- تسميتها- أنواعها- المجموعات الوظيفية
x		x			x		x		x	x			x		x	٢	ترتيب العناصر في الجدول الدوري و الخواص العامه مجموعات الرنسيمه الاكائات: التسميه - الخواص الفيزيائية - طرق التحضير -تفاعلات الكيمائية
			x			x		x	x		x		x	x		٣	الروابط الكيمائيهمنظريه التكافؤ وأنواع الروابط الكيمائية - اكيب المركبات الساهميه البسيطه (طرق تسميتها- تحضير ها، تفاعلاتها الكيمائية)
x		x			x			x				x		x		٤	نظريه التهجين-المسارات الجزيئية،الاتحاد الخطي للمسارات الذريه، الاكائات (طرق تسميتها، تحضير ها، تفاعلاتها الكيمائية).
	x				x	x	x		x		x	x	x		x	٥	أعداد الكم - الشكل الهندسي الفراغي للذويات- الكحولات) تسميتها، أنواعها، المجموعات الوظيفية
	x		x		x	x			x	x				x		٦	جهود التاين- الالهيديات (تسميتها، أنواعها، المجرع عات الوظيفية
														x		٧	- الميل الالكتروني والصفات الكهروكيميائية -الكثيوانات) تسميتها، أنواعها، المجموعات الوظيفية
		x			x		x	x	x		x	x				٨	السالبية الكهربية -الاسترات (تسميتها، أنواعها، المجموعات الوظيفية
			x			x			x				x			٩	لكسده والاختزال - الامينات (تسميتها، أنواعها، المجموعات الوظيفية
					x	x	x		x	x	x	x				١٠	أنواع الروابط الاحماض الكربوكسليه (طرق تسميتها، تحضير ها، تفاعلاتها الكيمائية)
		x			x	x	x		x			x				١١	التكافؤ - أنواع التفاعلات الكيمائية
x			x										x			١٢	قاعده بولي- التهجين

الاسم	الصفة
-------	-------



نموذج رقم (۱۲)

[illegible]

اسم البرنامج: الفيزياء بكلية العلوم
كود المقرر: ١٠١ ك

المستهدفه النظر نواحي													الأسبوع	المقرروحات			
العامة المهارات				الصلية المهارات والمهنية		للدهية للدرات			ولفهر المعرفة								
٤د	٣د	٢د	١د	٣ع	٢ع	١ع	٣ب	٢ب	١ب	٦أ	٥أ	٤أ			٣أ	٢أ	١أ
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	١	تركيب الذري للعناصر - المركبات العضوية تسميتها - أنواعها - المجموعات الوظيفية
x		x			x		x		x	x			x		x	٢	ترتيب العناصر في الجدول الدوري و الخواص العامة لمجموعات الرئيسية، الألكانات: التسمية - الخواص الفيزيائية - طرق التحضير -التفاعلات الكيميائية
			x			x		x	x		x		x	x		٣	الروابط الكيميائية-نظرية التكافؤ وأنواع الروابط الكيميائية - اركيب المركبات التساهمية البسيطة الألكينات (طرق تسميتها- تحضير ها تفاعلاتها الكيميائية)
x		x			x			x				x		x		٤	نظرية التهجين-المسارات الجزيئية-الاتحاد الخطي للمسارات الذرية الألكينات (طرق تسميتها- تحضير ها تفاعلاتها الكيميائية).
	x				x	x	x		x		x	x	x		x	٥	أعداد الكم - الشكل الهندسي الفراغي للذويارات - الكحولات) تسميتها- أنواعها - المجموعات الوظيفية
	x		x		x	x			x	x	x				x	٦	جهود التاين- الالدهيدات (تسميتها- أنواعها -المجموعات الوظيفية
														x		٧	- الميل الإلكتروني والصفات الكهروكيميائية -الكيتونات) تسميتها- أنواعها -المجموعات الوظيفية
		x			x		x	x	x			x	x			٨	السالبية الكهربية -الاسترات (تسميتها- أنواعها -المجموعات الوظيفية
			x			x			x				x			٩	لأكسدة والاختزال - الامينات (تسميتها- أنواعها -المجموعات الوظيفية
					x	x	x		x	x		x				١٠	أنواع الروابط الاحماض الكربوكسيلية (طرق تسميتها- تحضير ها تفاعلاتها الكيميائية).
		x			x	x	x		x			x				١١	التكافؤ - أنواع التفاعلات الكيميائية
x			x								x		x			١٢	قاعدة بولي- التهجين

الصفة
الاسم
التوقيع



نموذج رقم (۱۲)

[illegible]



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٠١ ك												العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ اسم المقرر: كيمياء عامة ١																							
المستهدفات والمهارات للمعارف والمعلم العليا لطلاب ثلاثة صفوف																																			
المستهدفات للمعارف												المقرر عناصر																							
المعارف والمهارات				المهارات العملية والمهنية				اللاهية للدراسات				ولفهم المعرفة																							
١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤												
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x												
		x			x				x			x						x																	
			x			x				x	x							x	x																
x	x			x														x	x				x												
رئيس مجلس القسم العلمي أ.د. شعبان رمضان حرب												مدير البرنامج د. أبو بكر هريدي عبدالمصنف																							
الصفة الاسم التوقيع												منسق المقرر د. أبو بكر هريدي عبدالمصنف																							



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي
كلية / معهد : العلوم
قسم : الفيزياء

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ١٠١	اسم المقرر : لغة إنجليزية	الفرقة : الأولى
الفصل الدراسي: ممتد	التخصص : علوم فيزيائية	عدد الوحدات الدراسية : نظري: ١ عملي: -

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: 1- Improving Students' reading and analytical skills. 2- Enhancing the ability to understand through listening passages. 3- Using English language in various specializations. 4- Providing the students with a vital second language in order to provide better job opportunities.
-----------------	---

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
At the end of the course, students must be able to: 1- Know the importance of English as an international language. 2- Understand the basics of reading English passage fluently. 3- Explain the basics of writing English passage correctly including some important grammatical aspects. 4- Recognize the basics of answering listening texts in English. 5- Understand some English expressions and idioms. 6- Explain some English expressions and idioms. 7- Describe the techniques of writing. 8- Recognize the grammatical mistakes in writing.	أ- المعرفة والفهم
At the end of the course, students must be able to: 1- Analyze English passages fluently. 2- Differentiate some short essays in English neatly bearing in mind the mechanics of writing. 3- Distinguish the common grammatical mistakes in English. 4- Analyze short and long conversations to grasp speech rules in English. 5- Compare general English to that used for specific purposes. 6- Interpret the grammatical aspect of technical English.	ب- المهارات الذهنية
At the end of the course, students must be able to: 1- Practice short dialogues in pairs fluently. 2- Listen to some English passages carefully.	ج- المهارات المهنية والعملية

الصفحة ٢٥ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

3- Use some English expressions and idioms in spoken and written English correctly.	
4- Use English neatly in scientific surroundings.	
5- Interact with their professors and colleagues in good English.	
At the end of the course, students must be able to:	
1- Cooperate with their colleagues through teamwork.	د- المهارات العامة
2- Present their ideas before their colleagues in presentations sessions.	
3- Apply self-education to other aspects of their lives.	
4- Use communication and information technology to interact with others.	
1- General introduction to English as a global language.	٤- محتويات المقرر
2- Grammar review.	
3- Grammar review.	
4- Common mistakes in writing.	
5- Common mistakes in writing.	
6- Avoiding mistakes.	
7- How to write a grammatically correct sentence.	
8- How to comprehend reading passages.	
9- Reading and comprehension.	
10- Reading and comprehension.	
11- Discussing topics.	
12- Revision and Exercises.	
١٠- محاضرات نظرية.	٥- أساليب التعليم والتعلم
١١- حلقات نقاش علمي.	
١٢- تكاليفات وواجبات	
١٣- تفاعي شفهي باللغة الإنجليزية.	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة
١- ساعات مكتبية.	
٢- تبسيط المعلومات.	
٣- امتحانات دورية لمعرفة الطلاب ذوي صعوبات التعلم.	
٤- تكرار النقاط المهمة في المحاضرة.	

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	فصلى	٤٠	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية والعامة
اعمال السنة	أثناء الفصل	١٠	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	Notebook compiled by the lecturer and approved by the department titled "English: level 2".
-----------	---

الصفحة ٢٦ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

The lecturer depended only on the compiled notebook approved by the department.	ب- كتب ملزمة
1- Enani, M.M. (1996): Essay Writing. Cairo: Cairo University Press. 2- Ann Raimos. (1999): Keys for Writers: A Brief Handbook, 2 nd ed., New York: Houghton Mifflin Company. 3- Zimmerman, F. (1989): English for Science. Prentice-Hall (U.S.A.): Prentice Hall Regents. 4- John and Liz, S. (1996): Headway: Pre-intermediate level, Oxford University Press.	ج- كتب مقترحة
http://www.dailywritingtips.com/ http://www.uefap.com/writing/writfram.htm	د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د/ محفوظ حارث		أ.د/ شعبان رمضان حرب
التوقيع			



نموذج رقم (۱۲)

iLovePDF



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

المقرر في المستند الوائج مع العلم العليا نواقي صفوة																																																																																																																																						
المقرر بسم لجاءي العام					إنجليزية لغة ٠١ ل 2020/2021					لـ الناجح القسم: الغيزياء الغيزياء																																																																																																																												
المستند العلم نواقي																																																																																																																																						
<table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <th colspan="10">المستند العلم نواقي</th> <th colspan="5">المستند العلم نواقي</th> </tr> <tr> <th colspan="5">المستند العلم نواقي</th> <th colspan="5">المستند العلم نواقي</th> <th colspan="5">المستند العلم نواقي</th> </tr> <tr> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> </tr> <tr> <td>١</td><td>٢</td><td>٣</td><td>٤</td><td>٥</td><td>٦</td><td>٧</td><td>٨</td><td>٩</td><td>١٠</td><td>١١</td><td>١٢</td><td>١٣</td><td>١٤</td><td>١٥</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td> </tr> </table>															المستند العلم نواقي										المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣	١٤	١٥	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
المستند العلم نواقي										المستند العلم نواقي																																																																																																																												
المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي																																																																																																																												
المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي																																																																																																																								
١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣	١٤	١٥																																																																																																																								
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*																																																																																																																								
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*																																																																																																																								
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*																																																																																																																								
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*																																																																																																																								
رئيس القسم العلمي أ.د/ رمضان شعبان																																																																																																																																						
استاذ المقرر د/ طرث مفوظ																																																																																																																																						

البرنامج في المستند الوائج مع القويم لباي نواقي صفوة																																																																																																																																						
المقرر بسم لجاءي العام					إنجليزية لغة ٠١ ل 2020/2021					لـ الناجح القسم: الغيزياء الغيزياء																																																																																																																												
المستند العلم نواقي																																																																																																																																						
<table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <th colspan="10">المستند العلم نواقي</th> <th colspan="5">المستند العلم نواقي</th> </tr> <tr> <th colspan="5">المستند العلم نواقي</th> <th colspan="5">المستند العلم نواقي</th> <th colspan="5">المستند العلم نواقي</th> </tr> <tr> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> <th>المستند العلم نواقي</th> </tr> <tr> <td>١</td><td>٢</td><td>٣</td><td>٤</td><td>٥</td><td>٦</td><td>٧</td><td>٨</td><td>٩</td><td>١٠</td><td>١١</td><td>١٢</td><td>١٣</td><td>١٤</td><td>١٥</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td> </tr> <tr> <td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td><td>*</td> </tr> </table>															المستند العلم نواقي										المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣	١٤	١٥	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
المستند العلم نواقي										المستند العلم نواقي																																																																																																																												
المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي					المستند العلم نواقي																																																																																																																												
المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي	المستند العلم نواقي																																																																																																																								
١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣	١٤	١٥																																																																																																																								
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*																																																																																																																								
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*																																																																																																																								
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*																																																																																																																								
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*																																																																																																																								
رئيس القسم العلمي أ.د/ رمضان شعبان																																																																																																																																						
استاذ المقرر د/ طرث مفوظ																																																																																																																																						



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الرياضيات

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ١٠٣	اسم المقرر : جبر	الفرقة : الاولى
الفصل الدراسي: الأول	التخصص : علوم فيزيائية	عدد الوحدات الدراسية : نظري: (٢) عملي: (٢)

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: ٣/١- استخدام الحقائق والنظريات العلمية الجبرية لتحليل وتفسير البيانات العملية. ٩/١- وصف والتعرف على وفهم الأنماط الجبرية المختلفة وإعطاء نبذة مختصرة عن هذه الأنماط. ١٠/١- استخلاص استنتاجات حول العالم الحقيقي باستخدام المفاهيم الجبرية . ١٣/١- معرفة وفهم كيفية ربط الأفكار الرياضية وبناءها على بعضها البعض. ١٤/١- التعرف على أنواع مختلفة من الاستدلال وطرق الإثبات واستخدامها.
-----------------	--

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يتعرف على المجموعات وحاصل الضرب الكارتيبي ٢- يذكر النظريات الجبرية باستخدام المحددات والعلاقات والرواسم. ٣- يوضح دراسة المحددات والمصفوفات في الجبر.
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يفسر استخدام الكسور الجزئية والاستنتاج الرياضي في الجبر . ٢- يوضح تعريف مفهوم الزمرة والحلقة والحقل. ٣- يربط بين فروع الجبر في المتسلسلات المنتهية واختبارات التقارب.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يخطط البيانات المستنتجة في حل المعادلات الجبرية. ٢- يحدد استخدام نظرية ذات الحدين في اثبات صحة المعادلات الجبرية. ٣- يطور قدراته على استخدام الرياضيات اسس الجبر في المحددات والكسور الجزئية والاعداد المركبة.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- العمل في فريق واحد. ٢- يتعامل بلياقة وإظهار الحس الجمالي.
٤- محتويات	١- مقدمة في المنطق الرياضي ٢- المجموعات

الصفحة ٣٠ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

المقرر	٣- حاصل الضرب الكارتيزي ٤- العلاقات والرواسم ٥- الأنظمة الجبرية والعمليات الثنائية ٦- تعريف الزمرة - الحلقة - الحقل - فصول بواقي القسمة ٧- الكسور الجزيئية ٨- الاستنتاج الرياضي ٩- جمع المتسلسلات المنتهية - اختبار تقارب وتباعد المتسلسلات الغير منتهية ١٠- المفكوكات باستخدام نظرية ذات الحدين ١١- المحددات ذات الرتب العليا - حل نظام من المعادلات الخطية وجبر المصفوفات ١٢- جبر الأعداد المركبة.
٥- أساليب التعليم والتعلم	١٤- محاضرات نظرية. ١٥- حلقات نقاش علمي. ١٦- تكليفات وأبحاث. ١٧- محاضرات مسجلة على يوتيوب في قناة المحاضر.
٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة	غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الاحتياجات الخاصة

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	٧٠%	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنية
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	١٠%	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة
شفوي	فصلي	٢٠%	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد مذكرة معدة بمعرفة القسم
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	الكتاب الالكتروني (الجبر الخطي : د/سعد شراوي) - المركز القومي للتعليم الالكتروني : ١. مقدمة في الجبر ، أ.د. رشوان أحمد رشوان، دار طبية للنشر والتوزيع ، ٢٠٠٣. اسس الجبر والجبر الخطي ، د. محمد عبد العظيم سعود، دار الفكر العربي، ٢
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	لا يوجد



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد
نموذج رقم (١٢)

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. صالح عياد محمد		أ. د. شعبان رمضان حرب
التوقيع			



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)



اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢١/٢٠٢٠
كود المقرر: ١٠٣ ر
إسم المقرر: جبر

المستهدفات المقرر نواتج المحتوى صفوة

المقرر ونواتج	الدرجة	المستهدفات المقرر نواتج											
		ولفهم المعرفة				لذهية القدرات				المهارات والمهنية العملية			
		١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤
١- الرياضي المنطق في مقدمة	١												
٢- المجموعات	٢												
٣- الكارتيزي الضرب حاصل	٣												
٤- والرولم العلاقات	٤												
٥- الثنائية والعمليات الجبرية الأظلمة	٥												
٦- الزمرة تعريف- الحلقة- الحقل- القسمة بواقي فصول	٦												
٧- الجزئية الكسور	٧												
٨- الرياضي الاستنتاج	٨												
٩- المنتهية المتسلسلات جمع- وتباين قارب اختبار متنها غير المتسلسلات	٩												
١٠- الحدين ذات نظرية بليستخدام المفكوكات	١٠												
١١- العليا الرتب ذات المحددات- المعادلات من نظام حل المصفوفات وحيد الخطية	١١												
١٢- المركبة الأعداد جبر.	١٢												

رئيس مجلس القسم العلمي
أ. د. شعبان رمضان حرب

مدير البرنامج

الصفة
الاسم
التوقيع
منسق المقرر
د. صالح عياد محمد



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  											
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ كود المقرر: ١٠٣ ر اسم المقرر: جبر											
المستهدف والمهارات المعارف والمعلم المعلم لسألب ثلاثة صفوفه											
المستهدف العلم نواتج											
المقرر عناصر											
المهارات			المهارات العملية والمهنية			الاهلية للدراسات			وللمعلم المعرفة		
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣
		x			x			x		x	x
				x	x	x					x
	x			x		x	x				x
نظرية محاضرات عملية تمارين علمية نقاش حلقات											
مدير البرنامج رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب											
منسق المقرر د. صالح عياد محمد											
الصفة الاسم التوقيع											



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢١/٢٠٢٠ كود المقرر: ١٠٣ ر اسم المقرر: جبر											
المستهدف والمهارات المعارف القويم لسايب ثلاثة صفوفه											
المستهدف العلم نواج											
المقرر عناصر											
المهارات			المهارات العملية والمهنية			الاهية القدرات			والعلم المعرفة		
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣
		x			x			x		x	x
	x	x	x	x		x	x		x		x
	x	x			x	x	x		x		x
		x	x				x		x		x
			x	x	x						x

رئيس مجلس القسم العلمي	مدير البرنامج	منسق المقرر
أ. د. شعبان رمضان حرب		د. صالح عياد محمد
		الصفحة
		الاسم
		التوقيع

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد: العلوم

قسم: الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي: ١٠٣ ف	اسم المقرر: خواص المادة	الفرقة: الأولى
الفصل الدراسي: الاول	التخصص: العلوم الفيزيائية	عدد الوحدات الدراسية: نظري: ٢ عملي: ٠

٢ - أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف على حالات المادة وأنواعها ومن ثم ربط الظواهر الفيزيائية المختلفة بخواص المواد..
------------------	---

٣ - المخرجات التعليمية المستهدفة:

الصفحة ٣٥ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: أ١- يتعرف على حالات المادة المختلفة. أ٢- يذكر الظواهر الفيزيائية المرتبطة بكل حالة من حالات المادة وكيفية تفسيرها فيزيائيا. أ٣- يعدد التطبيقات الفيزيائية للمواد في حالات المادة المختلفة.	أ- المعرفة والفهم
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ب١- يربط بين حالات المادة والتركيب الداخلي لها. ب٢- يميز بين الظواهر الفيزيائية المصاحبة لكل حالة من حالات المادة. ب٣- يقارن بين التطبيقات الفيزيائية لكل حالة من حالات المادة.	ب- المهارات الذهنية
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ج١- يكتشف العلاقة بين الخواص المختلفة للمادة وتطبيقاتها في الحياة العملية. ج٢- يستخدم طرق عملية لتعيين الكميات الفيزيائية. ج٣- يحل بعض الأمثلة والمسائل لتعيين الكميات الفيزيائية.	ج- المهارات المهنية والعملية
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: د١- يعمل ضمن فريق بفعالية وإيجابية. د٢- يدير الوقت بكفاءة. د٣- يكتسب التعلم الذاتي والمستمر.	د- المهارات العامة
٣٧- مقدمة في خواص المادة. ٣٨- حالات المادة المختلفة - أنواع المواد ٣٩- الأجسام الصلبة - أنواع الأجسام الصلبة ٤٠- الخصائص العامة للأجسام الصلبة ٤١- مرونة الأجسام الصلبة ٤٢- تحسين مرونة الأجسام الصلبة ٤٣- السوائل وخصائصها العامة ٤٤- لزوجة السوائل والغازات ٤٥- التوتر السطحي وتطبيقاته ٤٦- ضغط البخار ٤٧- ظاهرة الميوعة الزائدة للهيليوم السائل ٤٨- الحالة الغازية للمادة	٤- محتويات المقرر
١٨- محاضرات نظرية. ١٩- حلقات نقاش علمي. ٢٠- تكاليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
التعلم التعاوني	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب:

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	فصلى	٧٠%	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية

الصفحة ٣٦ من ٩٩

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اختبارات شفوية	فصلى	١٠%	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة
اعمال السنة	أثناء الفصل	٢٠%	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع:

أ- مذكرات	مذكرة خواص المادة، اعداد قسم الفيزياء.
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	محمد النادي ، خواص المادة والصوت، دار النهضة العربية، القاهرة ١٩٦٣. محمد الزيدية ، خواص المواد الصلبة، الدار العربية للنشر والتوزيع، القاهرة ٢٠٠٨.
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	أ.د/ محمود سيد عبدالصديق		أ.د/ شعبان رمضان محمد حرب
التوقيع			



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

																							
البرنامج في الهندسة النواحي مع المحتوى توافي مصفوفة																							
المقرر يسم						المادة خواص (٣٠٠٠٠٠)						الفيزياء						الفيزياء					
المجاهي العام						2020/2021																	
الهندسة العلم نواحي												المقرروجات											
المجاهة المهارات			المهنية المهارات			لايهية المهارات			والعلم المعرفة														
٣د	٢د	١د	٣ج	٢ج	١ج	٣ب	٢ب	١ب	٣أ	٢أ	١أ												
*											*	١- مقمة في خواص المادة.											
		*						*			*	٢- حالات المادة المختلفة - أنواع المواد											
	*				*			*			*	٣- الأجسام الصلبة - انواع اجسام الصلبة											
*								*				٤- الخصائص العامة للأجسام الصلبة											
				*			*			*		٥- مرونة الأجسام الصلبة											
		*	*			*			*			٦- تحسين مرونة الأجسام الصلبة											
	*						*				*	٧- السوائل وخصائصها العامة											
				*		*			*		*	٨- لزوجة السوائل والغازات											
Medterm exam																							
*			*			*			*			٩- التوتر السطحي وتطبيقاته											
		*						*			*	١٠- ضغط البخار											
	*				*	*			*			١١- ظاهرة الميوعة الزائدة للهيليوم السائل											
*							*			*		١٢- الحالة الغازية للمادة											
Revision and preparation for final exam																							
رئيس القسم العلمي												استاذ المقرر											
أ/د/ شعبان رمضان حرب												أ/د/محمود سيد عبدالصديق											

الصفحة ٣٨ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

														
البرنامج في المستهدفه النواتج مع والعلم التعليم لطلاب تولى صفوفه														
المقرر بسم			المادة خواص (٠٣ ف)			إلى التاج القسم:			الفيزياء					
الجامعي العام			2020/2021			الخصص			الفيزياء					
المستهدفه العلم نواتج									العلم لطلاب					
والعلم المعرفه			للاهية المهارات			المهنية المهارات						المادة المهارات		
أ ١			ب ١			ج ١						د ١		
أ ٢			ب ٢			ج ٢						د ٢		
أ ٣			ب ٣			ج ٣						د ٣		
*			*			*			*			محاضرات		
*			*			*			*			علمي قاش		
*			*			*			*			وابحات تكليات		
رئيس القسم العلمي									iLovePDF			استاذ المقرر		
أ.د/ شعبان رمضان حرب												د/محمود سيد عبدالصديق		



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

 												
البرنامج في المستهدفه النواتج مع القويم لسلايب توافي صفوه												
المقرر ليم الجاهي العام			المادة خواص (٣٠٠٠٠)			الناج القسم: الخصص			الغيزياء الغيزياء			
المستهدفه العلم نواتج											العلم لسلايب	
ولهم المعرفه			للاهية المهارات			المهنية المهارات			العامه المهارات			
أ١	أ٢	أ٣	ب١	ب٢	ب٣	ج١	ج٢	ج٣	د١	د٢		د٣
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*		*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*		*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*		*
وابحاث تكلفات											استاذ المقرر /محمود سيد عبدالصديق	
رئيس القسم العلمي												iLovePDF
أ.د/ شعبان رمضان حرب												
محمود سيد عبدالصديق												



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الرياضيات

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي : ١٢١ ر	اسم المقرر : ميكانيكا (i) الأستاتيكا	الفرقة: الأولي
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص: العلوم الفيزيائية	عدد الوحدات الدراسية : نظري: ٢ + تمارين: ٢

٢ - أهداف المقرر	من المستهدف بانتهااء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: ي- استخدام الحقائق والنظريات العلمية لعلم الأستاتيكا لتحليل وتفسير البيانات العملية ك- افتراض المفاهيم واختيار الحلول المناسبة لحل مسائل علم الأستاتيكا على أساس علمي. ل- التعرف على الأنماط المختلفة لعلم الأستاتيكا وإعطاء نبذة مختصرة عن هذه الأنماط. التعرف على أنواع مختلفة من الاستدلال وطرق الإثبات واستخدامها لحل مسائل علم الأستاتيكا.
------------------	---

٣ - المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادراً على أن: ١ - يتعرف علي الحقائق العلمية الأساسية علم الأستاتيكا - مثل المتجهات - عزوم القوي و الازدواج ٢ - يذكر النظريات الخاصة بمركز الثقل ٣ - يشرح الطالب انواع الاحتكاك و كيفية دراسة دورة في حالات اتزان الأجسام ٤ - يذكر المصطلحات ذات الصلة مثل القوانين الأساسية المرتبطة بعلم الأستاتيكا
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادراً على أن: ١ - يميز بين النظريات المتعلقة بمسائل علم الأستاتيكا ٢ - يطور أنماط للحجج والبراهين وفقاً للنظريات والمفاهيم العلمية. ٣ - يفسر المشاكل الرياضية للوصول إلى الحل الأمثل لها.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادراً على أن: ١ - يحل النظريات الأساسية في الشغل الافتراضي واستقرار الاتزان. ٢ - يحدد الأساليب المختلفة المستخدمة في علم الأستاتيكا ٣ - يطبق تقنيات التفكير الرياضي في الاحتكاك ومركز الثقل.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادراً على أن: ١ - يعمل ضمن فريق بفعالية وإيجابية. ٢ - يفكر باستقلالية ويوزع المهام ويحل المشكلات على أسس علمية. ٣ - يكتسب مهارة التعلم الذاتي والتعلم طويل المدى.
٤ - محتويات	١ - مقدمة عن المتجهات ٢ - المبادئ الأساسية للأستاتيكا

الصفحة ٤١ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

المقرر	٣- الاستاتيكا الفراغية ٤- الاستاتيكا الفراغية ٥- الاحتكاك ٦- الاحتكاك ٧- مركز الثقل ٨- مركز الثقل ٩- الشغل الافتراضي ١٠- الشغل الافتراضي ١١- استقرار الاتزان ١٢- استقرار الاتزان
٥- أساليب التعليم والتعلم	٢١- محاضرات نظرية ٢٢- حلقات نقاش علمي ٢٣- تكاليفات وأبحاث ٢٤- محاضرات مسجلة على يوتيوب في قناة المحاضر
٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة	غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	فصلى	٧٠%	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية
اختبارات شفوية	فصلى	١٠%	المهارات المعرفية والذهنية والعامة
اممال السنة	أثناء الفصل	٢٠%	المهارات المعرفية والذهنية والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد مذكرة معدة بمعرفة القسم
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	3- Russell C. Hibbeler, Engineering Mechanics: Dynamics (14th Edition, 2016) 4- Ferdinand P. Beer, et al., Vector Mechanics for Engineers (Statics and Dynamics, Eleventh Edition, 2016). 5- Vector Analysis, 2nd Edition, by Murray Spiegel et al.
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	لا يوجد

الصفحة ٤٢ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد
نموذج رقم (١٢)

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	أ.د. جمال عبدالله أحمد		أ.د/ شعبان رمضان حرب
التوقيع			



نموذج رقم (۱۲)

iLovePDF



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  															
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢١/٢٠٢٠ كود المقرر: ١٢١ ر إسم المقرر: ميكانيكا (i) الأستاتيكا															
المستهدف والمهارات المعارف والعلم العليم لأب ثلاثة صفوف															
المستهدف العلم نواتج															
المهارات				المهارات العملية والمهنية				المهارات الذهنية				المهارات المعرفية			
١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣	١٤		
		x	x		x			x		x		x			
x				x	x	x			x			x			
x	x			x		x	x					x			
نظرية محاضرات															
عملية تمارين															
علمية قياس حلقات															
رئيس مجلس القسم العلمي مدير البرنامج منسق المقرر الصفة أ. د. شعبان رمضان حرب أ. د. محمود بخيت علي أ. د. جمال عبدالله أحمد الاسم التوقيع															



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ كود المقرر: ١٢١ ر إسم المقرر: ميكانيكا (i) الاستاتيكا											
المستهدف والمهارات المعارف القويم لأساليب ثلاثة صفوف											
المستهدف العلم نواج											
المقرر عناصر											
المعارف والمهارات			المهارات العملية والمهنية			اللاهية للقدرات			ولهم المعرفة		
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣
x					x			x		x	x
	x	x			x		x	x		x	x
x		x	x					x		x	x
x				x	x	x			x		x

رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب	مدير البرنامج أ. د. محمود بخيت علي	منسق المقرر أ. د. جمال عبدالله أحمد
---	---------------------------------------	--

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الرياضيات

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي : ١٤١ ر	إسم المقرر الحاسب الالي ١	الفرقة: الاولى
الفصل الدراسي: الأول	التخصص : علوم فيزيائية	عدد الوحدات الدراسية : نظري: (٢) عملي: (٢)

من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف على دور العلوم الأساسية لمفهوم الحاسب الألي في تنمية المجتمع ب- تطوير المناهج العلمية لبرامج الحاسب الالي التي تلبي احتياجات المجتمع مع الاخذ في الاعتبار المتطلبات الاقتصادية والبيئية والاجتماعية، والأخلاقية، والسلامة المطلوبة. ج- التعلم الذاتي والمشاركة بفعالية في الأنشطة البحثية.	٢- أهداف المقرر
--	--------------------

الصفحة ٤٦ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يتعرف علي النظم العددية للحاسب . ٢- يذكر المصطلحات الأساسية لاوامر نظم التشغيل. ٣- يذكر العلاقة بين الموضوعات تطبيقات لغات الحاسب مثل البيسك والتخاطب مع الحاسب. ٤- يفهم لغات البرمجة عالية المستوى.
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يطور أنماط للحجج والبراهين وفقا للنظريات الأساسية لتطبيقات الحاسب. ٢- يحدد المشاكل التقليدية وغير التقليدية للنظم العددية ولغة البيسك. ٣- يقارن بين (الخوارزميات والأساليب والتقنيات ... الخ). ٤- تلخيص الحلول المقترحة ونتائجها.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يخطط ويصمم ويقدم تقرير عن البيانات المستنتجة باستخدام لغات الحاسب. ٢- يكتشف المشاكل باستخدام مجموعة من البرامج المناسبة. ٣- يحدد وينتقد الأساليب المختلفة المستخدمة في معالجة قضية ما باستخدام تطبيقات لغة البيسك. ٤- يستخدم لغات البرمجة المناسبة، ومنهجيات التصميم، ونظم المعرفة وقاعدة البيانات.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- استخدام تكنولوجيا المعلومات والاتصالات بكفاءة. ٢- تحديد الأدوار والمسؤوليات وكذلك الأسلوب المناسب لتنفيذها. ٣- يدير الوقت بكفاءة.
٤- محتويات المقرر	١- النظم العددية للحاسب ٢- النظم العددية للحاسب ٣- الخرائط الايضاحية ٤- الخرائط الايضاحية ٥- لغات التخاطب مع الحاسب ٦- لغات التخاطب مع الحاسب ٧- بعض اوامر نظم التشغيل ٨- بعض اوامر نظم التشغيل ٩- لغة البيسك ١٠- تطبيقات لغة البيسك ١١- تطبيقات لغة البيسك ١٢- تطبيقات لغة البيسك
٥- أساليب التعليم والتعلم	٢٥- محاضرات نظرية. ٢٦- حلقات نقاش علمي. ٢٧- تكليفات وأبحاث.
٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة	غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

الصفحة ٤٧ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	امتحان نظري : ٦٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه
امتحان عملي	فصلي	امتحان عملي : ٢٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنيه
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	اعمال سنة : ١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه
شفوي	فصلي	شفوي : ١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد مذكرة معدة بمعرفة القسم
ب- كتب ملزمة	1. Jim Buyens: "Faster Smarter Beginning Programming", 2002, ISBN: 9780735617803
ج- كتب مقترحة	لا يوجد
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر LovePDF	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. سامح محمد مصطفى	أ. د. شعبان رمضان حرب
التوقيع		



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)



اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١
كود المقرر: ١٤١ ر
إسم المقرر: مبادئ الحاسب ١

المستهدف العلم نواتج المحتوى صفوة

المقرر	الأسبوع	المستهدف العلم نواتج											
		ولفهم المعرفة				الذهنية القدرات				العملية المهارات والمهنية			
		١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢
١- النظم العددية للحاسب	١	X		X						X			
٢- النظم العددية للحاسب	٢		X							X			
٣- الخرائط الايضاحية	٣									X			
٤- الخرائط الايضاحية	٤	X	X							X			
٥- لغات التخاطب مع الحاسب	٥	X		X						X			
٦- لغات التخاطب مع الحاسب	٦		X							X			
٧- بعض اوامر نظم التشغيل	٧		X	X						X			
٨- بعض اوامر نظم التشغيل	٨	X								X	X		
٩- لغة البيسك	٩	X	X							X			
١٠- تطبيقات لغة البيسك	١٠	X		X						X	X		
١١- تطبيقات لغة البيسك	١١	X	X							X	X		
١٢- تطبيقات لغة البيسك	١٢	X		X						X			

رئيس مجلس القسم العلمي
أ. د. شعبان رمضان حرب

مدير البرنامج
أ. د. محمود بخيت علي

منسق المقرر
د. سامح محمد مصطفى

الصفة
الاسم
التوقيع



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  																																																																																										
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٤١ ر اسم المقرر: مبادئ الحاسب ١ العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١																																																																																										
المستهدف والمهارات للمعارف والعلم العليا لطلاب ثلاثة صفوف																																																																																										
المستهدف العلم نواج																																																																																										
<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="3">المهارات</th> <th colspan="4">المهنية العملية للمهارات</th> <th colspan="4">الذهنية القدرات</th> <th colspan="4">ولهم المعرفة</th> <th rowspan="2">المقرر عناصر</th> </tr> <tr> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> <th>٤</th> <th>٥</th> <th>٦</th> <th>٧</th> <th>٨</th> <th>٩</th> <th>١٠</th> <th>١١</th> <th>١٢</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td>x</td> <td>نظرية محاضرات</td> </tr> <tr> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>عملية تمارين</td> </tr> <tr> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>علمية فاش حلقات</td> </tr> </tbody> </table>												المهارات			المهنية العملية للمهارات				الذهنية القدرات				ولهم المعرفة				المقرر عناصر	١	٢	٣	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢			x	x			x	x			x		x	x	x	نظرية محاضرات	x				x	x	x		x			x			x	عملية تمارين	x	x		x		x			x	x					x	علمية فاش حلقات
المهارات			المهنية العملية للمهارات				الذهنية القدرات				ولهم المعرفة				المقرر عناصر																																																																											
١	٢	٣	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢																																																																												
		x	x			x	x			x		x	x	x	نظرية محاضرات																																																																											
x				x	x	x		x			x			x	عملية تمارين																																																																											
x	x		x		x			x	x					x	علمية فاش حلقات																																																																											
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب																																																																																										
مدير البرنامج أ. د. محمود بخيت علي																																																																																										
منسق المقرر د. سامح محمد مصطفى																																																																																										
الصفة الاسم التوقيع																																																																																										

الصفحة ٥٠ من ٩٩

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢١/٢٠٢٠ كود المقرر: ١٤١ ر اسم المقرر: مبادئ الحاسب ١											
المستهدف والمهارات المعارف القويم لأبواب ثلاثة صفوف											
المستهدف العلم نواج											
المقرر عناصر											
المهارات			المهارات العملية والمهنية				المعارف				ولهم المعرفة
١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢
x											
	x	x	x								
x		x									
رئيس مجلس القسم العلمي أ.د. شعبان رمضان حرب مدير البرنامج أ.د. محمود بخيت علي منسق المقرر د. سامح محمد مصطفى الصفة الاسم التوقيع											



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد: العلوم

قسم: الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي: ١٦١ ف	اسم المقرر: معمل فيزياء عامة I	الفرقة: الأولى
الفصل الدراسي: الاول	التخصص: العلوم الفيزيائية	عدد الوحدات الدراسية: عملي: ٣

٢ - أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: م- استخدام التجارب العملية لتوثيق المعلومات والمعارف الفيزيائية. ن- جمع وتحليل وتقديم البيانات باستخدام الأشكال والتقنيات المناسبة.
------------------	--

٣ - المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- يتعرف على المبادئ الفيزيائية لخواص المادة والكهرباء والمغناطيسية. ٢- يتعرف على كيفية تعيين الكميات الفيزيائية عمليا. ٣- يفهم طرق معالجة البيانات الفيزيائية
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية. ٢- يحلل ويقيم البيانات العلمية ذات الصلة النوعية والكمية. ٣- يقارن بين الطرق المختلفة لتعيين الكميات الفيزيائية عمليا ونظريا.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- يستخدم التقنيات المناسبة في تنفيذ وتصميم التجارب العملية بأمان ومهارة. ٢- يطبق الأساليب العلمية والتقنيات لمعالجة البيانات. ٣- يستخدم التقنيات التكنولوجية والأدوات لتعيين قيم بعض الثوابت الفيزيائية. ٤- يطبق المعايير القومية وإجراءات الصحة والسلامة المهنية داخل المعمل. ٥- يعد التقارير ويعرض النتائج التجريبية في نماذج مثل الجداول والرسوم البيانية.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- يستخدم تكنولوجيا المعلومات والاتصالات بفعالية. ٢- يفكر باستقلالية في حل المشكلات على اساس علمي. ٣- يعمل ضمن فريق بفعالية وإيجابية. ٤- يدير الوقت بكفاءة.
٤ - محتويات المقرر	١- تعيين معامل اللزوجة لسائل بطريقة ستوكس. ٢- تعيين التوتر السطحي باستخدام الأنابيب الشعرية. ٣- البندول البسيط. ٤- تعيين معامل ينح لقضيب مرتكز على حدي سكين.

الصفحة ٥٢ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٥- تعيين معامل ينح لقضيب مثبت من أحد طرفيه. ٦- تعيين معامل المتانة لقضيب بطريقتين الإستاتيكية والديناميكية. ٧- تعيين مقاومة مجهولة باستخدام القنطرة المترية. ٨- تعيين المقاومة الداخلية لعمود كهربية باستخدام مقياس الجهد. ٩- تحقيق قانون أوم وتعيين المقاومة النوعية لسلك. ١٠- تحقيق قانون أوم وتعيين معامل الاختزال لجلفانوميتر الظل. ١١- المكافئ الكيميائي الكهربي للنحاس. ١٢- تعيين العزم المغناطيسي باستخدام مغناطومتر الانحراف.	
٢٨- سكاشن عملية ٢٩- حلقات نقاش علمي. ٣٠- تكاليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
لا يوجد	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب:

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات عملية	فصلى	٥٠	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية والعامة
اعمال السنة	أثناء الفصل	٢٥	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع:

أ- مذكرات	مذكرة الفيزياء العملية، اعداد قسم الفيزياء.
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	- القطار للطبيعية العملية - الفيزياء العملية للعشري - الطبيعية التجريبية للدكتورة امنية عبد الرحيم
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. علاء حسن سعيد	أ.د/ شعبان رمضان محمد	

الصفحة ٥٣ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



نموذج رقم (۱۲)

iLovePDF

الصفحة ٥٥ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

																			
المقرر في المستهدفة النواتج مع القويم لطلاب تولقي صفوفه																			
المقرر بـ					طاقة فيزياء مهلى (٦١ اف)					المقرر بـ					المقرر بـ				
لغيزياء					المالغ لغم					المقرر بـ					المقرر بـ				
لغيزياء					المخصص					2020/2021					لجاهى العام				
المستهدفة العلم نواتج															العلم لىال				
المالغ المهارات				المهنية المهارات				لاهمية المهارات				ولهم المعرفة							
٤د	٣د	٢د	١د	٥ج	٤ج	٣ج	٢ج	١ج	٣ب	٢ب	١ب	٣أ	٢أ	١أ					
*		*		*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	العملية الالجانان				
*		*		*		*			*		*	*		*	للسنة أعمل				
	*		*				*			*			*		وايحات تكلفات				
رئيس القسم العلمى															استاذ المقرر				
أد/ رمضان شعبان															د/ علاء حسن سعيد				



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة: جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم: الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي : ١٠٢	اسم المقرر : تكامل (i)	الفرقة: الاولى
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : علوم طبيعية	عدد الوحدات الدراسية : نظري : ٢ تمارين: ٢

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاج المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ - التعرف علي دور التكامل في تنمية المجتمع. ب - التطبيق الفعال لتكنولوجيا المعلومات ذات الصلة بالتكامل. ج - معرفة و فهم كيفية ربط الافكار الرياضية و بناءها علي بعضها البعض.
-----------------	---

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> ١١ - يتعرف علي طرق التكامل. iLovePDF ٢١ - يصف الأساليب التي تتعامل مع التكامل وتطبيقاته. ٣١ - يذكر العلاقة بين موضوعات التكامل وتطبيقاتها. ٤١ - يوضح استخدام تكامل ريمان وتطبيقات التكامل في المساحات والحجوم.
ب- المهارات الذهنية	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> ب١ - يميز بين النظريات الاساسية للتكامل. ب٢ - يطور التكاملات للدوال المثلثية. ب٣ - يربط بين التكامل وتطبيقات التكامل المختلفة وافرع العلوم المختلفة.
ج- المهارات المهنية والعملية	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> ج١ - يحل المسائل المناسبة في التكامل . ج٢ - يحدد الأساليب المختلفة في تطبيقات التكامل . ج٣ - يطبق استخدام تطبيقات التكامل الفيزيائية (الشغل والطاقة ...).
د- المهارات العامة	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> د١ - استخدام البرمجيات الحديثة بكفاءة في حل المشكلات الرياضية في تطبيقات التكامل. د٢ - العمل الجماعي وإدارة الوقت بفاعلية والتعاون والتواصل الإيجابي مع الآخرين. د٣ - يكتسب الطالب مهارة التعلم الذاتي و التعلم طويل المدي.
٤- محتويات المقرر	٤٩- تكامل ريمان ٥٠- طرق التكامل ٥١- التكامل بالتجزئ ٥٢- تكامل الدوال المثلثية ٥٣- تكامل الدوال الاسية واللوغارتمية

الصفحة ٥٧ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٥٤- التكامل المحدود ٥٥- التكاملات المعتلة ٥٦- تطبيقات التكامل (المساحات) ٥٧- تطبيقات التكامل (الحجم) ٥٨- تطبيقات التكامل (اطوال الأقواس) ٥٩- تطبيقات التكامل (الشغل والطاقة) ٦٠- تطبيقات التكامل (رسم المنحنيات)	
٣١- محاضرات نظرية. ٣٢- حلقات نقاش علمي. ٣٣- تكليفات وأبحاث. ٣٤- محاضرات مسجلة على يوتيوب في قناة المحاضر.	٥- أساليب التعليم والتعلم
غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الإحتياجات الخاصة	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الإحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	١٥ دقيقة	٧٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهاريه
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	٢٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه
شفوي	فصلي	١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد مذكرة معدة بمعرفة القسم
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	حساب التفاضل و التكامل و الهندسة التحليلية، تأليف دورفي ٢٠١٠ م الناشر: دار الكتب العلمية للنشر والتوزيع
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	http://www.mathworks.com/ http://www.wolfram.com/

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. . أحمد محمد يوسف حسين		أ. د. شعبان رمضان حرب

الصفحة ٥٨ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  													
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢١/٢٠٢٠ كود المقرر: ١٠٢ ر إسم المقرر: تكامل (i)													
المستهدف العمر نواتج المحتوى صفوة													
المستهدف العمر نواتج											البرنامج	المقرر عناصر	
المهارات العامة			المهارات والمهنية العملية			المهارات القدرات			ولفهم المعرفة				
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢			
		X			X			X		X	X	١	١- تكامل ريمان
	X	X	X	X			X	X		X	X	٢	٢- طرق التكامل
X				X	X	X			X		X	٣	٣- التكامل بالتجزئ
X	X			X		X	X				X	٤	٤- تكامل الدوال المثلثية
X		X	X		X		X	X	X	X	X	٥	٥- تكامل الدوال الاسية واللوغارتمية
		X			X			X		X	X	٦	٦- التكامل المحدود
	X	X		X			X	X		X	X	٧	٧- التكاملات المعتلة
X			X	X	X	X			X		X	٨	٨- تطبيقات التكامل (المساحات)
X	X			X		X	X				X	٩	٩- تطبيقات التكامل (الحجوم)
X		X			X		X	X	X	X	X	١٠	١٠- تطبيقات التكامل (اطوال الأقواس)
X	X		X	X		X	X				X	١١	١١- تطبيقات التكامل (الشغل والطاقة)
X		X			X		X	X	X	X	X	١٢	١٢- تطبيقات التكامل (رسم المنحنيات)
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب مدير البرنامج منسق المقرر د. احمد محمد يوسف الصفة الاسم التوقيع													

الصفحة ٦٠ من ٩٩

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  															
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ كود المقرر: ١٠٢ ر إسم المقرر: تكامل (i)															
المستهدف والمهارات المعارف والعلم لتأهيل طلائع صفوة															
المستهدف العلم نواتج															
المعرفة				الادوية القدرات				المهارات العملية والمهنية				المهارات العامة			
١. ٢. ٣. ٤.				١. ٢. ٣.				١. ٢. ٣.				١. ٢. ٣.			
x				x				x				x			
x				x				x				x			
x				x				x				x			
نظرية محاضرات عملية تمارين علمية نقاش حلقات															
مدير البرنامج رئيس مجلس القسم العلمي منسق المقرر الصفة أ. د. شعبان رمضان حرب د. احمد محمد يوسف التوقيع															



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  													
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ كود المقرر: ١٠٢ ر اسم المقرر: تكامل (i)													
المستهدفة والمهارات المعارف القويم لطلاب ثلاثة صفوف													
المستهدفة العلم نواتج													
المهارات			المهارات العملية والمهنية			اللاهية القدرات			وللمهر المعرفة			المقرر عناصر	
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣		
		x			x			x		x		x	اختبار تحريري
	x	x			x		x	x		x		x	امتحان منتصف الفصل الدراسي
x		x	x					x		x		x	امتحان شفوي
رئيس مجلس القسم العلمي أ.د. شعبان رمضان حرب												مدير البرنامج منسق المقرر د. احمد محمد يوسف	الصفة الاسم التوقيع



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد: العلوم

قسم: الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي: ١٠٢ ف	اسم المقرر: بصريات هندسية وصوتيات	الفرقة: الأولى
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص: العلوم الفيزيائية	عدد الوحدات الدراسية: نظري: ٢ عملي: ٠

٢ - أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ التعرف على الأسس الفيزيائية لعلم البصريات الهندسية وتطبيقاتها. ب- التعرف على مبادئ علم الصوت واستنتاج العلاقات الرياضية التي تصف الموجات الصوتية.
------------------	--

٣ - المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على أن: ١- يتعرف على أساسيات البصريات الهندسية. ٢- يشرح الظواهر الفيزيائية المرتبطة بالبصريات الهندسية مثل الانعكاس والانكسار. ٣- يذكر التطبيقات المختلفة للبصريات الهندسية في الأجهزة البصرية. ٤- يتعرف على خواص الموجات الصوتية وآلية السمع. ٥- يفهم آلية انتقال الصوت خلال الأوساط المختلفة
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على أن: ١- يفرق بين المصادر الطبيعية والصناعية للضوء والفيض الضوئي وشدة الاستضاءة. ٢- يستنتج قوانين الانعكاس والانكسار من الأسطح المستوية والكرية حسب نظرية الجسيمات و نظريه هيجنز. ٣- يميز بين الأسطح الكرية والاسطح المستوية. ٤- يفرق بين الأصوات المختلفة من حيث الشدة والدرجة والنوع بطرق علمية. ٥- يستنتج المعادلات المستخدمة لقياس سرعة الصوت في الغازات والسوائل والمواد الصلبة وآلية عمل الأجهزة الصوتية.
ج- المهارات المهنية والعملية	١- يستخدم طرق مختلفة لتعيين قوة مصدر ضوئي. ٢- يستخدم العدسات والمرآيا في التطبيقات العلمية. ٣- يصمم تجارب لتعيين قوة العدسات والمرآيا. ٤- يحسب سرعة الصوت في الأعمدة الهوائية باستخدام ظاهرة الرنين.
د- المهارات العامة	١- يستخدم تكنولوجيا المعلومات والاتصالات بفعالية. ٢- يشارك في مجموعات مع تحديد الأدوار والمسؤوليات وطريقة التنفيذ. ٣- يدير الوقت بكفاءة.
٤ - محتويات المقرر	٦١- مقدمه في البصريات الهندسية ٦٢- نظرية هيجنز وتطبيقاتها ٦٣- خواص الضوء

الصفحة ٦٣ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٦٤- الأسطح المستوية والمنشورات ٦٥- الأسطح الكرية ٦٦- العدسات والمرآيا الرقيقة ٦٧- الزيغ الكري والزيغ اللوني ٦٨- الأجهزة البصرية ٦٩- مقدمة في الموجات الصوتية ٧٠- انتقال الصوت خلال الأوساط المختلفة ٧١- الرنين ٧٢- الأذن كجهاز لو غاريتمي	
٣٥- محاضرات نظرية. ٣٦- حلقات نقاش علمي. ٣٧- تكليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
التعلم التعاوني	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب:

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	فصلی	٧٠%	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية
اختبارات شفوية	فصلی	١٠%	المهارات المعرفية والذهنية والعامة
أعمال السنة	أثناء الفصل	٢٠%	المهارات المعرفية والذهنية والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع:

أ- مذكرات	مذكرة البصريات الهندسية والصوت، اعداد قسم الفيزياء.
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	بوش، اساسيات الفيزياء، الدار الدولية للاستثمارات الثقافية ٢٠٠٠. رافت واصف، اساسيات الفيزياء الكلاسيكية والمعاصرة. دار النشر للجامعات ٢٠٠٢
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم
الاسم	أ.د/ محمود سيد		أ.د/ شعبان رمضان
			العلمي

الصفحة ٦٤ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



نموذج رقم (۱۲)

il ovePDF



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

																								
البرنامج في المستهدفه النواتج مع والمعلم العلم لسألب توافي صفوه																								
المقرر بلم					هسية بصريات (٠٢ ف)					له الناج القسم:					الميزياء									
الجاهي العام					2020/2021					الخصص					الميزياء									
المستهدفه العلم نواتج															العلم لسألب									
ولهم المعرفه					للذهية المهارات					المهنية المهارات										المادة المهارات				
١١	٢١	٣١	٤١	٥١	١ب	٢ب	٣ب	٤ب	٥ب	١ج	٢ج	٣ج	٤ج	٥ج						١د	٢د	٣د		
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*						*	*	*		
															محاضرات									
															علمي قاش									
															وايحات تكلفات									
رئيس القسم العلمي أد/ رمضان شعبان															استاذ المقرر أحمد الصادق سيد محمود									

																			
iLovePDF																			
البرنامج في المستهدفه النواتج مع القويم لسألب توافي صفوه																			
المقرر بلم					هسية بصريات (٠٢ ف)					له الناج القسم:					الميزياء				
الجاهي العام					2020/2021					الخصص					الميزياء				
المستهدفه العلم نواتج															العلم لسألب				
ولهم المعرفه				لايهة المهارات				المهنية المهارات				المادة المهارات							
أ١	أ٢	أ٣	أ٤	أ٥	ب١	ب٢	ب٣	ب٤	ب٥	ج١	ج٢	ج٣	ج٤	د١	د٢	د٣			
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*			
*						*	*												
*			*			*													
*	*	*	*			*	*	*	*	*									
رئيس القسم العلمي															استاذ المقرر				
أد/ رمضان شعبان															أحمد الصادق سيد محمود				



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة: جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم : الفيزياء

١- بيانات المقرر

الفرقة: الاولى علوم	اسم المقرر : كيمياء عامة ii	الرمز الكودي : ١٠٢ ك
عدد الوحدات الدراسية : نظري: ٤ عملي: ٣	التخصص : علوم فيزيائية	الفصل الدراسي: الثاني

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: س- تنمية المجتمع من خلال استيعابه لأساسيات العلوم. ع- استخدام الاسلوب العلمي المبني على المفاهيم والمسلمات لحل المشكلات.
-----------------	---

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	١. يحدد الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة والمفاهيم والمبادئ والتقنيات. ٢. يعدد المصطلحات والمسلمات ، وأنظمة التصنيف المرتبطة وكذلك حالات المادة المختلفة والقوانين التي تحكم كل حالة ٣. يتعرف على مبادئ الكيمياء الغروية و على اسس ومبادئ التحليل الكيميائي و الكيمياء النووية
ب- المهارات الذهنية	١. يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية. ٢. يستنتج الآليات والإجراءات للتعامل مع المشاكل العلمية. ٣. يفسر البيانات كما وكيفاً
ج- المهارات المهنية والعملية	١. يطبق التقنيات والأدوات التي تراعي الأخلاقيات العلمية. ٢. ينقد الطرق المختلفة المستخدمة في معالجة الموضوعات ذات الصلة بالتخصص. ٣. يراقب الخصائص أو التغيرات الكيميائية عن طريق الملاحظة والقياسات الدقيقة بما في ذلك التسجيل وإعداد التقارير
د- المهارات العامة	١. يمارس التعلم الذاتي والمستمر. ٢. يظهر الاحساس بالجمال والنظام. ٣. يستخدم تكنولوجيا الاتصال والمعلومات بشكل فعال
٤- محتويات المقرر	المحتوى النظري ١- حالات المادة-الاتزان الكيميائي-الاتزان الايوني ٢- حالات المادة-الاتزان الكيميائي-الاتزان الايوني ٣- حالات المادة-الاتزان الكيميائي-الاتزان الايوني ٤- مبادئ التحليل الوصفي-كيمياء المحاليل- ٥- مبادئ التحليل الوصفي-كيمياء المحاليل-

الصفحة ٦٨ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٦- مقدمه عن كيمياء السطوح و الغرويات ٧- قاعدة الصنف ٨- قاعدة الصنف ٩- محاليل الألكتروليتات و التوصيل الكهربى-الخلايا الكهروكيميائية-و جهد القطب ١٠- محاليل الألكتروليتات و التوصيل الكهربى-الخلايا الكهروكيميائية-و جهد القطب ١١- التفاعلات النووية. ١٢- التفاعلات النووية. المحتوى العملى ١- مقدمة عن التحليل الحجمي - كيفية تحضير محاليل ٢- مقدمة عن التحليل الحجمي - كيفية تحضير محاليل ٣- معايرة حمض قوي مع قاعدة قوية - معايرة حمض قوي مع قاعدة ضعيفة ٤- معايرة حمض قوي مع قاعدة قوية - معايرة حمض قوي مع قاعدة ضعيفة ٥- معايرة حمض قوي مع قاعدة قوية - معايرة حمض قوي مع قاعدة ضعيفة ٦- معايرة حمض ضعيف مع قاعدة قوية - معايرة حمض ضعيف مع قاعدة ضعيف ٧- معايرة حمض عديد القاعدية مع قاعدة قوية - تحليل مخلوط من حمض قوي وحمض ضعيف بقاعدة قوية ٨- معايرة حمض عديد القاعدية مع قاعدة قوية - تحليل مخلوط من حمض قوي وحمض ضعيف بقاعدة قوية ٩- تحليل مخلوط من قاعدة قوية وقاعدة ضعيفة بحمض قوي ١٠- تحليل مخلوط من قاعدة قوية وقاعدة ضعيفة بحمض قوي ١١- تحليل مخلوط من قاعدة قوية وملح بحمض قوي ١٢- تحليل مخلوط من قاعدة قوية وملح بحمض قوي	
٣٨- تعليم هجين محاضرات نظرية بالجامعة و من خلال المنصة التعليمية. ٣٩- حلقات نقاش علمي بالجامعة ومن خلال المنصة التعليمية. ٤٠- تكليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلى	امتحان نظري : ٦٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه
امتحان عملي	فصلى	امتحان عملي : ٢٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنية
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	اعمال سنة : ١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه
شفوي	فصلى	شفوي : ١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه

الصفحة ٦٩ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكره الكيمياء العامة التي يصدرها قسم الكيمياء كراسة العمل
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	الكيمياء العامة. الكيمياء الفيزيائية.
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	

الصفة	منسق المقرر	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. إبراهيم عبدالله اسماعيل حسن	د. شعبان رمضان حرب
التوقيع		



نموذج رقم (۱۲)

[illegible]

اسم البرنامج: بكالوريوس علوم الحاسب بكلية العلوم	العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١
كود المقرر: ١٠٢ ك	إسم المقرر: كيمياء عامة ٢

المستهدفه النظر نواتج												الأسبوع	المقرروحات
العامه المهارات			العمليه المهارات والمهنه			للذهيه القدرات			ولفهم المعرفه				
٣د	٢د	١د	٣ج	٢ج	١ج	٣ب	٢ب	١ب	أ١	أ٢	أ٣		
x	x	x		x	x	x	x	x	x	x	x	١	الماده حالات-الكيميائي الاتزان-الايونيه الاتزانات
x	x	x		x	x	x	x	x		x	x	٢	الماده حالات-الكيميائي الاتزان-الايونيه الاتزانات
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	٣	الماده حالات-الكيميائي الاتزان-الايونيه الاتزانات
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	٤	الوصفي التحليل مبادئ-للمحاليل كيمياء-
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	٥	الوصفي التحليل مبادئ-للمحاليل كيمياء-
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	٦	القرويات وللمسطوح كيمياء عن مقدمه
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	٧	-الصف فاعده
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	٨	-الصف فاعده
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	٩	-الكهربي اتوصيل و الألكتروليات محاليل- الخلايا الكهروكيميائيه-القطب جهد و
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	١٠	-الكهربي اتوصيل و الألكتروليات محاليل- الخلايا الكهروكيميائيه-القطب جهد و
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	١١	النوويه التفاعلات.
x	x	x	x	x	x	x	x	x		x	x	١٢	النوويه التفاعلات.

الصفة	منسق المقرر
الاسم	د. إبراهيم عبدالله إسماعيل حسن
التوقيع	



نموذج رقم (۱۲)

[illegible]iLovePDF



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١						اسم البرنامج: الفيزياء بكلية العلوم					
إسم المقرر: كيمياء عامة ٢						كود المقرر: ١٠٢ ك					
المستهدفات والمهارات للمعارف والمعلم التعليم لطلاب ثلاثة صفوف											
المستهدفات للمعارف											
المقرر عناصر											
المعارف والمهارات			المهارات العملية والمهنية			اللاهية القدرات			والههم المعرفة		
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
الصفة الاسم التوقيع ممنسق المقرر د. إبراهيم عبدالله إسماعيل حسن مدير البرنامج أ. د. شعبان رمضان حرب رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب											



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٠٢ ك					العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ اسم المقرر: كيمياء عامة ٢				
المستهدف والمهارات للمعارف والعلم للطلاب ملاتمة مصفوفة									
المستهدف العلم نواتج									
المهارات العملية			المهارات المهنية			المهارات المعرفية			المقرر عناصر
١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x
ملاتمة أعمال									
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب									
مدير البرنامج د. إبراهيم عبدالله إسماعيل حسن									
منسق المقرر د. إبراهيم عبدالله إسماعيل حسن									
الصفة الاسم التوقيع									

جامعة: جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم: الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي : ١٠٤	اسم المقرر : هندسة	الفرقة: الأولى
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : علوم طبيعية	عدد الوحدات الدراسية : نظري: ٢ تمارين: ٢

٢ - أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاج المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف على دور العلوم الأساسية في تنمية المجتمع. ب- استخدام القطاعات المخروطية والمتجهات في المستوى والفراغ. ج- افتراض المفاهيم واختيار الحلول المناسبة للخط المستقيم والدائرة في الاحداثيات المختلفة.
------------------	---

٣ - المخرجات التعليمية المستهدفة:

الصفحة ٢٤ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يتعرف علي مفاهيم الاحداثيات المختلفة في المستوى والفراغ. ٢- يشرح النظريات تطبيقاتها للمتجهات في المستوى والفراغ. ٣- يبين القطعات المخروطية. ٤- يوضح التحويلات الهندسية واختزال المعادلة العامة من الدرجة الثانية.	أ- المعرفة والفهم
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يميز بين القطاعات المخروطية وتقيم مفاهيمها ومبادئها . ٢- يدرك مفهوم السطوح الدوارنية وكيفيه المقارنة والتحويل بينها. ٣- يربط بين فروع الجبر وبين الرياضيات وغيرها من التخصصات.	ب- المهارات الذهنية
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يحدد الأساليب المختلفة للتحويلات الهندسية . ٢- يطور حل المعادلات من الدرجة الثانية. ٣- يطور قدراته على استخدام السطوح الدوارنية.	ج- المهارات المهنية والعملية
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١- يفكر باستقلالية ويوزع المهام ويحل المشكلات على أسس علمية. ٢- يكتسب مهارة التعلم الذاتي والتعلم طويل المدى.	د- المهارات العامة
١- نظم الإحداثيات المختلفة في المستوى ٢- نظم الإحداثيات المختلفة في الفراغ ٣- المتجهات في المستوى ٤- المتجهات في الفراغ ٥- الخط المستقيم والدائرة في الإحداثيات المختلفة ٦- القطاعات المخروطية (المكافئ) ٧- القطاعات المخروطية (ناقص) ٨- القطاعات المخروطية (زائد) ٩- التحويلات الهندسية ١٠- اختزال المعادلة العامة من الدرجة الثانية ١١- المستقيم والمستوى في الفراغ ١٢- السطوح الدوارنية	٤- محتويات المقرر
٤١- محاضرات نظرية. ٤٢- حلقات نقاش علمي. ٤٣- تكليفات وأبحاث. ٤٤- محاضرات مسجلة على يوتيوب في قناة المحاضر.	٥- أساليب التعليم والتعلم
غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الإحتياجات الخاصة	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الإحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

الصفحة ٧٥ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	٧٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنية
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	٢٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه
شفوي	فصلي	١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد مذكرة معدة بمعرفة القسم
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	1. Riggs, N., Analytic Geometry, Bibliolife, (2009). 2. Ziwet A., Analytic Geometry, Bibliolife, (2009). 3. Stewart J., Calculus with Analytic Geometry, Cole Publishing Comp, (1995). 4. Carico C. and Drooyan I., Analytic Geometry, Joh Wiley, (1990). 5. Thomas and Finney, Calculus & Analytic Geometry , Addison Wesley, (1984).
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	لا يوجد

iLovePDF

iLovePDF

iLovePDF

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. محمد محمد السيد أحمد		أ. د. شعبان رمضان حرب
التوقيع			

الصفحة ٢٦ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)



اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١
كود المقرر: ١٠٤ ر
إسم المقرر: هندسة

المستهدفات المقرر نواتج المحتوى صفوة

المقرر عناصر	الترتيب	المستهدفات المقرر نواتج											
		الفهم المعرفي				لذهية القدرات				المهارات والمهنية العملية			
		١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤
١- المستوى في المختلفة الإحداثيات نظم	١												
٢- الفراغ في المختلفة الإحداثيات نظم	٢												
٣- المستوى في المتجهات	٣												
٤- الفراغ في المتجهات	٤												
٥- المختلفة الإحداثيات في والدائرة المستقيم الخط	٥												
٦- المخروطية لقطاعات (المكافئ)	٦												
٧- المخروطية لقطاعات (ناقص)	٧												
٨- المخروطية لقطاعات (زائد)	٨												
٩- الهندسية التحولات	٩												
١٠- الثانية للدرجة من العامة المعادلة اختزال	١٠												
١١- الفراغ في والمستوى المستقيم	١١												
١٢- الدورانية للمنطوح	١٢												

رئيس مجلس القسم العلمي
أ. د. شعبان رمضان حرب

مدير البرنامج

منسق المقرر
د. محمد محمد السيد

الصفة
الاسم
التوقيع

الصفحة ٢٢ من ٩٩

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  																																																																																	
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٠٤ ر إسم المقرر: هندسة العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١																																																																																	
المستهدف والمهارات المعارف والعلم العليم لأبائ ثلاثة صفوف																																																																																	
المستهدف العلم نواتج																																																																																	
<table border="1"> <thead> <tr> <th colspan="4">المهارات</th> <th colspan="3">المهارات العملية والمهنية</th> <th colspan="3">الذاتية للقدرة</th> <th colspan="4">ولهم المعرفة</th> <th rowspan="2">المقرر عناصر</th> </tr> <tr> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> <th>٤</th> <th>٥</th> <th>٦</th> <th>٧</th> <th>٨</th> <th>٩</th> <th>١٠</th> <th>١١</th> <th>١٢</th> <th>١٣</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td>نظرية محاضرات</td> </tr> <tr> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td>عملية تمارين</td> </tr> <tr> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td></td> <td>x</td> <td>x</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td>x</td> <td>علمية نقاش حلقات</td> </tr> </tbody> </table>												المهارات				المهارات العملية والمهنية			الذاتية للقدرة			ولهم المعرفة				المقرر عناصر	١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣	x		x	x		x			x		x		x	نظرية محاضرات	x				x	x	x			x		x	x	عملية تمارين		x			x		x	x					x	علمية نقاش حلقات
المهارات				المهارات العملية والمهنية			الذاتية للقدرة			ولهم المعرفة				المقرر عناصر																																																																			
١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣																																																																					
x		x	x		x			x		x		x	نظرية محاضرات																																																																				
x				x	x	x			x		x	x	عملية تمارين																																																																				
	x			x		x	x					x	علمية نقاش حلقات																																																																				
رئيس مجلس القسم العلمي أ.د. شعبان رمضان حرب مدير البرنامج منسق المقرر د. محمد محمد السيد الصفة الاسم التوقيع																																																																																	



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٠٤ ر إسم المقرر: هندسة العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١																																																																															
المستهدف والمهارات المعارف القويم لأبواب ثلاثة صفوف																																																																															
المستهدف العلم نواج																																																																															
<table border="1" style="width: 100%;"> <tr> <th colspan="3" style="background-color: #90EE90;">المعارف والمهارات</th> <th colspan="3" style="background-color: #ADD8E6;">المهارات العملية والمهنية</th> <th colspan="3" style="background-color: #ADD8E6;">للاهية القدرات</th> <th colspan="4" style="background-color: #FFDAB9;">والله المعرفة</th> <th rowspan="2" style="background-color: #FFDAB9; text-align: center; vertical-align: middle;">المقرر عناصر</th> </tr> <tr> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> <th>١</th> <th>٢</th> <th>٣</th> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">اختبار تحريري</td> </tr> <tr> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">امتحان منتصف الفصل الدراسي</td> </tr> <tr> <td></td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td></td> <td></td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td></td> <td style="text-align: center;">x</td> <td style="text-align: center;">امتحان شفوي</td> </tr> </table>												المعارف والمهارات			المهارات العملية والمهنية			للاهية القدرات			والله المعرفة				المقرر عناصر	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	x		x			x	x		x	x	x		x	اختبار تحريري	x	x	x		x	x		x	x		x	x	x	امتحان منتصف الفصل الدراسي			x	x					x		x		x	امتحان شفوي
المعارف والمهارات			المهارات العملية والمهنية			للاهية القدرات			والله المعرفة				المقرر عناصر																																																																		
١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣	١	٢	٣																																																																				
x		x			x	x		x	x	x		x	اختبار تحريري																																																																		
x	x	x		x	x		x	x		x	x	x	امتحان منتصف الفصل الدراسي																																																																		
		x	x					x		x		x	امتحان شفوي																																																																		
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب																																																																															
مدير البرنامج																																																																															
منسق المقرر د. محمد محمد السيد																																																																															
الصفة الاسم التوقيع																																																																															

جامعة: جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم : الفيزياء

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ١٠٤ ف	اسم المقرر : الحرارة ومبادئ الديناميكا الحرارية	الفرقة: الأولى
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : الفيزياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري : ٢ عملي : ٠

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: ف- التعرف على المفاهيم الأساسية لعلوم الحرارة و الديناميكا الحرارية واستخدامها في تنمية المجتمع ص- صياغة مفاهيم الحرارة في صور رياضية بسيطة وتقديم البيانات باستخدام الأشكال والتقنيات الملائمة
-----------------	---

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:

الصفحة ٢٩ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١١- التعرف علي المفاهيم الأساسية لعلم الحرارة والديناميكا الحرارية. ٢١- يشرح طرق انتقال الحرارة. ٣١- يصف معاملات التوصيل الحراري ٤١- يعرف قوانين الديناميكا الحرارية	أ- المعرفة والفهم
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ب١- يستنتج معاملات التوصيل الحراري ب٢- يميز طرق انتقال الحرارة. ب٣- يستنتج قوانين الديناميكا الحرارية	ب- المهارات الذهنية
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ج١- يستخدم طرق عملية لتعيين معاملات التوصيل الحراري ج٢- يحل بعض الأمثلة والمسائل لتعيين الكميات الفيزيائية	ج- المهارات المهنية والعملية
بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: د١- يتواصل الطالب بفعالية مع الآخرين د٢- يشارك في مجموعات مع تحديد الادوار والمسؤوليات وطريقة التنفيذ د٣- يكتسب التعلم الذاتي والمستمر	د- المهارات العامة
٧٣- مقدمة عن مفهوم الحرارة ودرجة الحرارة ٧٤- تدريجات درجة الحرارة ٧٥- الترمومترات ٧٦- تطبيقات على مفهوم الحرارة (التمدد الحراري) ٧٧- مقدمة طرق انتقال الحرارة ٧٨- انتقال الحرارة بالتوصيل والإشعاع والحمل ٧٩- خصائص الأشعاع الحراري ٨٠- قانون ستيفان في الأشعاع الحراري ٨١- نظرية الحركة للغازات ٨٢- الحرارة النوعية للغازات ٨٣- ظاهرة جول و طومسون و إسالة الغازات ٨٤- القانون الأول للديناميكا الحرارية.	٤- محتويات المقرر
٤٥- محاضرات نظرية. ٤٦- حلقات نقاش علمي. ٤٧- تكميلات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الإحتياجات الخاصة	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الإحتياجات

الصفحة ٨٠ من ٩٩

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

	الخاصة
--	--------

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	٧٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنيه
اختبار شفوي	فصلي	١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة
أعمال السنة	اثناء الفصل	٢٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	محاضرات عن الحرارة ومبادئ الديناميكا الحرارية
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	أساسيات الديناميكا الحرارية : د /حسن أحمد شحاتة الحرارة والديناميكا الحرارية مجدى صبحى
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	لا يوجد

iLovePDF

iLovePDF

iLovePDF

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم
الاسم	د. عبدالجليل عبد العال حسن		أ.د. شعبان رمضان محمد
التوقيع			

الصفحة ٨١ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



نموذج رقم (۱۲)

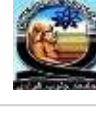
iLovePDF



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

																							
المقرر في المستهدف العلم نواتج مع العلم لسايب توافي صفوفه																							
المقرر ليلم												الحرارية للديناميكومادئ الحرارة ٠٤ اف											
الجاهي العام												2020/2021											
الفيزياء												الفيزياء											
المقرر في المستهدف العلم نواتج																							
العلم لسايب																							
ولهم المعرفة												للاهية المهارات											
المهنية المهارات												الحاقة المهارات											
أ١												أ٢											
أ٣												أ٤											
ب١												ب٢											
ب٣												ج١											
ج٢												ج٣											
د١												د٢											
د٣												د٤											
*												*											
*												*											
*												*											
*												*											
محاضرات نظرية.																							
حلقات نقاش علمي.																							
تكاليفات وأبحاث.																							
استاذ المقرر												رئيس القسم العلمي											
د/عبي الحال عبد الجليل عبد												أد/حرب محمد رمضان شعبان											
iLovePDF																							

 											
المقرر في المستهدف العلم نواتج مع القويم لسايب توافي صفوفه											
المقرر ليلم				الحرارية للديناميكومادئ الحرارة ٠٤ اف				لـ التاج القسم			
الجاهي العام				2020/2021				الفيزياء			
المقرر في المستهدف العلم نواتج											
القويم لسايب											
ولهم المعرفة				للاهية المهارات				المهنية المهارات			
١ أ	٢ أ	٣ أ	٤ أ	١ ب	٢ ب	٣ ب	ج ١	ج ٢	د ١	د ٢	د ٣
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
التحريرية الامحانات											
للتفوية الامحانات											
للمسة أعمال											
استاذ المقرر											
د/عبي الحال عبد الجليل عبد											
رئيس القسم العلمي											
أد/حرب محمد رمضان شعبان											



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة: جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم: الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي: ١٢٢ ر	اسم المقرر: الميكانيكا (ii) ديناميكا	الفرقة: الاولى
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص: العلوم الفيزيائية	عدد الوحدات الدراسية: نظري: ٢ تمارين: ٢

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: ق- يتعرف علي الحقائق العلمية الأساسية المرتبطة مع بعضها البعض والمفاهيم مثل السرعة والعجلة والموضع في الاحداثيات المختلفة. ر- يفسر الطالب حركة الاجسام في خط مستقيم او مستوى. ش- يفهم الطالب كيفية معالجة مسائل التصادمات بين الاجسام والحركة المركزية او المدارية وحركة المقذوفات والحركة التوافقية و ربطها بالواقع ت- يستخدم الطالب المفاهيم والعلاقات الرياضية للحصول على نتائج. ينمي لدى الطالب اتجاهها إيجابيا لأهمية الرياضيات في تنمية المجتمع..
-----------------	--

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- ١- يتعرف علي السرعة والعجلة والموضع في الاحداثيات المختلفة ٢- يذكر العلاقة بين الموضوعات قيد الدراسة والواقع مثل انواع الحركة المستوية وحركة المقذوفات والحركة التوافقية والحركة المدارية عن طريق بعض الأمثلة. ٣- يصف تعامل مع المعادلات التفاضلية وتطبيقاتها مثل الحركة التوافقية والحركة المدارية.
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- ١- يربط الطالب بين فروع الرياضيات المختلفة في معالجة المسائل. ٢- يفسر حركة الاجسام والقوى المسببة. ٣- يصيغ التصادمات وأمثلة وتطبيقات عليها . ٤- يستخدم الحركة التوافقية البسيطة والتصادمات وأمثلة وتطبيقات
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- ١- يستخدم القوانين والنظريات المختلفة في حركة المقذوفات أمثلة وتطبيقاتها. ٢- يطور قدراته على استخدام الحركة التوافقية البسيطة . ٣- يحدد الأساليب المختلفة المستخدمة في معالجة حركة جسيم في مستويات الاحداثيات المختلفة. ٤- يعزز قدراته علي استخدام الحركة المدارية وأمثلة وتطبيقات عليها.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- ١- يفكر الطالب باستقلالية ومنطقية في معالجة المشاكل. ٢- يعمل على إدارة الوقت بفاعلية ويتعاون ويتواصل مع الآخرين. ٣- اكتساب مهارة التعلم الذاتي.

الصفحة ٨٤ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

د - يلتزم بأداب المناقشة والحوار.	
٨٥- الحركة في خط مستقيم ٨٦- الاحداثيات (كارتزية) ٨٧- الاحداثيات (القطبية) ٨٨- الاحداثيات (الذاتية) ٨٩- أمثلة وتطبيقات عامة ٩٠- حركة المقذوفات ٩١- أمثلة و تطبيقات ٩٢- الحركة التوافقية البسيطة ٩٣- التصادمات ٩٤- أمثلة وتطبيقات ٩٥- الحركة المدارية ٩٦- أمثلة وتطبيقات	٤- محتويات المقرر
٤٨- محاضرات نظرية. ٤٩- حلقات نقاش علمي. ٥٠- تكليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

iLovePDF

iLovePDF

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	٧٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنية
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	٢٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة
شفوي	فصلي	١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد مذكرة معدة بمعرفة القسم
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	أسس علم الميكانيكا ٩. احمد بدر الدين خليل ، عبدالشافي فهمي عبادة ، على محمد أبوستة ، عبدالرحمن أحمد السمان ، دار الفكر العربي ٢٠٠٥. Arthur_St Stanley_Ramsey_Dynamics_A_Text-Book
د- دوريات علمية أو نشرات	لا يوجد

الصفحة ٨٥ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

	الخ
--	----------

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	أ.د. عبدالناصر صبحي محمد مهدي		أ.د. شعبان رمضان حرب
التوقيع			



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

المستهدف العلم نواتج المحتوى صفوة																
المستهدف العلم نواتج														الاسم	المقرر عناصر	
المهارات				المهنية العملية المهارات				الذهنية القدرات				المعرفة				
ت	ب	ج	د	أ	ب	ج	د	أ	ب	ج	د	أ	ب			
		X	X	X			X	X			X	X		X	١	١- مستقيم خطي الحركة
	X		X		X	X				X	X	X		X	٢	٢- - - الاحداثيات (كارتيزية)
X		X				X	X	X	X					X	٣	٣- الاحداثيات (القطبية)
X	X					X			X	X				X	٤	٤- الاحداثيات (اللاينية)
X			X		X		X			X	X	X	X	X	٥	٥- عامة وتطبيقات أمثلة
		X	X				X	X			X	X		X	٦	٦- التقذوفات حركة
	X		X	X		X				X	X	X		X	٧	٧- تطبيقات و أمثلة
X		X			X	X	X		X					X	٨	٨- البسيطة التوافيق الحركة
X	X					X			X	X				X	٩	٩- التصادمات
X			X	X			X	X		X	X	X	X	X	١٠	١٠- تطبيقات أمثلة
X	X	X			X	X			X	X				X	١١	١١- المدارية الحركة
X			X				X			X	X	X	X	X	١٢	١٢- أمثلة وتطبيقات

المصنف	ممنسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	أ. د. عبدالناصر صبحي		أ. د. شعبان رمضان حرب
التوقيع			



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  																				
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٢٢ ر اسم المقرر: الميكانيكا (ii) ديناميكا العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١																				
المستهدف والمهارات للمعارف والعلم العليا لطلاب لائحة صفوف																				
المستهدف العلم نواج																				
المهارات				المهنية العملية للمهارات				المهنية القدرات				ولهم المعرفة				المقرر عناصر				
١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣	١٤	١٥	١٦					
		x	x	x	x		x	x			x	x			x					
x		x		x		x	x	x	x						x					
x	x					x			x	x			x	x						
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب												مدير البرنامج				منسق المقرر أ. د. عبدالناصر صبحي				الصفة الاسم التوقيع



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١ كود المقرر: ١٢٢ ر اسم المقرر: الميكانيكا (ii) ديناميكا											
المستهدف والمهارات المعارف القويم لطلاب ثلاثة صفوف											
المستهدف العلم نواج											
المعرفة				الذهية للدراسات				المهارات العملية والمهنية			
١ ٢ ٣				١ ٢ ٣ ٤				١ ٢ ٣ ٤			
x x x				x x x				x x x			
x x x				x x x				x x x			
x x x				x x x				x x x			
اختبار تحريري											
امتحان منتصف الفصل الدراسي											
امتحان شفوي											
مدير البرنامج: أ. د. شعبة رمضان حرب رئيس مجلس القسم العلمي: أ. د. شعبة رمضان حرب منسق المقرر: أ. د. عبدالناصر صبحي الصفة: أ. د. عبدالناصر صبحي الاسم: أ. د. عبدالناصر صبحي التوقيع: أ. د. عبدالناصر صبحي											

جامعة: جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم: الفيزياء

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ١٤٢	اسم المقرر : الحاسب الالى ٢	الفرقة : الاولى
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : علوم طبيعية	عدد الوحدات الدراسية : نظري : ٢ تمارين: ٢

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف على دور العلوم الأساسية في تنمية المجتمع بطبقات الحاسب بلغة البسك والتخاطب. ب- تطوير المناهج العلمية التي تلبي احتياجات المجتمع مع الأخذ في الاعتبار المتطلبات الاقتصادية والبيئية والاجتماعية، والأخلاقية، والسلامة المطلوبة في مجال تطبيقات الحاسب المناسبة.
-----------------	---

الصفحة ٨٩ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

ج- التعلم الذاتي والمشاركة بفعالية في الأنشطة البحثية في مجال علوم الحاسب.	
--	--

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- ١١- يتعرف علي المفاهيم والمبادئ والتقنيات في النظم العددية للحاسب. ٢١- يذكر نظم التسمية والتصنيف واستخدام لغات الحاسب. ٣١- يذكر العلاقة بين الموضوعات في الخرائط الايضاحية لبرامج الحاسب. ٤١- يفهم لغات البرمجة عالية المستوي.
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- ١- يطور أنماط للحجج والبراهين وفقا للنظريات والمفاهيم العلمية بلغات الحاسب. ٢- يحدد النتائج بلغات الحاسب البيسك والتخاطب. ٣- يقارن بين (الخوارزميات والأساليب والتقنيات ... الخ). ٤- تلخيص الحلول المقترحة ونتائجها بلغات الحاسب المناسبة.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- ١- يخطط ويصمم باستخدام اللغات المناسبة مثل البيسك والتخاطب. ٢- يحل المشاكل باستخدام لغات التخاطب مع الحاسب. ٣- يحدد وينتقد لغات البيسك والتخاطب مع الحاسب. ٤- يستخدم لغات البرمجة المناسبة، ومنهجيات التصميم.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- ١- استخدام تكنولوجيا المعلومات والاتصالات بكفاءة. ٢- تحديد الأدوار والمسؤوليات وكذلك الأسلوب المناسب للغات الخاسب لتنفيذها. ٣- التفكير باستقلالية وتوزيع المهام وحل المشكلات باللغات البيسك والتخاطب على أسس علمية. ٤- العمل الجماعي وإدارة الوقت بفاعلية والتعاون والتواصل الايجابي مع الآخرين.
٤- محتويات المقرر	٩٧- النظم العددية للحاسب ٩٨- النظم العددية للحاسب ٩٩- الخرائط الايضاحية ١٠٠- الخرائط الايضاحية ١٠١- لغات التخاطب مع الحاسب ١٠٢- لغات التخاطب مع الحاسب ١٠٣- بعض اوامر نظم التشغيل ١٠٤- بعض اوامر نظم التشغيل ١٠٥- لغة البيسك ١٠٦- تطبيقات لغة البيسك ١٠٧- تطبيقات لغة البيسك ١٠٨- تطبيقات لغة البيسك.

الصفحة ٩٠ من ٩٩

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٥١- محاضرات نظرية. ٥٢- حلقات نقاش علمي. ٥٣- تكليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الإحتياجات الخاصة	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الإحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	امتحان نظري : ٦٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه
امتحان عملي	فصلي	امتحان عملي : ٢٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنيه
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	اعمال سنة : ١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه
شفوي	فصلي	شفوي : ١٠ %	المهارات المعرفيه والذهنيه والعامه

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد مذكرة معدة بمعرفة القسم
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	2. Jim Buyens: "Faster Smarter Beginning Programming", 2002, ISBN: 9780735617803
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. سامح محمد مصطفى		أ. د. شعبان رمضان حرب
التوقيع			

الصفحة ٩١ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

المستهدف العلم نواتج المحتوى صفوة															
المستهدف العلم نواتج														الأسبوع	المقرر عناصر
العمارة المهارات				العملية المهارات والمهنية				اللاهية القدرات				ولفهم المعرفة			
١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢		
		X	X	X			X	X			X		X	١	١- النظم العددية للحاسب
	X		X		X	X		X		X	X		X	٢	٢- النظم العددية للحاسب
X						X	X		X			X		٣	٣- الخرائط الايضاحية
X	X	X		X		X			X	X			X	٤	٤- الخرائط الايضاحية
X			X		X		X	X		X	X	X	X	٥	٥- لغات التخاطب مع الحاسب
			X				X			X		X	X	٦	٦- لغات التخاطب مع الحاسب
	X		X	X		X		X	X		X		X	٧	٧- بعض اوامر نظم التشغيل
X		X			X	X	X		X			X		٨	٨- بعض اوامر نظم التشغيل
X	X				X			X	X				X	٩	٩- لغة البيسك
X		X	X	X			X	X		X	X	X	X	١٠	١٠- تطبيقات لغة البيسك
X	X				X	X			X	X			X	١١	١١- تطبيقات لغة البيسك
X		X	X	X			X		X	X	X	X	X	١٢	١٢- تطبيقات لغة البيسك

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. سامح محمد مصطفى		أ. د. شعبان رمضان حرب
التوقيع			



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٤٢ ر اسم المقرر: مبادئ الحاسب ٢ العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١					
المستهدف والمهارات المعارف والمعلم العلمي لأبواب ثلاثة صفوف					
المستهدف العلم نواح					
المهارات		المهنية العملية للمهارات		المعرفة	
١	٢	٣	٤	٥	٦
١	٢	٣	٤	٥	٦
x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x
x	x	x	x	x	x
نظرية محاضرات عملية تمارين علمية قياسات حلقات					
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب		مدير البرنامج		منسق المقرر د. سامح محمد مصطفى	
الصفة الاسم التوقيع		الصفة الاسم التوقيع		الصفة الاسم التوقيع	



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

  															
اسم البرنامج: بكالوريوس الفيزياء بكلية العلوم كود المقرر: ١٤٢ ر اسم المقرر: مبادئ الحاسب ٢ العام الجامعي: ٢٠٢٠/٢٠٢١															
المستهدف والمهارات المعارف القويم لتأهيل طلائع صفوف															
المستهدف العلم نواتج															
المقرر عناصر															
المهارات				المهارات العملية والمهنية				الأهداف				ولهم المعرفة			
١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤	١	٢	٣	٤
		x	x	x			x	x			x	x	x		x
	x		x				x			x	x		x		x
x			x		x				x		x		x		x
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. شعبان رمضان حرب															
مدير البرنامج منسق المقرر د. سامح محمد مصطفى															
الصفة الاسم التوقيع															



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد: العلوم

قسم: الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي: ١٦٢ ف	اسم المقرر: معمل فيزياء عامة (ii)	الفرقة: الأولى
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص: العلوم الفيزيائية	عدد الوحدات الدراسية: عملي: ٣

٢ - أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: ث- استخدام التجارب العملية لتوثيق المعلومات والمعارف الفيزيائية. خ- جمع وتحليل وتقديم البيانات باستخدام الأشكال والتقنيات المناسبة.
------------------	--

٣ - المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على أن: ١- يتعرف على المبادئ الفيزيائية للحرارة والبصريات الهندسية. ٢- يتعرف على كيفية تعيين الكميات الفيزيائية عمليا. ٣- يفهم طرق معالجة البيانات الفيزيائية
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على أن: ١- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية. ٢- يحلل ويقيم البيانات العلمية ذات الصلة النوعية والكمية. ٣- يقارن بين الطرق المختلفة لتعيين الكميات الفيزيائية عمليا ونظريا.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على أن: ١- يستخدم التقنيات المناسبة في تنفيذ وتصميم التجارب العملية بأمان ومهارة. ٢- يطبق الأساليب العلمية والتقنيات لمعالجة البيانات. ٣- يستخدم التقنيات التكنولوجية والأدوات لتعيين قيم بعض الثوابت الفيزيائية. ٤- يطبق المعايير القومية وإجراءات الصحة والسلامة المهنية داخل المعمل. ٥- يعد التقارير ويعرض النتائج التجريبية في نماذج مثل الجداول والرسوم البيانية.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على أن: ١- يستخدم تكنولوجيا المعلومات والاتصالات بفعالية. ٢- يفكر باستقلالية في حل المشكلات على أساس علمي. ٣- يعمل ضمن فريق بفعالية وإيجابية. ٤- يدير الوقت بكفاءة.
٤ - محتويات المقرر	١- تحقيق قانون نيوتن - وتعين الحرارة النوعية لسائل بطريقة نيوتن ٢- المكافئ الميكانيكي الحراري ٣- معامل التوصيل الحراري سيرل ٤- معامل التوصيل الحراري لقرص لي

الصفحة ٩٥ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

٥- تعيين الحرارة النوعية بالخلط ٦- تعيين معامل التمدد الحراري بطريقة جينتر ٧- تعيين قوة عدسة محدبة - مقعرة ٨- تعيين قوة مرآة محدبة - مقعرة ٩- تعيين معامل انكسار سائل العدسة المائية ١٠- تعيين سرعة الصوت ١١- الصونومتر ١٢- المقارنة بين شدتي مصدرين ضوئيين ((فوتومتر جولي))	
٥٤- سكاشن عملية ٥٥- حلقات نقاش علمي. ٥٦- تكاليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
لا يوجد	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب:

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات عملية	فصلی	٥٠	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية والعامة
اعمال السنة	أثناء الفصل	٢٥	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية والعامة

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع:

أ- مذكرات	مذكرة الفيزياء العملية، اعداد قسم الفيزياء.
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	- القطار للطبيعية العملية - الفيزياء العملية للعشري - الطبيعية التجريبية للدكتورة امنية عبد الرحيم
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. علاء حسن سعيد	أ.د/ شعبان رمضان محمد	

الصفحة ٩٦ من 99

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

																			
البرنامج في المستند الناتج مع المحتوى توافي صفوة																			
الفيزياء					المادة الفيزياء					المقرر رقم					للتأهيل العام				
الفيزياء					المادة الفيزياء					2020/2021									
المستند العلم نواتج										المقررات									
المادة للمهارات					المهارة للمهارات					المهارة للمهارات					والعلم المعرفة				
١	٢	٣	٤	٥	٦	٧	٨	٩	١٠	١١	١٢	١٣	١٤	١٥	١٦	١٧	١٨	١٩	٢٠
*								*				*			*			*	
		*					*					*					*		
	*											*			*				
*							*					*			*				
	*					*						*			*				
			*					*			*				*				
	*				*					*		*			*				
		*				*				*		*			*				
Medterm exam																			
*					*							*			*			*	
			*				*					*			*			*	
	*				*						*			*			*		
		*				*				*		*			*			*	
Revision and preparation for final exam																			
رئيس القسم العلمي										استاذ المقرر									
أ.د/ شعبان رمضان حرب										د/ علاء حسن سعيد									

الصفحة ٩٨ من ٩٩

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

نموذج رقم (١٢)

البرنامج في المستهدفة النواتج مع والمعلم العلم لسبايل تولى صفوة												
المقرر لىلم لجاءه لىلم			طاة فزىاء هلى (٦٢ اف) 2020/2021			ل الماى لىلم اللىلى			للىلى للىلى			
المستهدفة العلم نواتج										العلم لسبايل		
ولهم المعرفة			للهة المهارات			المهبة المهارات			الماة المهارات			
أ	أ	أ	ب	ب	ب	ج	ج	ج	د	د	د	د
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
										رلىلى القىلى العلمى أ/د/ رلىلى شلىلى		

المقرر فى المستهدفة النواتج مع القوم لسبايل تولى صفوة												
المقرر لىلم لجاءه لىلم			طاة فزىاء هلى (٦٢ اف) 2020/2021			ل الماى لىلم اللىلى			للىلى للىلى			
المستهدفة العلم نواتج										العلم لسبايل		
ولهم المعرفة			للهة المهارات			المهبة المهارات			الماة المهارات			
أ	أ	أ	ب	ب	ب	ج	ج	ج	د	د	د	د
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
										رلىلى القىلى العلمى أ/د/ رلىلى شلىلى		



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

توصيف مقررات الفرقة الثانية

iLovePDF

iLovePDF

iLovePDF

(2020 / 2021م)



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الفيزياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 201	اسم المقرر : كهرباء وتيار متردد	الفرقة : 2
الفصل الدراسي: الأول	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 2 عملي: 3

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- تنمية المعارف عن أسس ونظريات الكهرباء والتيار المتردد. ب- تحليل دوائر التيار المتردد. ج- تنمية القدرة علي حل المشكلات باستخدام الأسلوب الأنسب لكل مشكلة
-----------------	--

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- 1- يتعرف على معنى التكهرب. 2- يذكر معنى القيم المختلفة للتيار المتردد. أ2- يسمي الاستخدامات المختلفة للطاقة الكهربائية 4- يتعرف على انواع القدرة المختلفة في دوائر التيار المتردد.
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- 1- يعيد صياغة معادلات ماكسويل. 2- يقسم المواد بناءا على خواصها الكهربائية. 3- يستنتج قيمة نصف قطر المسار الذي يسلكه الجسيم المشحون تحت تأثير مجال مغناطيسي. 4- يفرق بين الخط و الفرع في دوائر التيار المتردد و ثلاثي الطور.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- 1- يستخدم التقنيات المناسبة في تخطيط وتصميم ومعالجة البيانات وكتابة التقارير 2- يحلل دوائر التيار المتردد البسيطة. 3- يستخدم المقوم في تحويل التيار المتردد لتيار مستمر.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- 1- الاتصال الفعال 2- العمل في فريق 3- إدارة وتنظيم الوقت
4- محتويات المقرر	1- مقدمة في الكهربائية - أنواع الكهربائية 2- طرق شحن الأجسام - المجال الكهربائي 3- معادلات ماكسويل 4- المجال الكهربائي والمجال المغناطيسي 5- مصادر المجال المغناطيسي - قانون فارادي 6- الحث الذاتي والحث المتبادل 7- الطاقة المخزنة في المجال المغناطيسي 8- التيار المتردد 9- تحليل دوائر التيار المتردد البسيطة 10- دوائر مقومات التيار المتردد - القدرة الكهربائية 11- دوائر التيار المتردد ثلاثي الطور



12- أجهزة قياس التيار المتردد التجارب العملية 1- إيجاد معامل الحث الذاتي لملف باستخدام الكميات المتجهة . 2- استخدام دائرة الرنين لتعيين الحث الذاتي لملف . 3- قياس معامل الحث المتبادل بين ملفين بطريقة مباشرة . 4- استخدام دائرة الرنين لتعيين الحث الذاتي لملف . 5- قياس معامل الحث المتبادل بين ملفين بطريقة مباشرة . 6- المقارنة بين السعتين لدائرة التيار المتردد دي سوتيه. 7- مقياس الحث الذاتي بطريقة رالي. 8- مقياس الحث الذاتي بطريقة رالي. 9- قياس تردد التيار الكهربائي (ملد) بطريقة اهتزاز السلك الحامل للتيار. 10- استخدام راسم الذبذبات الكاثودي في قياس الجهد. 11- دائرة RLC . 12- تجربة فارداي	
1- محاضرات نظرية. 2- تمارين عملية 3- حلقات نقاش علمية.	5- أساليب التعليم والتعلم
	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

مخرجات التعلم المستهدفة	ج- توزيع الدرجات	ب- التوقيت	أ- الأساليب المستخدمة
المهارات المعرفية والذهنية	105 درجة	فصلى	اختبارات تحريرية
المهارات المعرفية والذهنية والفردية	18 درجة	فصلى	اختبارات شفوية
المهارات المعرفية والذهنية والمهنية	35 درجة	أثناء الفصل	اختبارات عملية
المهارات المعرفية والذهنية والفردية والبحث والاطلاع	17 درجة	فصلى	أعمال السنة

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

الكهرباء والتيار المتردد إعداد د. خالد بن الوليد	أ- مذكرات
لا يوجد	ب- كتب ملزمة
تحليل الدوائر الكهربائية (نور الدين محمود)	ج- كتب مقترحة
لا يوجد	د- دوريات علمية أو نشرات إلخ

الصفة	الاسم	المنسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
	أ.د. خالد بن الوليد عبدالفتاح احمد			أ.د. شعبان رمضان محمد حرب
التوقيع				



مصفوفة المحتوي النظري مع النواتج

اسم المقرر العام الجامعي														كهرباء وتيار متردد (٢٠١ ف) 2022/2021						القسم التابع له التخصص						الفيزياء الكيمياء					
وحدات المقرر														نواتج التعلم المستهدفة																	
														المعرفة والفهم				المهارات الذهنية				المهارات المهنية				المهارات العامة					
														١أ	٢أ	٣أ	٤أ	١ب	٢ب	٣ب	٤ب	١ج	٢ج	٣ج	١د	٢د	٣د				
١- مقدمة في الكهربائية - أنواع الكهربائية														*									*								
٢- طرق شحن الأجسام - المجال الكهربائي															*			*													
٣- التيار الكهربائي - قانون أوم																		*					*					*			
٤- المجال الكهربائي والمجال المغناطيسي																				*	*					*					
٥- مصادر المجال المغناطيسي - قانون فارادي														*						*	*			*				*			
٦- الحث الذاتي والحث المتبادل																*															
اختبار اعمال سنة																															
٧- الطاقة المخزنة في المجال المغناطيسي														*																	
٨- التيار المتردد																									*	*					
٩- تحليل دوائر التيار المتردد البسيطة																							*				*				
١٠- دوائر مقومات التيار المتردد - القدرة الكهربائية																							*								
١١- دوائر التيار المتردد ثلاثي الطور																								*		*		*			

رئيس القسم العلمي
ا. د شعبان رمضان حرب

استاذ المقرر
ا.د. خالد بن الوليد عبدالفتاح



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جامعة جنوب الوادي.

كلية / معهد : العلوم.

قسم : الفيزياء.

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 203ف	اسم المقرر : بصريات فيزيائية	الفرقة: الثانية
الفصل الدراسي: الاول	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 2 عملي: 3

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: التعرف علي علم البصريات وظواهر الضوء ومن ثم إستكشاف علي ظاهرة التداخل والاستقطاب وتطبيقاتها في المجالات المختلفة في حياتنا.
-----------------	---

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> 1- يتعرف على نظريات تفسير طبيعة الضوء. 2- يتعرف على هذب التداخل البنائي والهدمي 3- يصف حيود الضوء وتفریق بين انواعه. 4- يذكر انواع الاستقطاب وطرق الحصول على ضوء مستقطب.
ب- المهارات الذهنية	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> ب1- يفرق بين الجسيم و الموجة فى السلوك والخواص. ب2- يميز آلية حدوث التداخل والحيود. ب3- يستنتج سبب ظهور لون الغشاء اسود عند سقوط بعض الاشعة عليه ب4- يستنتج اسباب و شرط حدوث الاستقطاب بأنواعه المختلفة.
ج- المهارات المهنية والعملية	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> ج1- يستخدم التقنيات المناسبة فى تخطيط وتصميم ومعالجة البيانات وكتابة التقارير ج2- يطبق التقنيات والأدوات التي تراعي الأخلاقيات العلمية. ج3- يستخدم ظواهر الحيود والتداخل فى تعيين الطول الموجى للضوء بعدة طرق.
د- المهارات العامة	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> د1- يجيد إدارة الوقت والتعامل مع الآخرين بشكل إيجابي . د2- يطبق النماذج والنظم والأدوات العلمية بفعالية. د3- التواصل الجيد من خلال المناقشات داخل قاعة المحاضرات.
4- محتويات المقرر	1- الحركة التوافقية البسيطة . 2- الموجات الجيبية. 3- زوايا الطور.



4- السعة والشدة . 5- تراكب الموجات. 6 - تداخل الضوء: تجربة الشق المزدوج ليونج 7 -أجهزة قياس التداخل . 8- حيود الضوء :-حيود فراونهوفر – حيود فرنل – محزوز الحيود- 9- استقطاب الضوء 10- استقطاب الضوء بالانعكاس استقطاب الضوء بالانكسار . 11 - خاصية الانكسار المزدوج 12- – الفعالية الضوئية. المحتوى العملي 1- العدسة المكافئه . 2- حلقات نيوتن . 3- استخدام الثرموبيل في تحقيق قانون التربيع العكسي ومعامل الأمتصاص لماده . 4- استخدام الثرموبيل في تحقيق قانون التربيع العكسي ومعامل الأمتصاص لماده . 5- تعيين الطول الموجي لضوء الصوديوم بأستخدام محزوز الحيود . 6- تعيين الطول الموجي لضوء الصوديوم بأستخدام محزوز الحيود . 7- تعيين الطول الموجي لشعاع الليزر بأستخدام محزوز الحيود. 8- تعيين الطول الموجي لشعاع الليزر بأستخدام محزوز الحيود. 9- دوران مستوى الاستقطاب لمحلول سكر بأستخدام بلاروميتر. 10- دوران مستوى الاستقطاب لمحلول سكر بأستخدام بلاروميتر. 11- تعيين معامل انكسار الضوء بأستخدام جهاز أبي. 12- تعيين معامل انكسار الضوء بأستخدام جهاز أبي.	
1- محاضرات نظرية. 2- عصف ذهني. 3- تعلم إلكتروني.	5- أساليب التعليم والتعلم
	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
-----------------------	------------	------------------	-------------------------



اختبارات تحريرية	فصلی	60%	المهارات المعرفيه والذهنيه
اختبارات شفهيّة	فصلی	10%	المهارات المعرفيه والذهنيه والفرديه
اختبارات عملية	أثناء الفصل	20%	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنيه
اعمال السنة	فصلی	10%	المهارات المعرفيه والذهنيه والفرديه والبحث والاطلاع

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكرة البصريّات الفيزيائية بالقسم
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	- Francis A. Jenkins & Harvey E. White, <i>FUNDAMENTAL OF OPTICS</i> (Tokyo: McGraw-Hill Higher Education; 4th edition (June 1, 1976)). - أساسيات البصريّات: فرنسيس جنكيز وهارفي وايت ترجمة: د/ محمد عبد الفتاح الشاذلي، د/ سعيد الجزيري (القاهرة: الدار الدولية للنشر والتوزيع 1998م). - البصريّات: إيجن هيكت ترجمة: د/ محمد عبد الحميد عثمان، د/ على عبد الحميد عثمان (القاهرة: الدار الدولية للاستثمارات الثقافية 2000م).
د- دوريات علميّة أو نشرات إلخ.....	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
iLovePDF الاسم	iLovePDF	iLovePDF	iLovePDF
التوقيع			ا.د. شعبان رمضان محمد حرب



مصفوفة المحتوي النظري مع نواتج التعلم المستهدفة من المقرر													
اسم المقرر				بصريات فيزيائية ٢٠٣ ف				القسم التابع له				الفيزياء	
العام الجامعي				2022/2021				التخصص				الكيمياء	
نواتج التعلم المستهدفة													
وحدات المقرر													
المعرفة والفهم				المهارات الذهنية				المهارات المهنية				المهارات العامة	
١ أ	٢ أ	٣ أ	٤ أ	١ ب	٢ ب	٣ ب	٤ ب	١ ج	٢ ج	٣ ج	١ د	٢ د	٣ د
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
إمتحان أعمال السنة													
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*

رئيس القسم العلمي

استاذ المقرر

توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الرياضيات

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 207 ر	اسم المقرر : رياضيات عامة للكيمياء (I)	الفرقة: الثانية
الفصل الدراسي: الأول	التخصص: فيزياء وكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 2 + تمارين: 1

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- وصف مفهوم الدالة في عدة متغيرات و دراسة النهايات والاتصال لها و كيفية تعيين المشتقات الجزئية لها. ب- تذكر بعض تطبيقات التكامل الثنائي و التكامل الثلاثي و التكامل الخطي. ج- تحديد معني المعادلة التفاضلية وكيفية تكوينها و أنواع المعادلات التفاضلية العادية وكيفية حلها..
-----------------	---

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	1- يتعرف علي الدوال في عدة متغيرات ودراسة النهايات والاتصال و المشتقات الجزئية لها. 2- يذكر التكامل الثنائي وتطبيقاته و التكامل الثلاثي و التكامل الخطي 3- يصف معني المعادلة التفاضلية العادية وكيفية تكوينها و أنواع المعادلات التفاضلية العادية وكيفية حلها.
ب- المهارات الذهنية	1- يميز الطالب بين المشتقات الجزئية والمشتقات العادية. 2- ينشئ علاقة بين التكامل الثنائي والثلاثي و التطبيقات العملية. 3- يصيغ الطرق المختلفة لحل المعادلات التفاضلية العادية.
ج- المهارات المهنية والعملية	1- يحدد القواعد الأساسية لحساب نهايات و مشتقات الدوال في عدة متغيرات ودراسة الاتصال لها. 2- يطبق التكامل الثنائي والثلاثي في حل المشكلات العلمية 3- يحل المعادلات التفاضلية العادية التي تظهر في المجالات العملية.
د- المهارات العامة	1- يستخدم الوسائل التقنية الحديثة ذات الصلة بالرياضيات العامة. 2- يدير الوقت بفاعلية ويتواصل ايجابيا مع الآخرين وأن يعمل في فريق. 3- يكتسب الطالب مهارة التعلم الذاتي.
4- محتويات المقرر	الدوال في أكثر من متغير +1 النهايات-2 الاتصال-3 المشتقات الجزئية-4 تطبيقات الاشتقاق الجزئي-5 المفاهيم الاساسية للمعادلة التفاضلية-6 تطبيقات التكامل الثنائي-7 التكامل الثلاثي-8 التكامل الخطي-9 10-المفاهيم الاساسية للمعادلة التفاضلية من الرتبة الأولى والدرجة الأولى 11-أمثلة حول المعادلات التفاضلية من الرتبة الأولى والدرجة الأولى 12-تطبيقات أولية للمعادلات التفاضلية ذات الرتبة الأولى والدرجة الأولى
5- أساليب التعليم والتعلم	1- محاضرات نظرية. 2- حلقات نقاش علمي. 3- تكليفات وأبحاث. 4- محاضرات مسجلة على يوتيوب في قناة المحاضر.



غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الاحتياجات الخاصة

6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	70	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	20	
شفوي	فصلي	10	
المشاركات في المحاضرات	فصلي		

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد مذكرة معدة بمعرفة القسم
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	1- حساب التفاضل والتكامل لدوال في عدة متغيرات د. تحسين مصطفى غزال وآخرون 2006. 2- Ordinary differential equations Edward Lindsay Ince - Mathematics – 1956.
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د.	أ.د. محمود بخيت علي	أ.د. محمود بخيت علي
التوقيع			



اسم البرنامج: بكالوريوس الرياضيات بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٢/٢٠٢١

مصفوفة نواتج التعلم المستهدفة من البرنامج في مقابل المقررات المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

نواتج التعلم المستهدفة										أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم					
ج٢١٣١٢	ل١١٣١٢	ي١١٣١٢	ل١١٣١٢	ل٢١٢	ح٢١٢	ب٢١٢	م١١٢	ب١١٢	أ١١٢		
✓		✓	✓			✓	✓		✓	٠١-يناير	الدوال في أكثر من متغير
							iLovePDF			٠٢-يناير	النهايات
✓			✓		✓	✓		✓	✓	٠٣-يناير	الاتصال
										٠٤-يناير	المشتقات الجزئية
										٠٥-يناير	تطبيقات الاشتقاق الجزئي
										٠٦-يناير	المفاهيم الاساسية للمعادلة التفاضلية
										٠٧-يناير	تطبيقات التكامل الثنائي
										٠٨-يناير	التكامل الثلاثي
			✓			✓			✓	٩	التكامل الخطى
										١٠	المفاهيم الاساسية للمعادلة التفاضلية من الرتبة الاولى والدرجة الاولى
✓		✓	✓		✓	✓	✓	✓		١١	أمثلة حول المعادلات التفاضلية من الرتبة الاولى والدرجة الاولى

المهارات العامة

٢٠٢٣/٢ ط

✓



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جامعة جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الفيزياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 207ف	اسم المقرر : الفلزات والسبائك	الفرقة : الثانية
الفصل الدراسي: الأول	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 2 عملي: 0

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف على أساسيات فيزياء الفلزات والسبائك وكيفية إنتاج السبائك بأنواعها المختلفة وتطبيقاتها.
-----------------	--

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> 1- يتعرف علي خواص الفلزات والسبائك. 2- يعدد الطرق المختلفة لإنتاج السبائك. 3- يشرح التطبيقات المختلفة للفلزات والسبائك.
ب- المهارات الذهنية	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> 1. يقارن بين طرق إنتاج السبائك المختلفة. 2. يفسر منحنى الإتران الطوري.
ج- المهارات المهنية والعملية	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> 1- يفرق بين الأنواع المختلفة للسبائك. 2- يستخدم السبائك في التطبيقات الكيميائية المختلفة.
د- المهارات العامة	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u> 1- يستخدم تكنولوجيا المعلومات والاتصالات بفعالية. 2- يفكر باستقلالية في حل المشكلات على اساس علمي. 3- يدير الوقت بكفاءة.
4- محتويات المقرر	1- تقسيم المواد 2- مقدمة عن الفلزات 3- السبائك وانواعها 4- طرق انتاج سبائك ثنائية 5- السبائك الثلاثية وطرق انتاجها 6- الاستخدامات المختلفة للفلزات 7- الاستخدامات المختلفة للفلزات 8- اشكال الاتزان الطوري 9- امثلة علي الفلزات والسبائك 10- امثلة علي الفلزات والسبائك 11- تطبيقات الفلزات والسبائك 12- تطبيقات الفلزات والسبائك
5- أساليب التعليم والتعلم	1- محاضرات نظرية. 2- حلقات نقاش علمي. 3- تكليفات وأبحاث.



		6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة
--	--	--

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	فصلی	70 %	المهارات المعرفية والذهنية
اختبارات شفوية	فصلی	10 %	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية
اعمال السنة	فصلی	20 %	المهارات المعرفية والذهنية والفردية والبحث والاطلاع

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	
ب- كتب ملزمة	يوسف، مصطفى كمال محمد فيزياء المعادن وتكنولوجيا السبائك المعدنية / إيتراك للطباعة والنشر والتوزيع ،
ج- كتب مقترحة	الكياي، على عادل ، علم المواد و خواصها الكهربائية / منشورات جامعة قار يونس ،
د- دوريات علمية أو نشرات الخ	

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم			
التوقيع			



مصفوفة توافق أساليب التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة من الم

اسم المقرر
العالم الجامعي

مقدمه فيزياء الفلزات والسبائك ٢٠٧ ف

2022/2021

القسم التابع لـ
التخصص

نواتج التعلم المستهدفة							اساليب التقويم
المهارات المهنية		المهارات الذهنية		المعرفة والفهم			
ج ٢	ج ١	ب ٢	ب ١	أ ٣	أ ٢	أ ١	
*	*	*	*	*	*	*	تحرير
*	*	*	*	*	*	*	شفوي
*	*	*	*	*	*	*	أعمال سنه

استاذ المقرر

ا.د ميلاد قسطينيس



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الكيمياء

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 211 ك	اسم المقرر : كيمياء تحليلية وغير عضوية (i)	الفرقة : الثانية
الفصل الدراسي : الأول	التخصص : فيزياء وكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : (٥ وحدات) نظري : ٤ عملي : ٣

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتقاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- إظهار خلفية معرفية عميقة وواسعة في الفروع المختلفة لعلم الكيمياء ب- استخدام النظريات العملية في تفسير البيانات العلمية
-----------------	--

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	أ- 1 يحدد الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة والمفاهيم والمبادئ والتقنيات. أ- 2 يحدد أنواع التفاعلات الكيميائية الرئيسية وخصائصها وآلياتها بالإضافة إلى علم حركتها بما في ذلك العوامل الحافزة. أ- 3 يتعرف على المصطلحات الكيميائية من iLovePDF أو التسمية و وحدات القياس المستخدمة أ- 4 يتعرف على النظريات و الطرق المستخدمة في التحليل الكمي (التحليل الحجمي و التحليل الوزني) أ- 5 يربط بين العلاقة بين ما يتم دراسته من ناحية وبين بيئته المحيطة من ناحية أخرى أ- 6 يفهم العلاقة بين موقع العنصر في الجدول الدوري وخواص العنصر
ب- المهارات الذهنية	ب- 1 يحلل و يقيم البيانات العلمية ذات الصلة النوعية والكمية. ب- 2 يبنّي رأيه معتمداً على النظريات والمفاهيم العلمية. ب- 3 يحلل المواد الكيميائية كميًا وكيفيًا ويفسر النتائج و البيانات ب- 4 يميز بين حالات المادة المختلفة ب- 5 يميز بين العناصر والمركبات على أساس الفهم الواضح لخواص كل منها ب- 6 يحلل النتائج الكيميائية من أجل معرفة مكونات المركب الكيميائي وكذلك صيغته التركيبية ومعرفة طرق التعبير عن تركيزه
ج- المهارات المهنية والعملية	ج- 1 يحل المشكلات باستخدام الأساليب العملية الممنهجة والمنسقة. ج- 2 يتبع إجراءات معملية قياسية مناسبة التي تسجل عليها العمل التحليلي والتخليقي. ج- 3 ينفذ تجارب الكيميائية التحليلية و غير العضوية و يجمع نتائج هذه التجارب الكيميائية بشكل دقيق ثم يعرض نتائجها باستخدام التقنيات المناسبة ج- 4 يستخدم الطرق المختلفة في دراسته للكيمياء التحليلية واستخدام الصيغ والقوانين المختلفة ج- 5 يطبق إجراءات السلامة والأمان أثناء العمل في المعمل ج- 6 يراقب ويسجل التغيرات في الخواص الكيميائية و أنواع الرواسب و الوان الأدلة بشكل فاعل ودقيق
د- المهارات العامة	١د - يشارك في مجموعات مع توزيع الأدوار والمسؤوليات. ٢د - يقدر على تنظيم الوقت والتواصل والتفاعل مع المحيطين به بشكل إيجابي ٣د - يتعامل مع المعامل والأجهزة المعملية كإجراء التحليلات الكيميائية بشكل فعال ٤د - يقدر المشكلات المرتبطة بالمجتمع



(1) كيمياء غير عضوية: (i) الخواص العامة لعناصر كتلة-(S, P) جهود التاين-القابلية الإلكترونية-السالبية الكهربائية-العلاقات الراسية و الافقيه و المحوريه في الجدول الدوري-الهيدروجين و الهيدريدات-كيمياء عناصر المجموعه الأولى إلي السابعة-أنواع الأكاسيد-فوق أكسيد الهيدروجين. تحليل وزني: -تقدير عنصر النيكل على هيئة متراكب النيكل و داي ميثيل جليكوزيم -تقدير عنصر الحديد على هيئة اكسيد الحديد - تقدير ايون الكبريتات على هيئة كبريتات الباريوم - تقدير عنصر الألومنيوم على هيئة اكسيد الألومنيوم -تقدير عنصر الكالسيوم على هيئة اوكسالات الكالسيوم- تقدير ايون الفوسفات على هيئة بيرفوسفات الماغنسيوم - تقدير عنصر الرصاص على هيئة كرومات الرصاص (2) كيمياء تحليلية: (i) تفاعلات التحليل الحجمي-معايير التراكب-التحليل الوزني-المعايير الجهدية و التوصيليه. تجارب في التحليل الحجمي: معايير التعادل: تحضير محلول قياسي من كربونات الصوديوم ومعايرة بحمض - HCl بعض معايير الاحماض و القواعد - تقدير الامونيا في الاملاح الامونية - تقدير حمض البوريك - تجارب باستخدام معايير الاكسدة و الاختزال - تجارب باستخدام معايير الترسيب	٤ - محتويات المقرر
١ - محاضرات نظرية. ٢ - حلقات نقاش علمي. ٣ - تكاليفات وأبحاث.	٥ - أساليب التعليم والتعلم
مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم ومعرفة سبب التعثر او التأخير في تحصيل المعلومة والعمل على تلافي هذا السبب ٢- الساعات المكتنية تلعب دور في اتاحة الفرصة لمزيد من الوقت لمناقشة الطلاب والاجابة على ما لديهم من اسئلة او اعادة شرح بعض الموضوعات كذلك نوجيه الطالب لكيفية التحصيل الجيد من خلال الخبرات السابقة ٣-ادماج الطالب التعليم التعاوني	٦ - أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين- وذوى القدرات المحدودة

٧- تقويم الطلاب :

iLove	أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
	اختبار تحريري	فصلى	١٢٨	مصفوفة نواتج التعلم المستهدفة للمقرر
	امتحان عملي	فصلى	٥٠	
	امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	٢٨	
	تكاليفات وأبحاث	فصلى	-	
	الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلى	-	

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات ب- كتب ملزمة ج- كتب مقترحة د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	مذكرة التحليل الحجمي الخاصة بالقسم - مذكرة غير العضوية الخاصة بالقسم مذكرة التحليل الحجمي الخاصة بالقسم - مذكرة غير العضوية الخاصة بالقسم K.L, Kapoor, A textbook of physical chemistry, Macmillan India LTD, new Delhi, 2005 John V. Kenkel, Analytical chemistry for technicians, 3rd ed., CRC PressLLC, USA, 2003.
---	---

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. هيثم فوزي عساف	أ.د. احمد محمد ابوبكر	
التوقيع			

الصفحة ٣ من 9

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383

مسمى المقرر: كيمياء تادلة لية وغير عضوية (i)
كود المقرر: ٢١١ك

الفرقة: الاولى
 الفصل الدراسي: الاول
 مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

كلية: العلوم
برنامج: بكالوريوس الكيمياء



مصنوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

منسق المقرر : د. هيثم فوزي حسن عساف
رئيس مجلس القسم : أ.د، احمد محمد ابو بكر

اسم المقرر : الكيمياء العامة؛ 211ك
القسم المسئول عن البرنامج : الكيمياء



رئيس مجلس القسم العلمي

مدير البرنامج

منسق المقرر

الاسم: د احمد محمد ابوبكر
التوقيع:

الاسم:
التوقيع:

الاسم: د. هيثم فوزي عساف
التوقيع:

مسمى المقرر: كيمياء غير عضوية
كود المقرر: ٢١١ ك

الفرقة: الثانية علوم جميع الشعب
الفصل الدراسي: الأول

كلية: العلوم بقنا
برنامج: الكيمياء

مصنوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي: **المقرر العملي**

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
٣د	٢د	١د	٣ج	٢ج	١ج	٣ب	٢ب	١ب	أ٥	أ٢	أ١		
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	١	مقدمة عن التحليل الحجمي - كيفية تحضير محاليل
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	٣-٤	معايرة حمض قوي مع قاعدة قوية - معايرة حمض قوي مع قاعدة ضعيفة
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	5-6	معايرة حمض ضعيف مع قاعدة قوية - معايرة حمض ضعيف مع قاعدة ضعيف
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	7	معايرة حمض عديد القاعدية مع قاعدة قوية - تحليل مخلوط من حمض قوي وحمض ضعيف بقاعدة قوية
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	8-٩	مقدمة تفاعلات الأكسدة والاختزال معايرة الاوكسالات مع برمنجنات البوتاسيم
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	10-12	التحليل الوزني

رئيس مجلس القسم العلمي

منسق المقرر

الاسم: د. احمد محمد ابوبكر
التوقيع:

الاسم: د. هيثم فوزي عساف
التوقيع:



منسق المقرر: د. هيثم فوزي
رئيس مجلس القسم: ا.د.احمد محمد ابوبكر

اسم المقرر: كيمياء غير عضوية ٢١١ ك
المسؤول عن المقرر: قسم الكيمياء

مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

الإستراتيجيات												نواتج التعلم المستهدفة للمقرر					
المعارف والمفاهيم						المهارات المهنية			المهارات الالذهنية		المهارات العامة						
١.أ	٢.أ	٣.أ	٤.أ	٥.أ	٦.أ	ب ١	ب ٢	ب ٣	ج ١	ج ٢	د ١	د ٢					
x	x	x	X		x	X	X	x	X	x	x	x					
x		x		x		X		x		x		x					
	x	x				X	X		X		x						
					x												
		x	X			X		x	X	x							
						X					x						
x		x		x		X			X	x	x						

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: د. احمد محمد ابوبكر
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: د. هيثم فوزي
التوقيع:



منسق المقرر: د. هيثم فوزي
رئيس مجلس القسم: ا.د.احمد محمد ابوبكر

اسم المقرر: كيمياء غير عضوية ١٢
المسؤول عن المقرر: قسم الكيمياء

مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

الإستراتيجيات												نواتج التعلم المستهدفة للمقرر											
المعارف والمفاهيم				المهارات المهنية				المهارات الالذهنية				المهارات العامة											
١.أ	٢.أ	٣.أ	٤.أ	٥.أ	٦.أ	١.ب	٢.ب	٣.ب	١.ج	٢.ج	١.د	٢.د											
x	x	x	X		x	X	X	x	X	x	x	x	الإمتحان التحريري										
x		x		x		X		x		x		x	الإختبار العملي										
	x	x				X	X		X		x		الإختبار الشفهي										
					x								أعمال السنة										

رئيس مجلس القسم العلمي

منسق المقرر

الاسم: د. احمد محمد ابوبكر
التوقيع:

الاسم: د. هيثم فوزي
التوقيع:



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي.....

كلية / معهد : العلوم بقنا.....

قسم : الجيولوجيا.....

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ٢١٣ ج	اسم المقرر : بلورات ومعادن	الفرقة : الثانية
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : كيمياء وفيزياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: ٢ عملي: ٤

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: 1 / 1- استيعاب دور علم المعادن والبلورات في تنمية المجتمع. 1 / 3- استخدام النظريات والحقائق العلمية الخاصة بعلم البلورات والمعادن في تفسير البيانات العملية الخاصة بالخصائص البصرية والطبيعية للمعادن. 1 / 4- جمع وتحليل وعرض البيانات عن الأشكال البلورية للمعادن وأماكن تواجدها واستخداماتها في الحياة
-----------------	--

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	١/٢- أ- يحدد الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة والمفاهيم والمبادئ والتقنيات. ١/٢- ب- يفسر النظريات الخاصة بعلم المعادن، الخصائص الطبيعية والبصرية للمعادن، الأشكال البلورية، عناصر الأشكال البلورية وتطبيقاتها. ١/٢- ج- يترجم العلاقة بين علم البلورات والمعادن والبيئة. ١/٢- ط- يحدد الخصائص البصرية (اللون-التغير اللوني-التشقق،..... الخ) والطبيعية (اللون-المخدش-الشفافية،..... الخ) للمعادن المختلفة في الطبيعة وأشكالها البلورية واستخدامات المعادن المختلفة
ب- المهارات الذهنية	١/٢- أ- يقارن بين النظريات المتعلقة بتكون المعادن المختلفة والأشكال البلورية لها، والخصائص الطبيعية والبصرية. ٢/٢- ب- يحلل وقيم البيانات العلمية ذات الصلة النوعية والكمية بعلم المعادن والبلورات. ٢/٢- ج- يبني رأيه معتمداً على النظريات والمفاهيم العلمية الأساسية المفسرة لخصائص المعادن والأشكال والفصائل البلورية المختلفة.
ج- المهارات المهنية والعملية	١/٣/٢- أ- يستخدم التقنيات المناسبة في تخطيط وتصميم ومعالجة البيانات الخاصة بالتعرف على المعادن والفصائل البلورية وكتابة التقارير عن المعادن وخصائصها الطبيعية والبصرية وأماكن تواجدها والهيئات البلورية لها، وتمثيل العناصر والأشكال البلورية باستخدام الأسقاط الكروي والاستريوجرافي. ١/٣/٢- ب- يطبق التقنيات والأدوات التي تراعي الأخلاقيات العلمية عند كتابة التقارير. ١/٣/٢- ج- يحل المشكلات باستخدام الأساليب العملية الممنهجة والمنسقة.
د- المهارات العامة	٢/٣/٢- ج- يعمل باستقلالية ويحل المشاكل على أساس علمية صحيحة ٢/٣/٢- و- يعتمد على نفسه محافظاً على التعلم الذاتي على المدى الطويل.
٤- محتويات المقرر	١- مقدمة علم البلورات - مقدمة في علم المعادن: التراكيب الذرية - تعريف المعادن ٢- مقدمة علم البلورات - الشكل الخارجي للبلورات - أجزاء البلورة - الخواص الطبيعية للمعادن (الخواص الضوئية) - الخواص التماسكية للمعادن ٣- العناصر البلورية

الصفحة ٢ من 8

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



	- الوزن النوعي - الخواص الحرارية - الكهربائية - المغناطيسية والإشعاعية ٤- التركيب الذري الداخلي- الروابط بين البلورات - طرق تصنيف المعادن ٥- أنماط برفية - التماثل البلوري أماكن تواجدها (ظهورها) في الطبيعة ٦- الفصائل البلورية السبعة- النظم البلورية المختلفة (٣٢ نظام) أصل المعادن وتجمعاتها وطرق تكوينها- المعادن السيليكاتية ٧- امتحان منتصف الفصل الدراسي ٨- النسبة المئوية- الاحداثيات والمعاملات الخواص الكيميائية والبلورية للمعادن (العلاقة بين التركيب البنائي والذري للمعادن) ٩- معاملات ميلر- الشكل البلوري تركيب الميكروسكوب المستقطب والخواص البصرية ١٠- الأشكال البلورية التتابع التفاعلي المتقطع والمستمر ١١- النطاق البلوري- هيئة البلورة ظاهرة التعدد الشكلي والتشابه الشكلي والخداع الشكلي ١٢- طرق رسم البلورات - الاسقاط البلوري (الكروي - الاستيريوجرافي) تتابعات بونين التفاعلية استخدامات المعادن في الحياة التجمعات البلورية الخواص الكيميائية والبلورية للمعادن (العلاقة بين التركيب البنائي والذري للمعادن)	
iLovePDF	١- محاضرات نظرية. ٢- دروس عملية. ٣- تكاليفات وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
	امتحان تحريري (نصف الفصل الدراسي) امتحان عملي (نهاية الفصل الدراسي) امتحان نهاية العام (نهاية الفصل الدراسي) امتحان شفوي: (نهاية الفصل الدراسي)	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصل		
امتحان عملي	فصل		
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل		
تكاليفات وأبحاث	فصل		
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصل		

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	
- علم البلورات زكي زغلول - أمينة محمد عبد الرحيم - علم المعادن د. محمد عز الدين حلمي - مملكة المعادن : أ.د/ ممدوح عبد الغفور حسن - Klein – manual of mineral science, 23rd edition, by Cornelis Klein and Barbara Dutrow.	ب- كتب ملزمة
ج- كتب مقترحة	



	د- دوريات علمية أو نشرات إلخ
--	------------------------------------

الصفة	الاسم	التوقيع	رئيس مجلس القسم العلمي	مدير البرنامج	منسق المقرر
	أ.د/ سيد عمر الخطيب		أ.د/ هشام أحمد حسين		
	د/ محمد رشدي				



كلية: العلوم.....

الفرقة: الثانية

مسمى المقرر: بلورات ومعادن

برنامج:الكيمياء.....

الفصل الدراسي: الثاني

كود المقرر: ٢١٣ ج

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

نواتج التعلم المستهدفة													أسبوع الدراسة	محتويات المقرر النظري
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم					
	و/٢/٣/٢	ج/٢/٣/٢	ج/١/٣/٢	ب/١/٣/٢	أ/١/٣/٢	ج/٢/٢	ب/٢/٢	أ/٢/٢	ط/١/٢	ز/١/٢	ب/١/٢	أ/١/٢		
	X	X		X	X			X			X	X	١	- مقدمة علم البلورات - مقدمة في علم المعادن: التراكيب الذرية - تعريف المعادن
	X	X		X	X	X	X	X			X	X	٢	- مقدمة علم البلورات - الشكل الخارجى للبلورات - أجزاء البلورة - الخواص الطبيعية للمعادن (الخواص الضوئية)- الخواص التماسكية للمعادن
iLovePDF	X	X		X	X	X	X	X	X	iLovePDF	X	X	٣	البلورية - الوزن النوعي - الخواص الحرارية - الكهربائية - المغناطيسية والإشعاعية
	X	X	X		X	X	X	X	X		X	X	٤	- التركيب الذرى الداخلى- الروابط بين البلورات - - طرق تصنيف المعادن
	X	X	X		X	X	X		X	X			٥	انماط براقية - التماثل البلوري أماكن تواجدها (ظهورها) في الطبيعة
	X	X	X		X	X	X	X	X	X			٦	الفصائل البلورية السبعة- النظم البلورية المختلفة (٣٢ نظام) -أصل المعادن وتجمعاتها وطرق تكوينها- المعادن السيليكاتية
	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	٧	امتحان منتصف الفصل الدراسي
	X	X	X		X	X	X				X	X	٨	- النسبة المحورية- الاحداثيات والمعاملات الخواص الكيميائية والبلورية للمعادن(العلاقة بين التركيب البنائي والذري للمعادن)
	X	X	X	X	X	X	X	X			X	X	٩	- معاملات ميلر- الشكل البلورى تركيب الميكروسكوب المستقطب والخواص البصرية
	X	X	X	X	X	X	X				X	X	١٠	- الأشكال البلورية التتابع التفاعلي المتقطع والمستمر
	X	X	X	X	X	X	X		X	X			١١	- النطاق البلورى- هيئة البلورة ظاهرة التعدد الشكلي والتشابه الشكلي والخداع الشكلي
	X	X	X	X	X	X	X		X	X	X	X	١٢	- طرق رسم البلورات - الاسقاط البلورى (الكروى - الاستيريو جرافى) تتابعات بوين التفاعلية



نواتج التعلم المستهدفة

نواتج التعلم المستهدفة													أسبوع الدراسة	محتويات المقرر النظري
المعارف والمفاهيم				المهارات الذهنية			المهارات المهنية			المهارات العامة				
أ/١/٢	ب/١/٢	ز/١/٢	ط/١/٢	أ/٢/٢	ب/٢/٢	ج/٢/٢	أ/١/٣/٢	ب/١/٣/٢	ج/١/٣/٢	د/٢/٣/٢	هـ/٢/٣/٢	و/٢/٣/٢		
														استخدامات المعادن في الحياة التجمعات البلورية الخواص الكيميائية والبلورية للمعادن (العلاقة بين التركيب البنائي والذري للمعادن)

استخدامات المعادن في الحياة
التجمعات البلورية
الخواص الكيميائية والبلورية للمعادن (العلاقة بين التركيب البنائي والذري للمعادن)

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: أ.د. هشام أحمد حسين

مدير البرنامج

الاسم:

منسق المقرر
الاسم: أ.د. سيد عمر الخطيب

التوقيع:

التوقيع:

د/ محمد رشدي

التوقيع:



مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر النظري
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
	و/٢/٣/٢	ج/٢/٣/٢	ج/١/٣/٢	ب/١/٣/٢	أ/١/٣/٢	ج/٢/٢	ب/٢/٢	أ/٢/٢	ط/١/٢	ز/١/٢	ب/١/٢		
	X	X		X	X			X			X	X	١ وصف عام للبلورات الخواص البصرية للمعادن (عينات يدوية)
	X	X		X	X	X	X	X			X	X	٢ فصيلة المكعب الخواص البصرية والتماسكية للمعادن (عينات يدوية) الوزن النوعي
	X	X		X	X	X	X	X	X	X	X		٣ فصيلة المكعب الخواص الطبيعية للمعدن (عينات يدوية)
	X	X	X		X	X	X	X	X		X	X	٤ فصيلة المكعب طرق تصنيف المعادن- مجموعة الاكاسيد
iLovePDF	X	X	X		X	X	X		X	iLovePDF			٥ فصيلة الرباعي تصنيف المجموعات المعدنية المجموعات المعدنية (مجموعة الكبريتيدات والكبريتات)
	X	X	X		X	X	X	X	X	X			٦ فصيلة الرباعي المجموعات المعدنية (مجموعة الكربونات و الهاليدات)
	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	٧ امتحان منتصف الفصل الدراسي
	X	X	X		X	X	X				X	X	٨ فصيلة السداسي - كيفية اعداد الشرائح المجهرية
	X	X	X	X	X	X	X	X			X	X	٩ فصيلة السداسي خواص المعادن تحت المجهر
	X	X	X	X	X	X	X				X	X	١٠ فصيلة الثلاثي خواص المعادن تحت المجهر
	X	X	X	X	X	X	X		X	X			١١ فصيلة المعيني القائم خواص المعادن تحت المجهر
	X	X	X	X	X	X	X		X	X	X	X	١٢ فصيلة الميل الواحد خواص المعادن تحت المجهر فصيلة الميول الثلاثة خواص المعادن تحت المجهر



رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: أ.د. هشام أحمد حسين

التوقيع:

مدير البرنامج

الاسم:

التوقيع:

منسق المقرر
الاسم: أ.د. سيد عمر الخطيب

د/ محمد رشدي

التوقيع:



الهيئة القومية لضمان جودة التعليم والاعتماد

جامعة جنوب الوادي
كلية العلوم
قسم : الجيولوجيا

مسمى المقرر	بلورات ومعادن
كود المقرر	٢١٣ ج

مصفوفة أساليب التعلم مع النواتج المستهدفة من المقرر (٢٠٢١-٢٠٢٢)

نواتج التعليم المستهدفة															اساليب التعلم
د- المهارات العامة					ج-المهارات المهنية			ب-المهارات الذهنية			ا-المعلومات والمفاهيم				
			و/٢/٣/٢	ج/٢/٣/٢	ج/١/٣/٢	ب/١/٣/٢	أ/١/٣/٢	ج/٢/٢	ب/٢/٢	أ/٢/٢	ط/١/٢	ز/١/٢	ب/١/٢	أ/١/٢	
				X	X	X		X		X	X	X	X	X	
			X	X		X	X	X	X		X	X			محاضرات نظرية.
			X	X		X	X	X	X		X	X			دروس عملية.
			X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	تكليفات وأبحاث.

رئيس مجلس القسم العلمي:

استاذ المقرر

أ. د / هشام أحمد حسين

د / سيد عمر
د. محمد رشدي



الهيئة القومية لضمان جودة التعليم والاعتماد

جامعة جنوب الوادي
كلية العلوم
قسم : الجيولوجيا

مسمى المقرر	بلورات ومعادن
كود المقرر	٢١٣ ج

مصفوفه أساليب التقويم مع النواتج المستهدفة من المقرر (٢٠٢٢ - ٢٠٢١)

نواتج التعليم المستهدفة																							اساليب التقويم iLovePDF												
د- المهارات العامة						ج-المهارات المهنية					ب-المهارات الذهنية					ا-المعلومات والمفاهيم																			
و/٢/٣/٢						ج/١/٣/٢					ب/١/٣/٢					أ/١/٣/٢																			
و/٢/٣/٢						ج/١/٣/٢					ب/١/٣/٢					أ/١/٣/٢							ط/١/٢						ز/١/٢		ب/١/٢		أ/١/٢		الامتحان التحريري الاختبار العملي الاختبار الشفهي أعمال السنة
X						X					X					X							X						X		X		X		
X						X					X					X							X						X		X		X		
X						X					X					X							X						X		X		X		
X						X					X					X							X						X		X		X		

رئيس مجلس القسم العلمي:

استاذ المقرر

أ. د / هشام أحمد حسين

أ. د / سيد عمر
د. محمد رشدي



توصيف مقرر دراسي ٢٠٢١-٢٠٢٢م

جامعة / أكاديمية : جامعة جنوب الوادي

كلية / معهد : كلية العلوم

قسم : رياضيات

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ٢٤٣M	اسم المقرر : حاسب الى لغير شعب الرياضيات	الفرقة : الثانية
الفصل الدراسي: الفصل الدراسي الاول	التخصص : فيزياء وكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 2 عملي: 2

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- تطبيق المنهج التحليلي لحلول المشكلات. ب- اجادة تطبيق أساسيات التفكير المنطقي المنظم لدى الطالب. ج- تطبيق المنهج التحليلي بأساليب تصميم وأنشاء البرامج بلغات البرمجة كأسلوب لحل المشاكل
-----------------	--

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:													
أ- المعرفة والفهم	١- يتعرف على عناصر اللغة للتعبيرات الحاسوبية وأدوات الإدخال و الإخراج للتعبيرات المنطقية وجمل التفرغ والتحكم. ٢- يشرح التأثير المتبادل للمتغيرات ذات أبعاد تطبيقات للغة. ٣- يصف تفاصيل النقاط في خوارزميات الالهام إلى جمل برمجية												
ب- المهارات الذهنية	١- يحلل المعلومات والبيانات لإنشاء برامج تطبيقية وإستخدامها في نفس الوقت لحل المشكلات. ٢- حل المشاكل المختلفة مع عدم توافر بعض المعطيات ٣- يتخذ القرارات و يستنتج كيفية تطوير البرامج												
ج- المهارات المهنية والعملية	١- يتقن حل بعض المشكلات الرياضية معتمدا علي نفسه في أنشاء برامج تطبيقية لحل هذه المشاكل. ج-٣ تقييم الطرق والمفاهيم لتصميم البرامج المتقدمة												
د- المهارات العامة	١د- يقوم بالتواصل الفعال بأنواعه المختلفة. ٢د- يستخدم تكنولوجيا المعلومات بما يخدم تطوير اللغة ٣د- يستخدم المصادر المختلفة للحصول على المعلومات والمعارف. ٤د- يعمل في فريق جماعي												
٤- محتويات المقرر	<table> <tr> <th>العناصر</th><th>الأسابيع</th></tr> <tr> <td>مقدمة في لغات الحاسب - أنواعها - إختيار لغة للدراسة</td><td>1-5</td></tr> <tr> <td>عناصر اللغة، التعبيرات الحاسوبية، أدوات الإدخال والإخراج، التعبيرات المنطقية</td><td>6-12</td></tr> <tr> <td>جمل التفرغ والتحكم، المتغيرات ذات أبعاد، الدوال والإجراءات، التعامل مع الملفات</td><td>13-18</td></tr> <tr> <td>تطبيقات على الدوال</td><td>18-25</td></tr> <tr> <td>تطبيقات حياتية متنوعة بإستخدام اللغة المختارة.</td><td>25-34</td></tr> </table>	العناصر	الأسابيع	مقدمة في لغات الحاسب - أنواعها - إختيار لغة للدراسة	1-5	عناصر اللغة، التعبيرات الحاسوبية، أدوات الإدخال والإخراج، التعبيرات المنطقية	6-12	جمل التفرغ والتحكم، المتغيرات ذات أبعاد، الدوال والإجراءات، التعامل مع الملفات	13-18	تطبيقات على الدوال	18-25	تطبيقات حياتية متنوعة بإستخدام اللغة المختارة.	25-34
العناصر	الأسابيع												
مقدمة في لغات الحاسب - أنواعها - إختيار لغة للدراسة	1-5												
عناصر اللغة، التعبيرات الحاسوبية، أدوات الإدخال والإخراج، التعبيرات المنطقية	6-12												
جمل التفرغ والتحكم، المتغيرات ذات أبعاد، الدوال والإجراءات، التعامل مع الملفات	13-18												
تطبيقات على الدوال	18-25												
تطبيقات حياتية متنوعة بإستخدام اللغة المختارة.	25-34												
٥- أساليب التعليم والتعلم	١- محاضرات نظرية. ٢- حلقات نقاش علمي. ٣- برامج وتقارير.												
٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي	غير مطبق حيث أن الكلية لا تقبل ذوي الإحتياجات الخاصة												



	الاحتياجات الخاصة
--	-------------------

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	٩٠	أ١-٢أ-ب١-ب٢-
امتحان عملي	فصلي	٣٠	ب٣-ج١-ج٢-ج٣-د٢
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	٣٠	
تكاليفات وأبحاث	فصلي		
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلي		

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	
ب- كتب ملزمة	ملف بي دي أف من إعداد مدرس المقرر
ج- كتب مقترحة	Seven Languages in Seven Weeks: A Pragmatic Guide to Learning Programming Languages (Pragmatic Programmers) by Bruce A. Tate (Nov 17, 2010)
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	Science of Computer Programming - Journal - Elsevier

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الأستاذ	د. آمال أحمد محمد راشد	د. محمود بخيت علي	أ. د. محمود بخيت علي
التوقيع			



مصفوفة المحتوي مع النواتج

اسم المقرر علوم حاسب لشعب غير الرياضيات (٢٤٣ ر)
العام الجامعي 2022/2021
القسم التابع له
الري

نواتج التعلم المستهدفة																				اساليب التعليم	
ال	المهارات المهنية						المهارات الذهنية						المعرفة والفهم								
	ناتج ١	ناتج ٦	ناتج ٥	ناتج ٤	ناتج ٣	ناتج ٢	ناتج ١	ناتج ٦	ناتج ٥	ناتج ٤	ناتج ٣	ناتج ٢	ناتج ١	ناتج ٧	ناتج ٦	ناتج ٥	ناتج ٤	ناتج ٣	ناتج ٢		ناتج ١
	*	*	*					*					*	*	*		*	*	*		محاضرات
*				*	*	*	*		*	*	*				*					*	مناقشة

رئيس القسم العلمي

٠٣٠١ / محه

استاذ المقرر

استاذ المقرر د / امال أحمد محمد



باضيات

مهارات العامة	
ناتج ٢	ناتج ٣
*	*



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الفيزياء

١ - بيانات المقرر

الرمز الكودي : ٢٠٢ ف	اسم المقرر : مقدمة الالكترونيات الفيزيائية	الفرقة : الثانية
الفصل الدراسي : الثاني	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري : 2 عملي : 3

٢ - أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: ١ - تزويد الطالب بالمعارف الأساسية الخاصة بالالكترونيات الفيزيائية وتطبيقاتها.
------------------	--

٣ - المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- يتعرف على خصائص الالكترون الساكن و يتعرف على الوصلة الثنائية والترانزستور ٢- يتذكر طرق انبعاث الالكترون. ٣- يشرح فكرة المعجلات و طرق تقويم الجهد أو التيار
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ب١- يفرق بين حركة الالكترون تحت تأثير مجال كهربائي ثابت والحركة تحت تأثير مجال كهربائي منتظم ويفرق بين التفريغ المتوهج وتفريغ القوس. ب٢- يناقش استخدام الترانزستور كمكبر للتيار ومغير للقدرة. ب٣- يناقش انواع المعجلات. ب٤- يستنتج قيمة تردد الموجات المنتجة باستخدام الصمام الثلاثي. ب٥- يفرق بين اشباه الموصلات الذاتية والشائبة. ب٦- يفسر كيف يمكن استخدام الوصلة الثنائية كمكثف.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ج١- يخطط كيف يمكن الحصول على اهتزازة ذو تردد معين بتطبيق فكرة تركيب الصمام الثلاثي ج٢- يحدد كيف يجعل الالكترون يتحرك حركة دائرية أو حركة موجية
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: د١- التواصل الجيد من خلال المناقشات داخل قاعة المحاضرات
٤ - محتويات المقرر	١ - حركة الجسيمات المشحونة في المجال الكهربائي ٢ - حركة الجسيمات المشحونة في المجال الكهربائي ٣ - سرعة الإندفاع و قابلية الحركة في المجال الكهربائي ٤ - سرعة الإندفاع و قابلية الحركة في المجال الكهربائي ٥ - الانبعاث الإلكتروني ٦ - الانبعاث الإلكتروني ٧ - حركة الجسيمات المشحونة في المجال المغناطيسي ٨ - حركة الجسيمات المشحونة في المجال المغناطيسي ٩ - الحركة في المجالين الكهربائي و المغناطيسي ١٠ - الحركة في المجالين الكهربائي و المغناطيسي ١١ - المعجلات و تطبيقاتها ١٢ - المعجلات و تطبيقاتها التجارب العملية ١ - دراسة المنحنيات المميزة للصمام الثلاثي. ٢ - دراسة المنحنيات المميزة للصمام الثلاثي.



٣- دراسة المنحنيات المميزة للصمام الثلاثي.	
٤- دراسة المنحنيات المميزة للصمام الثلاثي.	
٥- تسرب الشحنة بالجلفانوميتر.	
٦- تسرب الشحنة بالجلفانوميتر.	
٧- تسرب الشحنة بالميكرو.	
٨- تسرب الشحنة بالميكرو.	
٩- حساسية جلفانومتر للتيار.	
١٠- حساسية جلفانومتر للتيار.	
١١- معايرة جلفانوميتر.	
١٢- معايرة جلفانوميتر.	
١- المحاضرات	٥- أساليب
٢- المناقشات أثناء المحاضرة	التعليم والتعلم
٣- الدروس العملية	
	٦- أساليب
	التعليم والتعلم
	للطلاب ذوي
	الاحتياجات
	الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	امتحان نظري : ٢٠%	المهارات المعرفية والذهنية
امتحان عملي	فصلي	امتحان عملي : ٢٠%	المهارات المعرفية والذهنية والفردية
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	أعمال سنة : ١٠%	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية
شفوي	فصلي	شفوي : ١٠%	المهارات المعرفية والذهنية والفردية والبحث والاطلاع

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	محاضرات في مقدمة الالكترونيات الفيزيائية - اعداد د محمد علي
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	- M.R.Gavin and J.H.Holdin, "Principle of electronic" El.B.S.Edition ,London (1974) - هنري سيمان "مقدمه في الفيزياء الذرية والنوية" ترجمه د/ مصطفى كمال - د/ رمضان هداره مؤسسه فرانكلين للطباعة والنشر القاهرة-نيويورك (١٩٦٧) - Bernard Grob "electronic circuits and aplication" Megraw-Hill kagakash Ltd. 1984
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	مجلة الفيزياء الالكترونية

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم			ا.د. شعبان رمضان محمد حرب
التوقيع			



مصفوفة توافق المحتوى النظري مع نواتج التعلم المستهدفة من المقرر

اسم المقرر: **مقدمة الكترنيات فيزيائية ٢٠٢ ف**
 القسم التابع له: **الفيزياء**
 التخصص: **الكيمياء**
 العام الجامعي: **2022/2021**

نواتج التعلم المستهدفة											وحدات المقرر	
المهارات المهنية			المهارات الذهنية					المعرفة والفهم				
المهارات العامة	ج ٢	ج ١	ب ٦	ب ٥	ب ٤	ب ٣	ب ٢	ب ١	أ ٣	أ ٢		
١د	ج ٢	ج ١	ب ٦	ب ٥	ب ٤	ب ٣	ب ٢	ب ١	أ ٣	أ ٢	أ ١	حركة الجسيمات المشحونه في المجال الكهربائي
*	*			*					*		*	حركة الجسيمات المشحونه في المجال الكهربائي
				*				*	*		*	الإندفاع وقابلية الحركة في المجال الكهربائي
iLovePDF		*							iLovePDF			سرعة الإندفاع وقابلية الحركة في المجال الكهربائي
		*										الانبعاث الإلكتروني
	*				*	*	*	*				الانبعاث الإلكتروني
					*		*					حركة الجسيمات المشحونة في المجال المغناطيسي
		*			*	*				*		حركة الجسيمات المشحونة في المجال المغناطيسي
*		*				*						الحركة في المجالين الكهربائي و المغناطيسي
إمتحان أعمال السنة												
		*	*				*	*		*		الحركة في المجالين الكهربائي و المغناطيسي
*	*		*									المعجلات و تطبيقاتها
		*					*	*		*		المعجلات و تطبيقاتها

رئيس القسم العلمي

أ.د. شعبان رمضان محمد حرب

استاذ المقرر

أ.د. عادل جادالكريم عبادي



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جامعة جنوب الوادي.

كلية / معهد : العلوم.

قسم : الفيزياء.

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ٢٠٤ ف	اسم المقرر : فيزياء حديثة	الفرقة : الثانية
الفصل الدراسي : الثاني	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: ٢ عملي: ٣

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاؤه المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف على الطيف الكهرومغناطيسي وخصائصه. ب- تطبيق نظريات الفيزياء الحديثة على الظواهر الفيزيائية مثل التأثير الكهروضوئي وتأثير كمبتون وإنتاج أشعة أكس.
-----------------	---

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على ان: ١- التعرف على الطيف الكهرومغناطيسي والظاهرة الكهروضوئية واثار كمبتون وفرض دي براولي. ٢- شرح الإشعاع الأسود الحراري للجسم الأسود. ٣- وصف الخاصية المزدوجة والجسيمية للجسم والموجة. ٤- يذكر النظرية النسبية.
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادر على: ب١- يميز بين المادة والطاقة والعلاقة بينهما وأنواع الطيف الكهرومغناطيسي وتأثير كومبتون وتصادم فوتون أشعة أكس مع الكترون ساكن. ب٢- يستنتج قانون ستيفان بولتزمان-قانون الإزاحة لفين. ب٣- يحلل الظاهرة الكهروضوئية العكسية.
ب- المهارات الذهنية	ج١- يستخدم النظريات المناسبة في تفسير الظاهرة الكهروضوئية ومنحنى إشعاع الجسم الأسود. ج٢- يطبق المفهوم الجسيمي للأمواج في عمل الخلية الكهروضوئية.
ج- المهارات المهنية والعملية	د١- يفكر باستقلالية في حل المشكلات والقضايا على أساس علمي. د٢- يعمل ضمن فريق بكفاءة.
د- المهارات العامة	١- مقدمة في الفيزياء الحديثة ومجالاتها. ٢- تفسير ظواهر وتداخل المادة مع الطاقة. ٣- التعرف على الطيف الكهرومغناطيسي. ٤- الطرق المختلفة للحصول على الخط الطيفي. ٥- إشعاع الجسم الأسود. ٦- قانون ستيفان وقاعدة الإزاحة لفين. ٧- نظرية الكم لبلاانك. ٨- تفسير منحنى الإشعاع الحراري في درجات الحرارة المختلفة. ٩- الطبيعة الموجية للجسيم. ١٠- لخاصية الجسيمية للموجة. ١١- النظرية النسبية الخاصة. ١٢- ظاهرتين انكماش الطور وتطور الزمن.
٤- محتويات المقرر	المحتوى العملي ١. الخلية الكهروضوئية في تحقيق قانون التربيع العكسي ومعامل امتصاص المادة.



٢. الخلية الكهروضوئية في تحقيق قانون التربيع العكسي ومعامل امتصاص المادة.	
٣. استخدام أنبوبة الكاثود في قياس زاوية الطور.	
٤. استخدام أنبوبة الكاثود في قياس زاوية الطور.	
٥. تحقيق قانون إستيفان للإشعاع الحراري.	
٦. تحقيق قانون إستيفان للإشعاع الحراري.	
٧. البندول المركب.	
٨. البندول المركب.	
٩. الحداقة.	
١٠. الحداقة.	
١١. دراسة المنحني المميز للمقوم المعدني	
١٢. دراسة المنحني المميز للمقوم المعدني	
٥- أساليب التعليم والتعلم	١- محاضرات نظرية. ٢- حلقات نقاش علمي. ٣- تعليم هجين.
٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة	

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	فصلی	٦٠%	المهارات المعرفية والذهنية
اختبارات شفوية	فصلی	١٠%	المهارات المعرفية والذهنية والفردية
اختبارات عملية	أثناء الفصل	٢٠%	المهارات المعرفية والذهنية والمهنية
امتحانات السنة	فصلی	١٠%	المهارات المعرفية والذهنية والفردية والبحث والاطلاع

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مجموعة محاضرات في الفيزياء الحديثة
ب- كتب ملزمة	الفيزياء الحديثة ، عمار محمد محمود د.م ١٩٩٩
ج- كتب مقترحة	الفيزياء الحديثة ، علي محمد -دار الراتب الجامعية ١٩٨٣
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم			د.شعبان رمضان محمد
التوقيع			



مصفوفة المحتوى العملي مع نواتج التعلم المستهدفة من المقرر

اسم المقرر: فيزياء حديثة العام الجامعي											كود ٢٠٤ ف 2022/2021											القسم التابع له التخصص											الفيزياء الكيمياء										
وحدات المقرر											نواتج التعلم المستهدفة																																
											المعرفة والفهم				المهارات الذهنية			المهارات المهنية		المهارات العامة																							
											١أ	٢أ	٣أ	٤أ	١ب	٢ب	٣ب	١ج	٢ج	١د	٢د																						
مقدمة في الفيزياء الحديثة ومجالاتها.											*		*		*	*		*	*		*																						
تفسير ظواهر وتداخل المادة مع الطاقة.											*		*					*			*																						
التعرف على الطيف الكهرومغناطيسي.																				*																							
طرق مختلفة للحصول على الخط الطيفي.											*			*	* iLovePDF *			*	*	*	*	*	*																				
اشعاع الجسم الاسود.																																											
قانون استيفان وقاعدة الازاحة لفين.											*	*			*	*		*	*	*	*																						
نظرية الكم لبلاانك.											*	*		*	*			*	*	*	*																						
تفسير منحنى الاشعاع الحراري في درجات الحرارة المختلفة.											*																																
الطبيعة الموجية للجسيم.											*		*	*																													
لخاصية الجسيمية للموجة.											*		*				*																										
النظرية النسبية الخاصة.											*			*				*	*	*	*																						
ظاهرتين انكماش الطور وتطور الزمن.											*			*																													

رئيس القسم العلمي
ا د شعبان حرب

استاذ المقرر
د بدرى نوبى محمد



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الفيزياء

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ٢٠٦ ف	اسم المقرر : فيزياء الاهتزازات والموجات	الفرقة : الثانية
الفصل الدراسي : الثاني	التخصص : الفيزياء والكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري : 2 عملي : ٠

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف علي أساسيات الاهتزازات والموجات ومن ثم دراسة خواص الموجات الكهرومغناطيسية وتطبيقاتها.
-----------------	---

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن:- ١- يتعرف على محصله حركتين توافقيتين لهما نفس التردد ومختلفين في الطورو الأتجاه ٢- يصف يتعرف علي الحركة التوافقية المخمدة والموجات الكهرومغناطيسية وانواعها وخصائصها . ٣- يذكر بعض التطبيقات علي الحركة التذبذبية البسيطة. ٤- يشرح قاعده دوبلر -الموجات فوق سمعيه ٥- يذكر المعادله التي تصف سرعه الصوت في الاجسام المختلفه
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن:- ١- يميز بين المعادلات التي تصف كلا من الإزاحة والسرعة والعجلة ٢- يميز بين المعادلة التفاضلية للحركة التوافقية المنتظمة والمخمدة بين المعادلات التي تصف زمن الذبذبة . ٣- يحلل خواص الموجات الكهرومغناطيسية المختلفة وأهميتها في الحياه العملية. ٤- يميز بين المصادر المختلفة للحصول على الموجات فوق السمعية .
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن:- ١- يستخدم المعادلات الرياضية التي تصف سرعه الطور والمجموعه وكذلك المعادله المستخدمه في نقل موجات الطاقه ٢- يستخدم صيغة رياضية للمعادلات التي تصف التردد الحقيقي والظاهري للموجات الصوتيه.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن:- ١- يعمل ضمن فريق عمل بكفاءة. ٢- يستخدم تكنولوجيا المعلومات والاتصالات بفعالية.
٤- محتويات المقرر	١ - الحركة التوافقية الحرة المنتظمة - الطاقة الكلية للتوافقيات المتذبذبه - ترابط المتذبذبات ٢ - الحركة التوافقية الحرة المنتظمة في النظم الميكانيكيه والكهربيه ٣ - الحركة التوافقية الحرة المخمدة - الحركة التوافقية المجبره ٤ - الحركة الموجية في الأوساط الغير مبده ٥ - الموجات الموقفة- الطاقة الكلية للتوافقيات الموجية ٦ - الموجات الطولية والمستعرضة في الأوساط الغير مبده ٧ - حركه الموجية في الأوساط المبده ٨ - سرعه الطور وسرعه المجموعه ٩ - نقل موجات الطاقة ١٠ - حركة الوجهة في الاوساط المبده ١١ - الموجات الطولية والمستعرضة في الاوساط الغير مبده ١٢ - الحركة الموجية في الأوساط الغير مبده.



٥- أساليب التعليم والتعلم	١- محاضرات نظرية. ٢- حلقات نقاش.
٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة	

٧- تقويم الطلاب :

الأساليب المستخدمة	التوقيت	توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبارات تحريرية	فصلی	٧٠%	المهارات المعرفية والذهنية و المهنية
اختبارات شفوية	فصلی	١٠%	المهارات المعرفية والذهنية والفردية
اعمال السنة	فصلی	٢٠%	المهارات المعرفية والذهنية و المهنية والفردية والبحث والاطلاع

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكرة فيزياء الاهتزازات والموجات
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	H.J.Pain "The Physics of Vibrations and Waves "John Wiley & Sons LTD , London 1976.
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	لا يوجد

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	أستاذ المادة: ا.د. ميلاد قسطينس		أ.د. شعبان رمضان محمد حرب
التوقيع			



مصفوفة توافق المحتوي مع النواتج المستهدفة من

الاهتزازات والموجات ٢٠٦ ف
2021/2022

اسم المقرر
العام الجامعي

نواتج						وحدات المقرر
المعرفة والفهم						
ب ١	أ ٥	أ ٤	أ ٣	أ ٢	أ ١	
*					*	١- الحركة التوافقية الحرة المنتظمة في النظم
					*	٢- الحركة التوافقية الحرة المنتظمة
					*	٣- الموجات الموقوفة
				*		٤- الموجات الطولية والمستعرضة في الأوساط الغير مبدده
				*		٥- الحركة التوافقية الحرة المخمدة
				*		٦- حركة الموجية في الأوساط المبدده
امتحان أعمال سنه						
				*		٧- الطاقة الكلية للتوافقيات الموجية
						٨- الحركة التوافقية المجبره
DF			*			٩- الحركة الموجية في الأوساط الغير مبدده
						١٠- ترابط المتذبذبت
						١١- الطاقة الكلية للتوافقيات المتذبذه
	*	*				١٢- ترابط المتذبذبت
مراجعة وتجهيز للإمتحان النهائي						

استاذ المقرر
أ.د/ ميلاد قسطينس



ج التعلم المستهدفة

		*				*
				*		
LovePDF	*		*			ilov
				*		
*						
		*				

رئيس القسم العلمي
أ.د/ شعبان رمضان



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جامعة جنوب الوادي.

كلية / معهد : العلوم.

قسم : الرياضيات.

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ٢٠٨ر	اسم المقرر : رياضيات للكيمياء	الفرقة : الثانية
الفصل الدراسي : الثاني	التخصص : فيزياء و كيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري : (٢) عملي : (١)

٢- أهداف المقرر

من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية:
 ٣/١- استخدام الحقائق والنظريات العلمية لتحليل وتفسير البيانات العملية.
 ٧/١- افتراض المفاهيم واختيار الحلول المناسبة لحل المشكلات على أساس علمي
 ١٧/١- تطبيق التقنيات والأدوات والصيغ لفهم سمات الموضوع.
 ٢٢/١- معرفة وفهم كيفية ربط الأفكار الرياضية وبناءها على بعضها البعض.

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم	ب- نهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١أ - يتعرف علي الحقائق العلمية الأساسية المرتبطة مع بعضها البعض والمفاهيم والمبادئ والتقنيات. ٢أ - يذكر مفاهيم توفيق المفاهيم. ٣أ - يذكر المصطلحات ذات الصلة، ونظم التسمية والتصنيف.
ب- المهارات الذهنية	ب- نهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١ب - يستخدم المعلومات المرتبطة بحلول المعادلات ورسم المنحنيات. ٢ب - يدرك الكائنات الرياضية وكيفية المقارنة والتحويل بينها. ٣ب - يربط بين الرياضيات والكيمياء.
ج- المهارات المهنية والعملية	ب- نهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١ج - يحل المشاكل باستخدام مجموعة من الأشكال والأساليب. ٢ج - يحدد المعلومات الرياضية المطلوبة والمعلومات التقنية الأخرى بشكل مستقل. ٣ج - يطور قدراته على استخدام الرياضيات.
د- المهارات العامة	ب- نهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على أن: ١د - التفكير باستقلالية وتوزيع المهام وحل المشكلات على أسس علمية ٢د - تحديد الأدوار والمسؤوليات وكذلك الأسلوب المناسب لتنفيذها.
٤- محتويات المقرر	١- نظرية المعادلات (كثيره الحدود- القسمة التركيبية) ٢- نظرية المعادلات (تحويل المعادلات) ٣- نظرية المعادلات (حذف الحد الثاني) ٤- العلاقة بين المعاملات و الجذور ٥- حل معادلات الدرجة الثالثة ٦- نظريه المعادلات (حل معادله الدرجة الرابعة بطريقه فراري)



٧- أمثلة على طريقة فراري ٨- نظريه المعادلات (حل معادله الدرجة الرابعة بطريقه ديكرت) ٩- طرق بيانية لحلول المعادلات ١٠- الحلول العددية للمعادلات و الاسكمال ١١- قاعدة الوضع الزائف ١٢- طريقة هورنر	
المحاضرات باستخدام الداتا شو والسبورة العادية – المناقشات المنظمة (العصف الذهني) - حل مسائل بتطبيق الطرق المناسبة - إعداد التقارير	٥- أساليب التعليم والتعلم
	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	٧٠	
امتحان عملي	فصلي	-	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	٢٠	
تكليفات وأبحاث	فصلي	١٠	
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلي	-	

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد مذكرة من إعداد القسم.
ب- كتب ملزمة	--
ج- كتب مقترحة	١- H. Anton, I. Bivens, S. Davis. Calculus, 8 th Edition. John Wiley and Sons, 2005 ٢- حساب التفاضل و التكامل و الهندسة التحليلية، تأليف وليم هندرسون، ترجمة محمد علي السمرى، مراجعة د. حليم مقار.
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ.....	http://www.Math:hmc.edu/ http://Cow.Math temple-edu/

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	أ. د. موسى خليفة		أ. د. محمود بخيت
التوقيع			

الصفحة ٣ من 5

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



مسمى المقرر: رياضيات للكمياء
كود المقرر: ٢٠٨

الفرقة: الثانية
الفصل الدراسي: الثاني
مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

كلية: العلوم
برنامج: الرياضيات

نواتج التعلم المستهدفة											أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة		المهارات المهنية			المهارات الذهنية		المعارف والمفاهيم					
ط٢٠٣٢	ج٢٠٣٢	ل١١٣٢	ي١١٣٢	أ١١٣٢	ل٢١٢	ح٢١٢	ب٢١٢	م١١٢	ب١١٢	أ١١٢		
	☒		☒	☒			☒	☒			١ - ٢	نظرية المعادلات (كثيره الحدود- القسمة التركيبية)
	☒			☒		☒	☒		☒	☒	٣ - ٤	نظرية المعادلات (تحويل المعادلات وحذف الحد الثاني)
☒		☒				☒			☒	☒	٥ - ٦	نظريه المعادلات (حل معادله الدرجة الثالثة) امتحان أعمال الترم
☒				☒			☒		☒	☒	٧ - ٨	نظريه المعادلات (حل معادله الدرجة الرابعة بطريقه فراري و طريقه ديكرت)
	☒		☒	☒		☒	☒	☒	☒		٩ - ١٠	الاستكمال
☒		☒		☒	☒				☒		١١ - ١٢	توفيق المنحنيات

رئيس مجلس القسم العلمي

مدير البرنامج

منسق المقرر

الاسم:
التوقيع:

الاسم:
التوقيع:

الاسم: د. ياسمين احمد جابر
التوقيع:



اسم البرنامج: بكالوريوس الكيمياء بكلية العلوم العام الجامعي: ٢٠٢٢/٢٠٢١

مصفوفة نواتج التعلم المستهدفة من البرنامج في مقابل المقررات المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

نواتج التعلم المستهدفة										أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم					
٢٠٢١/٢٠٢٢ ج	٢٠٢١/٢٠٢٢ أ	٢٠٢١/٢٠٢٢ إي	٢٠٢١/٢٠٢٢ أ	٢٠٢٢ أ	٢٠٢٢ ح	٢٠٢٢ ب	٢٠٢٢ م	٢٠٢٢ ب	٢٠٢٢ أ		
										١	نظرية المعادلات (كثيره الحدود- القسمة التركيبية)
										٢	نظرية المعادلات (تحويل المعادلات)
										٣	نظرية المعادلات (حذف الحد الثاني)
										٤	العلاقة بين المعاملات و الجذور
										٥	حل معادلات الدرجة الثالثة
☒		☒	☒			☒	☒			٠٦-يناير	نظريه المعادلات (حل معادله الدرجة الرابعة بطريقه فراري)
										٠٧-يناير	أمثلة على طريقة فراري
☒			☒		☒	☒		☒	☒	٠٨-يناير	نظريه المعادلات (حل معادله الدرجة الرابعة بطريقه ديكارت)
	☒				☒			☒	☒	٠٩-يناير	طرق بيانية لحلول المعادلات الحلول العددية للمعادلات و الاسكمال
			☒			☒		☒	☒	١٠	قاعدة الوضع الزائف
☒		☒	☒		☒	☒	☒	☒		١١	طريقة هورنر

--

المهارات العامة

6/2/2/2

□ □ □ □ □

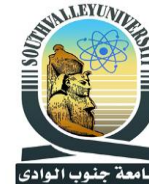
E

--	--

☒

	☒

il ovePDF



توصيف مقرر دراسي ٢٠٢٢-٢٠٢١

جامعة: جامعة جنوب الوادي

كلية: العلوم

قسم : الكيمياء

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ٢٢٢ ك	اسم المقرر : فيزياء كيمياء	الفرقة : ٢
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: ٤ عملي: ٣

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- استخدام النظريات والحقائق العلمية في تفسير قوانين الكيمياء الفيزيائية ب- جمع وتحليل وعرض البيانات باستخدام الرسوم البيانية لتفسير القوانين والعلاقات المختلفة ج- تصميم وإجراء التجارب العلمية والتقويم الناقد للنتائج ومراجعة وكتابة التقرير الخاصة بالكيمياء الفيزيائية.
-----------------	---

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	١- الكيمياء في بيئاتها الطبيعية والكمية والحرارية الديناميكا أسس يدين ٢- علم الأحياء بالإضافة إلى تأثيراتها وخصائصها الرئية كيميائية التفاعلات وأوضاع عدد الحافزة العوامل ذلك في بيئاتها ٣- الحالي الوقت في العمل البيئي ٤- الصنف قاعدة دراسة خلال من المذلة لاندظمة ذلة فة الم الانواع على يعرف ٥- وتطبيقاتها المذلة الحرارية الديناميكا قوانين على يعرف
ب- المهارات الذهنية	١- المتعلقة النظريات بين يقرن بالكيمياء الفيزيائية ٢- والفيزياء كيميائية لعملييات اليات وسد تخلص ي قترح ٣- الفروض واختيار الدليل وأدلة لإثبات والم تكاملة المرتبطة بالمعلومات من قديم بني
ج- المهارات المهنية والعملية	١- والمذلة الممنهجة العملية الاساليب باستخدام المذلة ي حل ٢- الكيمياء في التجارب في الإحصائية والأحزم الأدوات ي سخدم ٣- المعمل في العمل إنشاء عليها ارفالم تع القياسية المعايير ي تبع (الجودة معايير)
د- المهارات العامة	١- والمسؤوليات الادوار تزي مع مجموعات في يشارك ٢- بفعالية العلميه والأدوات والنظم ال نماذج ي طبق
٤- محتويات المقرر	١- الحرارية لديناميكا الاول القانون، المعدل معادلات، مقدمة عن قاعدة الصنف ٢- تطبيقات القانون الاول، المعدل معادلات، مقدمة عن قاعدة الصنف ٣- الإنعكاسية والإندكاسية التغيرات، التفاعلات، المركب أحادية الأذمة ٤- الأيونات المذلة في الدوال حساب، تفاعلات الرتبة الاول، المركب أحادية الأذمة ٥- الأديباتيك في المذلة الدوال حساب، تطبيقات علي الرتبة الاولى، الأذمة ثنائية المركب ٦- الحرارية لديناميكا الثاني القانون، تفاعلات الرتبة الثانية، المركب ثنائي الأذمة (سائل- صلب) ٧- تطبيقات الثاني القانون، تطبيقات علي الرتبة الثانية، المركب ثنائي الأذمة (- سائل سائل محدود الامتزاج) ٨- الحرارة الطاقة تحول كفاءة شغل إلي، تفاعلات الرتبة الثالثة، المركب ثنائي الأذمة (- سائل

الصفحة ٢ من 7

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



سائل عديمي الامتزاج) ٩- الحره الطاقة دالة ، تطبيقات علي الرتبة الثالثة، تطبيقات الامرث ناءية الأذظمة ١٠- الإتران ثابت، تسلسله لتفاعلات المعدل معدلات ، مركبات ثلاثية نظام ١١- الإتران تروبي، متوازيه لتفاعلات المعدل معدلات ، تطبيقات المركبات ثلاثية نظام ١٢- القانون الثالث للديناميكا الحرارية، أو التفاعل معدلات بين علاقة درجة الحرارة، تطبيقات عامة علي قاعدة الصنف العمل على الجزء: Simple experiments in physical chemistry	
١- محاضرات نظرية. ٢- حلقات نقاش علمي. ٣- تكاليف وأبحاث.	٥- أساليب التعليم والتعلم
١- مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم ومعرفة سبب التعثر أو التأخير في تحصيل المعلومة والعمل على تلافي هذا السبب. ٢- الساعات المكتنية تلعب دور في إتاحة الفرصة لمزيد من الوقت لمناقشة الطلاب والإجابة على ما لديهم من أسئلة أو إعادة شرح بعض الموضوعات. كذلك توجيه الطالب لكيفية التحصيل الجيد من خلال الخبرات السابقة. ٣- إدماج الطالب في التعليم التعاوني.	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصل	١٦٥	
امتحان عملي	فصل	٥٥	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أنهاء الفصل		
شفوي	فصل	٢٨	

٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	ثلاث مذكرات يصدرها قسم الكيمياء للأفرع الثلاثة - عمل كراسة
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	

الصفة	رئيس مجلس القسم العلمي	منسق المقرر
الاسم	أ.م.د/ أحمد محمد أبو بكر	د/ ندى محمد نبيل فهمي
التوقيع		



مسمى المقرر: كيمياء فيزيائية
كود المقرر: ٢٢٢ ك

الفرقة: الثانية
الفصل الدراسي: الثاني

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

محتويات المقرر النظري													أسبوع الدراسة	نواتج التعلم المستهدفة
المعارف والمفاهيم				المهارات الذهنية			المهارات المهنية		المهارات العامة					
١١	٢١	٣١	٤١	٥١	١ب	٢ب	٣ب	١ج	٢ج	٣ج	١د	٢د		
١	x		x		x		x		x		x	x	١- الحراريه ل لـدي ناميكا الاول ال قاذون، المعدل معادلات، مقدمة عن قاعدة الصنف	
٢	x					x				x		x	٢- تطبيقات القانون الاول، المعدل معادلات، مقدمة عن قاعدة الصنف	
٣		x		x			x		x		x	x	٣- الإنعكاسية والإندعكاسية، التغيرات، التفاعلية ورتبة، العمل أحادية لأنظمة اكب	
٤	ilovePDF					x	x	x	x	x	x	x	٤- الايزوثرمية ل لعمليات المخزن في الدوال حساب، تفاعلات الرتبة الاول، العمل أحادية لأنظمة	
٥		x				x	x	x	x	x	x	x	٥- الايزوثيرمات يكيه المخزن في الدوال حساب، تطبيقات علي الرتبة الاول، الأنظمة ثنائية المركب	
٦		x				x				x	x	x	٦- الحراريه ل لـدي ناميكا الثاني ال قاذون، تفاعلات الرتبة الثانية، ثنائية الأنظمة المركب (سائل- صلب)	
٧		x					x			x	x	x	٧- تطبيقات الثاني ال قاذون، تطبيقات علي الرتبة الثانية، المركب ثنائية الأنظمة (سائل- سائل محدود الامتزاج)	
٨		x	x						x		x	x	٨- الحراريه ل لـدي ناميكا حول كفاءة شغل الي، تفاعلات الرتبة الثالثة، ثنائية الأنظمة (سائل- سائل المركب عديمي الامتزاج)	
٩		x	x			x	x	x	x	x	x	x	٩- الحراريه ل لـدي ناميكا حول كفاءة شغل الي، تطبيقات علي الرتبة الثالثة، تطبيقات المركب ثنائية الأنظمة كب	
١٠						x			x		x	x	١٠- الإيزوثيرمات، تسلسل، تفاعلات المعدل معادلات، ثنائي نظام المركب	
١١						x			x		x	x	١١- الإيزوثيرمات، تفاعلات المعدل معادلات، تطبيقات ثنائي نظام المركب	
١٢							x		x		x	x	١٢- القانون الثالث للديناميكا الحرارية، او التفاعل معادلات بين علاقة درجة الحرارة، تطبيقات عامة على قاعدة الصنف	



رئيس مجلس القسم العلمي

منسق المقرر

الاسم: أ.م.د/ أحمد محمد أبو بكر

الاسم: د/ ندى محمد نبيل فهمي

التوقيع:

التوقيع:

كيمياء فيزيائية
٢٢٢ كمسمى المقرر:
كود المقرر:الفرقة: الثانية
الفصل الدراسي: الثانيكلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر العملى
المهارات العامة		المهارات المهنية		المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم						
د	د	ج	ج	أ	ب	ب	أ	أ	أ	أ	أ		
x	x	x	x		x	x		x		x	x	١	١. تقدير معامل الكثافة
x	x	x					x				x	٢	٢. تقدير معامل اللزوجة
x	x	x		x		x		x				٣	٣. تقدير معامل التوتر السطحي
x	x	x		x	x	x					x	٤	٤. تقدير تركيز مخلوط باستخدام قياسات التوتر السطحي
x	x	x	x		x	x	x				x	٥	٥. دراسة التفكك الحفزي لفوق أكسيد الهيدروجين
x	x	x		x		x					x	٦	٦. تحليل خلاات الإيثيل في وسط حامضي
x	x	x		x	x		x				x	٨	٧. تحليل خلاات الإيثيل في وسط قاعدي
x	x	x			x				x	x		٩	٨. تعيين رتبة التفاعل بطريقة استقالد (الفصل او العزل)
x	x	x	x	x	x	x			x	x		١٠	٩. تطبيقات علي قاعدة الصنف
x	x	x		x	x	x			x			١١	١٠. تطبيقات علي قاعدة الصنف
x	x	x		x		x			x			١٢	١١. تطبيقات علي الديناميكا الحرارية
x	x	x	x				x		x	x		١٣	١٢. تطبيقات علي الديناميكا الحرارية

رئيس مجلس القسم العلمي	منسق المقرر
الاسم: أ.م.د/ أحمد محمد أبو بكر	الاسم: د/ ندى محمد نبيل فهمي



التوقيع:	التوقيع:
----------	----------

مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

منسق المقرر : د/ ندى محمد نبيل فهمي

اسم المقرر : كيمياء فيزيائية 222 ك

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

iLovePDF

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

iLovePDF

iLovePDF
الإستراتيجيات

المهارات العامة		المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم					
د ٢	د ١	ج ٣	ج ٢	ج ١	ب ٣	ب ٢	ب ١	أ ٥	أ ٤	أ ٣	أ ٢	أ ١	
					X	X	X	X	X	X	X	X	المحاضرة
		X	X	X	X	X	X						البيان العملي والتمارين
X	X	X	X	X									التعلم بالبحث
X	X												حلقات النقاش
								X	X	X	X	X	التعليم الهجين
					X	X	X	X	X	X	X	X	التعليم الإلكتروني

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :

منسق المقرر

الاسم : د/ ندى محمد نبيل فهمي

التوقيع :



مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

منسق المقرر : د/ ندى محمد نبيل فهمي
رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

اسم المقرر : كيمياء فيزيائية
القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

iLovePDF

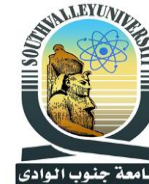
نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

iLovePDF
إستراتيجيات
التقويم

المهارات العامة		المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم					
د ٢	د ١	ج ٣	ج ٢	ج ١	ب ٣	ب ٢	ب ١	أ ٥	أ ٤	أ ٣	أ ٢	أ ١	
					X	X	X	X	X	X	X	X	الإمتحان التحريري
		X	X	X		X	X	X		X	X	X	الإختبار العملي
					X	X	X	X	X	X	X	X	الإختبار الشفهي
X	X												أعمال السنة

رئيس مجلس القسم العلمي:
الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر
التوقيع :

منسق المقرر:
د/ ندى محمد نبيل فهمي
الاسم :
التوقيع :



توصيف مقرر دراسي

جامعة : جنوب الوادي

كلية : العلوم

قسم : الكيمياء

١- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ٢٤٢ ك	اسم المقرر : كيمياء عضوية	الفرقة : الثانية
الفصل الدراسي : الثاني	التخصص : الفيزياء والكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري : ٤ عملي : ٦

٢- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- التعرف علي المعلومات والمفاهيم في مجال الكيمياء العضوية التي تشمل: التركيب الإلكتروني لمجموعة الكربونيل، ميكانيكية التفاعلات الكيميائية العضوية، وكذلك مفهوم الأروماتية وأهمية وتطبيقات المركبات الأروماتية، وكذلك التعرف علي الأشكال الفراغية المختلفة للمركبات العضوية ب- تصميم واجراء التجارب العملية للتعرف علي المركبات العضوية المختلفة ومعرفة كيفية كتابة التقارير. ج- تبني التعلم الذاتي والمستمر والمشاركة بفاعلية في الأنشطة البحثية.
-----------------	---

٣- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بانتهاء دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : ١- يتعرف علي أساسيات الكيمياء وتسمية المركبات العضوية وتركيبها ٢- يعدد أنواع التفاعلات الكيميائية الرئيسية وخصائصها وميكانيكية حدوثها طبقا للشروط والعوامل الحفازة المستخدمة. ٣- يصف التركيب والخصائص لمختلف المركبات الكيميائية بذكر طرق التخليق الرئيسية والعلاقة بين خصائص الجزيئات والذرات المنفردة.
ب- المهارات الذهنية	بانتهاء دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : ١- يقارن بين النظريات المتعلقة بالبرنامج وتقييم مفاهيمه ومبادئه. ٢- يستنتج الآليات والإجراءات للتعامل مع المشاكل العلمية في ضوء المقرر. ٣- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية الخاصة بميكانيكا التفاعلات والكيمياء الأروماتية والفراغية.
ج- المهارات المهنية والعملية	بانتهاء دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : ١- يحدد خصائص المركبات العضوية وأهمية المذلة الكيميائية في تفاعلاتها. ٢- الملاحظة طريق عن المركبات العضوية في المختبر أو في الحياة اليومية. ٣- يحدد خصائص المركبات العضوية في المختبر أو في الحياة اليومية.
د- المهارات العامة	بانتهاء دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : ١- تحديد الأدوار والمسؤوليات وكيفية القيام بها بشكل فاعل في حالة العمل الجماعي. ٢- العمل بفاعلية في المجموعات. ٣- تطبيق المعرفة العلمية في الحياة اليومية والأدوات والنظم.
٤- محتويات المقرر	١- مقدمة عن ميكانيكا التفاعلات - مقدمة عامة عن البنزين - مقدمة عن الكيمياء الفراغية ٢- أنواع الروابط وأهمية الرابطة التساهمية في الكيمياء العضوية - تهجين ذرة الكربون وكيفية تكوين الروابط التساهمية في المركبات العضوية التي تحتوى على تلك الذرة - المركبات الهيدروكربونية الأروماتية - الخاصية الأروماتية - أنواع التشابهات الكيميائية. ٣- تهجين ذرة النيتروجين والأكسجين وكيفية تكوين الروابط التساهمية في المركبات العضوية التي تحتوى على تلك الذرة - التشابه الهندسي - صيغة كيوكلي - ثبات البنزين ٤- تهجين ذرة الأكسجين وكيفية تكوين الروابط التساهمية في المركبات العضوية التي تحتوى على تلك الذرة - الخواص الأروماتية وقاعدة هوكل وبعض التطبيقات عليها - تحديد تركيب التشابه الهندسي. ٥- خواص مجموعة الكربونيل - تسمية مشتقات البنزين وكيفية تقيدها - تحديد تركيب التشابه الهندسي ٦- تفاعلات الاستبدال الخاصة بمجموعة الكربونيل - كيمياء البنزين - تفاعلات الإضافة الخاصة بالبنزين - تمثيل المركبات في اتجاهين وثلاث اتجاهات. ٧- إمتحان المبدئيرم ٨- تابع تفاعلات الاستبدال الخاصة بمجموعة الكربونيل - التوجيه لمشتقات البنزين الأحادية مع أمثله - التشابه الضوئي.

الصفحة ٢ من 6

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



٩- تفاعلات الإضافة الخاصة بمجموعة الكربونيل - التوجيه لمشتقات البنزين الثنائية مع أمثله - انواع تفاعلات الإضافة من الناحية الفراغية. ١٠- تفاعلات الاستبدال لمركبات هاليدات الألكيل - تفاعلات البنزين الالكتروفيلية - استخدام الإختيار الفراغي stereoselective في تفاعلات النزع. التركيب الفراغي للالكانات ١١- تابع تفاعلات الاستبدال لمركبات هاليدات الألكيل - مشتقات البنزين (الألكيل بنزين - هاليدات بنزين - الألديدات الأروماتية - الأحماض الكربوكسيلية الأروماتية) طرق التحضير- التفاعلات الكيميائية - التركيب الفراغي للالكانات الحلقية. ١٢- تفاعلات الانتزاع لمركبات هاليدات الألكيل - تابع مشتقات البنزين (الألكيل بنزين - هاليدات بنزين - الألديدات الأروماتية - الأحماض الكربوكسيلية الأروماتية) طرق التحضير- التفاعلات الكيميائية - الكيمياء الفراغية لمشتقات البروبان الحلقى. ١٣- تابع تفاعلات الانتزاع لمركبات هاليدات الألكيل - تابع مشتقات البنزين (الألكيل بنزين - هاليدات بنزين - الألديدات الأروماتية - الأحماض الكربوكسيلية الأروماتية) طرق التحضير- التفاعلات الكيميائية - الكيمياء الفراغية لمشتقات البروبان الحلقى. ١٤- مراجعة علي ماتم تدرسه في ميكانيكا التفاعلات - الأهمية الصناعية لمشتقات البنزين مع مراجعة علي ماسبق تدرسه في الأروماتيه - مراجعة علي ماتم تدرسه في الكيمياء الفراغية. الجزء العملي: ١- مقدمة عن المركبات العضوية السائلة والصلبة ٢- إجراءات السلامة في المعمل ٣- التعرف علي الكحولات ٤- التعرف علي الألديدات ٥- التعرف علي الكيتونات ٦- التعرف علي الأحماض الكربوكسيلية السائلة ٧- التعرف علي الأحماض الكربوكسيلية الصلبة ٨- إمتحان الميديترم ٩- التعرف علي الفينولات ١٠- التعرف علي الأمينات ١١- التعرف علي الأميدات ١٢- التعرف علي الكربوهيدرات الأحادية والثنائية والثلاثية ١٣- التعرف علي الكربوهيدرات الثنائية والعديدة ١٤- الإسكيم العام - مراجعة	٥- أساليب التعليم والتعلم
١- التعلم بالبحث ٢- البيان العملي والتمارين ٣- حلقات نقاش علمي ٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين وذوي القدرات المحدودة ٧- مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم ومعرفة سبب التعثر أو التأخر في تحصيل المعلومة والعمل علي تلافي هذا السبب. -الساعات المكتبية تلعب دور في إتاحة الفرصة لمناقشة الطلاب والإجابة علي أسئلتهم أو إعادة شرح بعض الموضوعات. -ادماج الطالب في التعليم التعاوني.	٦- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين وذوي القدرات المحدودة

٧- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلى	٢١٠	أ١ - أ٢ - أ٣ - ب١ - ب٢ - ب٣ - ج١ - ج٢ - ج٣ - د١ - د٢ - د٣
امتحان عملي	فصلى	٧٠	أ١ - أ٢ - أ٣ - ب١ - ب٢ - ب٣ - ج١ - ج٢ - ج٣ - د١ - د٢ - د٣
إمتحان شفوي	فصلى	٣٥	أ١ - أ٢ - أ٣ - ب١ - ب٢ - ب٣ - ج١ - ج٢ - ج٣ - د١ - د٢ - د٣
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	٢٠	أ١ - أ٢ - أ٣ - ب١ - ب٢ - ب٣ - ج١ - ج٢ - ج٣ - د١ - د٢ - د٣
تكليفات وأبحاث	فصلى	١٠	أ١ - أ٢ - أ٣ - ب١ - ب٢ - ب٣ - ج١ - ج٢ - ج٣ - د١ - د٢ - د٣
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلى	٥	أ١ - أ٢ - أ٣ - ب١ - ب٢ - ب٣ - ج١ - ج٢ - ج٣ - د١ - د٢ - د٣



٨- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	توجد مذكرات بالقسم تحتوي علي العناوين السابقة
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	كتب الكيمياء العضوية الموجودة بالمكتبة باللغة الإنجليزية وبعضها باللغة العربية . يوجد العديد من الكتب بالمكتبة سواء باللغة العربية أو الأجنبية كلها تدور في الكيمياء الأروماتية. أسس الكيمياء الأروماتية- د/ حسين أحمد فهميم Stereochemistry of organic compounds, Advanced organic chemistry, Organic chemistry structure and function- chapter 5
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	

رئيس مجلس القسم العلمي

منسق المقرر

الصفة

أ.م.د/ أحمد أبو بكر

د. محمد يوسف محجوب

الاسم

التوقيع



مسمى المقرر: كيمياء عضوية
كود المقرر: ٢٤٢ك

الفرقة: الثانية
الفصل الدراسي: الثاني

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

محتويات المقرر											أسبوع الدراسة	نواتج التعلم المستهدفة										
محتويات المقرر												المعارف والمفاهيم	المهارات الذهنية			المهارات المهنية			المهارات العامة			
١١	٢١	٣١	١ب	٢ب	٣ب	١ج	٢ج	٣ج	١د	٢د			٣د									
١												مقدمة عن ميكانيكا التفاعلات - مقدمة عامة عن البنزين - مقدمة عن الكيمياء الفراغية										
٢												أنواع الروابط وأهمية الرابطة التساهمية في الكيمياء العضوية - تهجين ذرة الكربون وكيفية تكوين الروابط التساهمية في المركبات العضوية التي تحتوي على تلك الذرة - المركبات الهيدروكربونية الاروماتية - الخاصية الأروماتية - انواع المتشابهات الكيميائية.										
3												تهجين ذرة النيتروجين والأكسجين وكيفية تكوين الروابط التساهمية في المركبات العضوية التي تحتوي على تلك الذرة - التشابه الهندسي - صيغة كيوكلي - ثبات البنزين										
٤												تهجين ذرة الأكسجين وكيفية تكوين الروابط التساهمية في المركبات العضوية التي تحتوي على تلك الذرة - الخواص الاروماتية وقاعدة هوكل										
٥												خواص مجموعة الكربونيل - تسمية مشتقات البنزين وكيفية تنقيتها - تحديد تركيب التشابه الهندسي.										
٦												تفاعلات الاستبدال الخاصة بمجموعة الكربونيل - كيمياء البنزين - تفاعلات الإضافة الخاصة بالبنزين - تمثيل المركبات في اتجاهين وثلاث اتجاهات.										
٧												إمتحان الميديترم										
8												تابع تفاعلات الاستبدال الخاصة بمجموعة الكربونيل - التوجيه لمشتقات البنزين الأحادية مع أمثله - التشابه الضوئي.										
9												تفاعلات الإضافة الخاصة بمجموعة الكربونيل - التوجيه لمشتقات البنزين الثنائية مع أمثله - انواع تفاعلات الاضافة من الناحية الفراغية.										
١٠												تفاعلات الاستبدال لمركبات هاليدات الألكيل - تفاعلات البنزين الالكتروفيلية - استخدام الإختيار الفراغي stereoselective في تفاعلات النزاع. التركيب الفراغي للالكانات.										
11												تابع تفاعلات الاستبدال لمركبات هاليدات الألكيل - مشتقات البنزين (الألكيل بنزين - هاليدات بنزين - الألدهيدات الأروماتية - الأحماض الكربوكسيلية الأروماتية) طرق التحضير- التفاعلات الكيميائية- التركيب الفراغي للالكانات الحلقية.										
12												تفاعلات الانتزاع لمركبات هاليدات الألكيل - تابع مشتقات البنزين (الألكيل بنزين - هاليدات بنزين - الألدهيدات الأروماتية - الأحماض الكربوكسيلية الأروماتية) طرق التحضير- التفاعلات الكيميائية- الكيمياء الفراغية لمشتقات البروبان الحلقى.										
13												تابع تفاعلات الانتزاع لمركبات هاليدات الألكيل - تابع مشتقات البنزين (الألكيل بنزين - هاليدات بنزين - الألدهيدات الأروماتية - الأحماض الكربوكسيلية الأروماتية) طرق التحضير- التفاعلات الكيميائية- الكيمياء الفراغية لمشتقات البروبان الحلقى.										
14												مراجعة علي ماتم تدرسية في ميكانيكا التفاعلات - الأهمية الصناعية لمشتقات البنزين مع مراجعة علي ماسبق تدريسه في الأروماتيه - مراجعة علي ماتم تدريسه في الكيمياء الفراغية.										

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: أ.م.د. أحمد أبو بكر
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: د. محمد يوسف محبوب
التوقيع:

الصفحة ١ من 6

قنا - جامعة جنوب الوادي - المبنى الإداري القديم - الدور الثالث - ت / ٠٩٦٥٢٢٦٥٩٠ / فاكس / ٠٩٦٥٢٢٤٥٤٢

E-mail/ gaac_svu70@yahoo.com PDF 0965226590, FAX. 0965224542



مسمى المقرر: كيمياء عضوية
كود المقرر: ٢٤٢ ك

الفرقة: الثانية
الفصل الدراسي: الثاني

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر العملي

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
١أ	٢أ	٣أ	١ب	٢ب	٣ب	١ج	٢ج	٣ج	١د	٢د	٣د		
X	X	X	X			X			X			١	مقدمة عن المركبات العضوية السائلة والصلبة
X		X	X			X	X		X			٢	إجراءات السلامة في المعمل
X	X	X		X		X	X		X	X	X	3	التعرف علي الكحولات
X	X	X		X	X	X			X	X	X	٤	التعرف علي الألدهيدات
	X		X	X			X	X		X		٥	التعرف علي الكيتونات
X	X		X	X		X	X	X		X		٦	التعرف علي الأحماض الكربوكسيلية السائلة
												٧	إمتحان المبدئيرم
X			X	X		X		X	X	X		8	التعرف علي الأحماض الكربوكسيلية الصلبة
X	X	X	X		X	X	X		X		X	٩	التعرف علي الفينولات
X	X			X	X			X		X		١٠	التعرف علي الأمينات
	X		X	X	X		X		X		X	١١	التعرف علي الأميدات
	X	X		X		X		X		X	X	١٢	التعرف علي الكربوهيدرات الأحادية
X		X	X		X	X	X			X		١٣	التعرف علي الكربوهيدرات الثنائية والعديدة
X	X		X	X	X	X		X	X	X		١٤	الإسكيم العام - مراجعة

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: أ.م.د. أحمد أبو بكر
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: د. محمد يوسف محجوب
التوقيع:



مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر – ٢٠٢٢-٢٠٢١

اسم المقرر : كيمياء عضوية ٢٤٢ ك

منسق المقرر : د. محمد يوسف محجوب

القسم المسئول عن المقرر : الكيمياء

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر											الإستراتيجيات	
المعارف والمفاهيم			المهارات الذهنية			المهارات المهنية والعملية			المهارات العامة			
أ١	أ٢	أ٣	ب١	ب٢	ب٣	ج١	ج٢	ج٣	د١	د٢		د٣
X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X		X
X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	البيان العملي والتمارين
X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	التعلم بالبحث
X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	حلقات النقاش العلمي

منسق المقرر

الاسم : د. محمد يوسف محجوب

التوقيع :

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :



مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر – ٢٠٢٢-٢٠٢١

منسق المقرر : د. محمد يوسف محجوب

اسم المقرر : كيمياء عضوية ٢٤٢ ك

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر											الإستراتيجيات	
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
٣د	٢د	١د	ج٣	ج٢	ج١	ب٣	ب٢	ب١	أ٣	أ٢		أ١
X		X				X	X	X	X	X		X
	X		X	X	X	X		X	X	X	X	
		X	X		X	X		X		X	X	
X	X	X	X	X			X	X	X		X	

رئيس مجلس القسم العلمي:

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :

منسق المقرر:

الاسم : د. محمد يوسف محجوب

التوقيع :



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

توصيف مقررات الفرقة الثالثة

iLovePDF

iLovePDF

iLovePDF

(2020 / 2021م)



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : ك 311	اسم المقرر : كيمياء غير عضوية ك 311	الفرقة : الثالثة
الفصل الدراسي: الأول	التخصص : فيزياء وكيمياء	عدد الوحدات الدراسية: (6 وحدات) نظري: 4 عملي: 4

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- 1 يشرح العمليات والآليات التي تدعم هيكل ووظيفة الموضوعات المحددة. أ- 2 يحدد النظريات والأساليب المطبقة في تفسير وتحليل البيانات المتعلقة بالانضباط. أ- 3 يتعرف على الخواص العامة للعناصر الانتقالية ونشاطها الكيميائي أ- 4 يتعرف على نظريات تكوين المركبات التناسقية وطرق تسميتها وتفاعلاتها المختلفة أ- 5 يتعرف على بعض التطبيقات الهامة للمركبات غير العضوية في مجال الصناعة
-----------------	--

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم	أ- 1 يحدد الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة والمفاهيم والمبادئ والتقنيات. أ- 2 يحدد أنواع التفاعلات الكيميائية الرئيسية وخصائصها وآلياتها بالإضافة إلى علم حركتها بما في ذلك العوامل الحافزة. أ- 3 يتعرف على المصطلحات الكيميائية من حيث الرموز والتسمية و وحدات القياس المستخدمة أ- 4 يتعرف على النظريات والطرق المستخدمة في التحليل الكمي (التحليل الحجمي و التحليل الوزني) أ- 5 يربط بين العلاقة بين ما يتم دراسته من ناحية وبين بيئته المحيطة من ناحية أخرى أ- 6 يفهم العلاقة بين موقع العنصر في الجدول الدوري وخواص العنصر
ب- المهارات الذهنية	ب - 1 يحلل ويقيم البيانات العلمية ذات الصلة النوعية والكمية. ب - 2 يبرهن على صحة الفروض ببناء معلومات متكاملة ومتراصة. ب - 3 يبنى مقرر من المعلومات المرتبطة والمتكاملة من أجل تفسير الظواهر المختلفة تفسيراً علمياً صحيحاً
ج- المهارات المهنية والعملية	ج - 1 يطبق التقنيات والأدوات التي تراعي الأخلاقيات العلمية. ج - 2 يحل المشكلات باستخدام الأساليب العملية المنهجية والمنسقة.
د- المهارات العامة	د - 1 يمارس التعلم الذاتي والمستمر. د - 2 يظهر الاحساس بالجمال والنظام.
4- محتويات المقرر	المحتوى النظري 1- العناصر الانتقالية: الخواص العامة للعناصر الانتقالية-نشاط العناصر-جهود التآين-اللون و الخواص المغناطيسية- الخواص الحفزية-القدرة على تكوين المترابكات-كيمياء مجموعات العناصر الانتقالية. 2- مركبات تناسقية: (i) المركبات التناسقية و الأملاح المزدوجة-نظرية فيرنر-تسمية المركبات التناسقية-العدد الذري الفعال-أعداد التناسق و الشكل الهندسي-المترابكات رباعية و سداسية التناسق. 3- كيمياء صناعية: بعض التطبيقات الهامة للمركبات غير العضوية- تطبيقات مخططات الصنف في صناعة الحديد و

الصفحة 2 من 10

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



الصلب-صناعات حماية السطوح-دراسة ملوثات المياه و حماية البيئة- تكنولوجيا السيليكا-صناعة الأملاح غير العضوية و الاسمده. المحتوى العملي معايرة المتراكبات وتحضير الأملاح المزدوجة	
1- محاضرات نظرية. 2- حلقات نقاش علمي. 3- تكاليفات وأبحاث.	5- أساليب التعليم والتعلم
مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم ومعرفة سبب التعثر او التأخير في تحصيل المعلومة والعمل على تلافي هذا السبب-2- الساعات المكتبية تلعب دور في اتاحة الفرصة لمزيد من الوقت لمناقشة الطلاب والاجابة على ما لديهم من اسئلة او اعادة شرح بعض الموضوعات كذلك توجيه الطالب لكيفية التحصيل الجيد من خلال الخبرات السابقة 3-ادماج الطالب التعليم التعاوني	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين- وذوى القدرات المحدودة

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	180	مصفوفة نواتج التعلم المستهدفة للمقرر
امتحان عملي	فصلي	30	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	60	
تكاليفات وأبحاث	فصلي	-	
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلي	-	

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكر 1المذكرو التي يصدرها قسم الكيمياء 2-مذكرة العملي
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	K.L, Kapoor, A textbook of physical chemistry, Macmillan India LTD, new Delhi, 2005 John V. Kenkel, Analytical chemistry for technicians, 3rd ed., CRC PressLLC, USA, 2003.
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	أ.د. هيثم فوزى		أ.د. احمد محمد ابوبكر
التوقيع			

كيمياء غير عضوية

311 ك

مسمى المقرر:

كود المقرر:

الفرقة: الاولى

الفصل الدراسي: الاول

مصنوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

كلية: العلوم

برنامج: بکالوریوس الیمیا



محتويات المقرر	1أ	2أ	3أ	4أ	5أ	6أ	1ب	2ب	3ب	1ج	2ج	1د	2د
العناصر الانتقاليه : الخواص العامه للعناصر الانتقاليه- نشاط العناصر- جهود التاين- الالوان و الخواص المغناطسيه- الخواص الحفزيه- القدره علي تكوين المتراكبات-	x	x	x		x		x	x	x			x	

الصفحة 1 من 10

قنا - جامعة جنوب الوادي - المبنى الإداري القديم - الدور الثالث - ت / 0965226590 فاكس / 0965224542

E-mail/ gaac_svu70@yahoo.com TEL. 0965226590, FAX. 0965224542



													كيمياء مجموعات العناصر الانتقالية	
						x							مركبات تناسقيه (i): المركبات التناسقيه و الأملاح المزدوجة- نظرية فيرنر- تسمية المركبات التناسقيه	
	x			x				x					-العدد الذري الفعال- أعداد التناسق و الشكل الهندسي- المتراكبات رباعية و سداسية التناسق.	



												x	كيمياء صناعية : بعض التطبيقات الهامة للمركبات غير العضوية- تطبيقات مخططات الصلب في صناعة الحديد و	
													صناعات حماية السطوح- دراسة ملوثات المياه و حماية البيئة تكنولوجيا السيليكات- صناعة الأحماض غير العضوية و الاسمدة	
												x	معايرة المتراكبات	



													وتحضير الأملاح المزدوجة.	
رئيس مجلس القسم العلمي	مدير البرنامج						الاسم: التوقيع:		الاسم: التوقيع:		الاسم: التوقيع:		الاسم: التوقيع:	الاسم: التوقيع:

كيمياء غير عضوية
311 ك

مسمى المقرر:
كود المقرر:

الفرقة: الثالثة كيمياء
الفصل الدراسي: الأول

كلية: العلوم بقنا
برنامج: الكيمياء

مصنوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي: **المقرر العملي**

													أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المعارف والمفاهيم				المهارات الذهنية			المهارات العامة							
أ1	أ2	أ3	أ4	أ5	أ6	ب1	ب2	ب3	ج1	ج2	د1	د2		
*	*			*	*	*	*	*	*	*	*	*	3-1	مقدمة عن التحليل الحجمي - كيفية تحضير محاليل الإدتا
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	6-4	معايرة الادتا باستخدام محلول من كبريتات الماغنسيوم
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	10-7	الطرق المختلفة لمعايرات الادتا
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	11	تقدير عسر الماء باستخدام الادتا
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	12	مراجعة

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: د. احمد محمد ابوبكر
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: د. هيثم فوزي
التوقيع:

منسق المقرر: د. هيثم فوزي
رئيس مجلس القسم: ا.د احمد محمد ابوبكر

اسم المقرر: كيمياء غير عضوية 311ك
المسؤول عن المقرر: قسم الكيمياء

مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر
نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

الإستراتيجيات												
نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												
المعارف والمفاهيم			المهارات المهنية			المهارات الالذهنية		المهارات العامة				
أ.1	أ.2	أ.3	أ.4	أ.5	أ.6	ب 1	ب 2	ب 3	ج 1	ج 2	د 1	د 2
x	x	x	X		x	X	X	x	x	x	x	x
x		x		x		X		x		x		x
	x	x				X	X		x		x	
					x							
		x	X					x	x			
		x				X		x	x		x	
		x		x		X			x	x		

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: د. احمد محمد ابوبكر
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: د. هيثم فوزي
التوقيع:



منسق المقرر: د. هيثم فوزي
رئيس مجلس القسم: ا.داحمد محمد ابوبكر

اسم المقرر: كيمياء غير عضوية 311ك
المسؤول عن المقرر: قسم الكيمياء

مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												الإستراتيجيات				
المهارات العامة			المهارات الالذهنية		المهارات المهنية			المعارف والمفاهيم					الإمتحان التحريري			
د 2	د 1	ج 2	ج 1	ب 3	ب 2	ب 1	أ 6	أ 5	أ 4	أ 3	أ 2	أ 1		الإختبار العملي		
x	x	x	x	x	X	X	x		X	x	x	x			الإختبار الشفهي	
x		x		x		X		x		x		x				أعمال السنة
	x		x		X	X				x	x					
							x									

رئيس مجلس القسم العلمي

منسق المقرر

الاسم: د. احمد محمد ابوبكر
التوقيع:

الاسم: د. هيثم فوزي
التوقيع:



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : كلية العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 321 ك	اسم المقرر : كيمياء فيزيائية 1	الفرقة : الثالثة
الفصل الدراسي : الأول	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : 7 نظري : 4 عملي : 6

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية:
1-	دور الكيمياء الفيزيائية في تنمية المجتمع.
2-	المفاهيم واختيار الحلول المناسبة لحل المشكلات على أساس علمي
3-	معرفة عميقة وواسعة فيما يتعلق الكيمياء الفيزيائية والتي تغطي العديد من تخصصات الكيمياء
استيعاب	
تجريب	
إظهار خلفية	

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم	1- يفسر نظريات الكيمياء الفيزيائية ذات الصلة وتطبيقاتها 2- يترجم العلاقة بين الموضوعات المدروسة والبيئة 3- يعدد أنواع التفاعلات الكيميائية الرئيسية وخصائصها وآلياتها بالإضافة الى علم حركتها بما في ذلك العوامل الحافزة.
ب- المهارات الذهنية	1- يحلل ويقيم البيانات العلمية النوعية والكمية 2- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية 3- يستنتج الآليات والإجراءات للتعامل مع المشاكل العلمية
ج- المهارات المهنية والعملية	1- يحل المشكلات باستخدام الاساليب العملية الممنهجة والمنسقة 2- ينقد الطرق المختلفة المستخدمة في معالجة موضوعات الكيمياء الفيزيائية 3- يستخدم الأدوات والحزم الإحصائية في التجارب الكيميائية
د- المهارات العامة	1- يعمل باستقلالية ويحل المشاكل على اساس علمية صحيحة 2- يعتمد على نفسه محافظا على التعلم الذاتي على المدى الطويل 3- يتعامل مع المعامل والاجهزة الكيميائية بشكل فعال
4- محتويات المقرر	1- كيمياء السطوح: التوتر السطحي-أفلام سائل علي اسطح سوائل-زوايا الاتصال في نظام (صلب-سائل)-الامتزاز علي أسطح المواد الصلبة و تقسيمه-منحنيات و معادلات لانجمير-معادلة بروناور است و تيلور للامتزاز متعدد الطبقات و تطبيقاتها لتقدير المساحات السطحية. 2- الغروانيات: غروانيات الانتشار و تقسيمها- غروانيات الجزيئات الضخمة- غروانيات التجمع-الخواص العامة للمحاليل الغروانية-الخواص الحركية و الكهربيه للغروانيات-الهلاميات. 3- نظرية الحركة للغازات: نموذج الحركة الجزيئية لغاز-توزيع السرعات في اتجاهات مختلفه-التصادم بين جزيئات الغاز و متوسط المسار الحر-نظرية الحركة للزوجة الغاز-أنماط الطاقات الحرارية لجزيئات الغاز و توزيعها.

الصفحة 2 من 7

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



4- كيناتيكا التفاعلات (ii): معادلات المعدل-رتبة التفاعل-صيغ المعادلات الكيناتيكية لرتب مختلفه-العلاقة بين معدلات التفاعل و درجة الحرارة (أرهينيوس)	
المحتوى العملي Experiments in physical chemistry: (محاضرات مباشرة + منصة الكترونية)	
5- أساليب التعليم والتعلم	
6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة	

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	210	
امتحان عملي	فصلي	70	
امتحان شفوي	فصلي	35	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	20	
تكاليفات وأبحاث	فصلي	10	
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلي	5	

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكرة الكيمياء الفيزيائية التي يوزعها القسم وهي غير الزامية
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	Essentials of Physical Chemistry
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د/ عادل محمد محمد عبد القادر	د/ أحمد محمد ابو بكر	
التوقيع			



كيمياء فيزيائية 1
كود المقرر: 321 ك

مسمى المقرر:
كود المقرر:

الفرقة: الثالثة

الفصل الدراسي: الأول

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
	x			x			x				x	1	نظرية الحركة للغازات :نموذج الحركة الجزيئية لغاز كيمياء السطوح :التوتر السطحي
x			x	x		x				x	x	2	نظرية الحركة للغازات :توزيع السرعات في اتجاهات مختلفه كيمياء السطوح :أفلام سائل علي اسطح سوائل
		x			x			x	x			3	نظرية الحركة للغازات- :التصادم بين جزيئات الغاز كيمياء السطوح- :زوايا الاتصال في نظام) صلب-سائل.
	x		x				x		x			4	نظرية الحركة للغازات :متوسط المسار الحر كيمياء السطوح-:الامتزاز علي أسطح المواد الصلبه و تقسيمه
	x		x		x			x		x	x	5	نظرية الحركة للغازات :نظرية الحركة للزوجة الغاز -- كيمياء السطوح- :منحنيات و معادلات لانجمير.
	x	x		x				x		x	x	6	نظرية الحركة للغازات- :أنماط الطاقات الحرارية لجزيئات الغاز و توزيعها. كيمياء السطوح- :معادلة بروناور است و تيللور للإمتزاز متعدد الطبقات و تطبيقاتها لتقدير المساحات السطحيه.
x	x			x		x	x	x	x			8	الغراونيات :غراونيات الانتشار و تقسيمها - كيناتيكا التفاعلات : (ii) معادلات المعدل
		x			x	x			x			9	الغراونيات :غراونيات الجزيئات الضخمة - كيناتيكا التفاعلات :رتبة التفاعل
x			x				x			x		10	الغراونيات :غراونيات التجمع -- كيناتيكا التفاعلات- : صيغ المعادلات الكيناتيكيه لرتب مختلفه
		x			x			x		x	x	11	الغراونيات - :الخواص العامة للمحاليل الغروانيه - كيناتيكا التفاعلات : تابع صيغ المعادلات الكيناتيكيه لرتب مختلفه
x	x			x	x		x		x	x	x	12	الغراونيات- :الخواص الحركية و الكهربيه للغراونيات. كيناتيكا التفاعلات: العلاقة بين معدلات التفاعل و درجة الحرارةه) أرهينيوس
		x		x			x				x	13	الغراونيات :الهلاميات. كيناتيكا التفاعلات : تابع العلاقة بين معدلات التفاعل و درجة الحرارةه) أرهينيوس



مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من الجزء العملي من المقرر

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
	x			x								1	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 1)
x			x	x								2	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 2)
		x			x							3	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 3)
	x		x									4	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 4)
	x		x		x							5	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 5)
	x	x		x								6	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 6)
				x								8	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 7)
		x			x							9	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 8)
x			x									10	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 9)
		x			x							11	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 10)
x	x			x	x							12	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 11)
		x		x								13	تجارب في الكيمياء الفيزيائية (تجربة 12)

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: د/ أحمد محمد ابو بكر
التوقيع:

الاسم:
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: د/ عادل محمد محمد عبد القادر
التوقيع:



مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر: كيمياء فيزيائية 1 (321 ك)

منسق المقرر: د/ عادل محمد محمد عبد القادر

القسم المسئول عن المقرر: الكيمياء

رئيس مجلس القسم:

أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												الإستراتيجيات
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1	
		X		X			X	X		X		المحاضرة
ePDF	X				X	iLovePDF			X			التعليم الإلكتروني
	X		X			X					X	التعلم بالبحث
		X	X				X				X	حلقات النقاش
X				X			X		X			التعليم الهجين
X				X		X				X		التعليم الإلكتروني

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع:

منسق المقرر

الاسم : د/ عادل محمد محمد عبد القادر

التوقيع :



مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر: كيمياء فيزيائية 1 (321 ك)

منسق المقرر: د/ عادل محمد محمد عبد القادر

القسم المسئول عن المقرر: الكيمياء

رئيس مجلس القسم:

أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر											إستراتيجيات التقويم	
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
3د	2د	1د	3ج	2ج	1ج	3ب	2ب	1ب	3أ	2أ		1أ
		X			X			X				X
ePDF	X			X		iLovePDF				X		
		X	X				X		X			
X				X		X				X		

رئيس مجلس القسم العلمي:

الاسم: أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع:

منسق المقرر:

الاسم : د/ عادل محمد محمد عبد القادر

التوقيع :



توصيف مقرر دراسي

جامعة : جنوب الوادي

كلية : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 341ك	اسم المقرر : كيمياء عضوية	الفرقة : الثالثة
الفصل الدراسي:الاول	التخصص : كيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 4 عملي: 6

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- استخدام النظريات والحقائق العلمية في تفسير العمليات الحيوية والضوئية. ب- توظيف تكنولوجيا المعلومات في مجال الكيمياء الحيوية والضوئية وكذلك التفاعلات المسماة ج- تبني التعلم الذاتي والمستمر والمشاركة بفاعلية في الأنشطة البحثية.
-----------------	--

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بإنتهاء دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي أن: 1- يحدد الحقائق والمفاهيم العلمية الأساسية للعمليات الحيوية والضوئية. 3- يُفسر النظريات ذات الصلة بعلم الكيمياء الحيوية والضوئية والتفاعلات المسماة وتطبيقاتها. 4- يتعرف علي التكنولوجيا والبرامج الحاسوبية الكيميائية الحديثة لتفسير النتائج.
ب- المهارات الذهنية	بإنتهاء دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي أن: 1- يقترح ويستخلص آليات للعمليات الكيميائية والفيزيائية في ضوء المقرر. 2- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية في مجال الكيمياء العضوية. 3- يُحلل البيانات الكيميائية لتحديد وتأكيد الهياكل والصيغ الكيميائية .
ج- المهارات المهنية والعملية	بإنتهاء دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي أن: 1- ينتقد الطرق المختلفة المستخدمة للتعامل مع المشكلات المرتبطة بالكيمياء الحيوية والضوئية والتفاعلات المسماة 2- يراقب التغيرات أو الخصائص الكيميائية عن طريق الملاحظة والقياس شاملة التسجيل المنتظم واعداد التقارير الفنية 3- يتبع إجراءات معملية قياسية مناسبة التي تسجل عليها العمل التحليلي والتخليقي للمركبات العضوية.
د- المهارات العامة	بإنتهاء دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي أن: 1- يستخدم أجهزة الحاسب الآلي وتكنولوجيا الاتصال والمعلومات بكفاءة في مجال الكيمياء الحيوية والضوئية وتعلم كيفية رسم المركبات العضوية. 2- يُفكر باستقلالية ويحدد المهام ويقترح حل المشكلات البيئية والصناعية على أسس علمية 3- ينظم الوقت ويتعاون ويتواصل بايجابية مع الآخرين
4- محتويات المقرر	1-مقدمه عن الكيمياء الحيوية والضوئية والتفاعلات المسماة 2-الكربوهيدرات وتصنيفها - تفاعل بوفلت وبلانك - تفاعل كنوفيناغل - الفرق بين التفاعلات الضوئية والحرارية 3- الكربوهيدرات الأحادية - - تفاعل مايكل تفاعل كانيزارو - الفرق بين التفاعلات الضوئية والحرارية - قوانين الكيمياء الضوئية 4-تفاعلات الكربوهيدرات الأحادية - تخليق جابريل - تفاعل شيشيبان - مقدمة عن مخطط جابلونسكي 5-الكربوهيدرات الثنائية وخصائصها - تفاعل جرينارد - تخليق الاندول بطريقة فشر - العمليات المصحوبة بإشعاع - العمليات الغير مصحوبة بإشعاع 6-الأحماض الأمينية وتصنيفها - تفاعل ديلز والدر - دراسة مستويات الطاقة المختلفة 7-إمتحان الميترم 8-الأحماض الأمينية من النوع ألفا - البيبتيدات - وتفاعل فردل و كرافتس - تطبيقات لتفاعلات ضوئية علي مركبات مجموعة الكربونيل.

الصفحة 2 من 6

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



- 9-تابع الببتيدات – البروتينات وكيفية تكوينها - دراسة مستويات الطاقة المختلفة – تفاعل نوريش من النوع الأول مع دراسة ميكانيكية التفاعلات
- 10-الليبيدات وتصنيفها وأهميتها - تخليق البيرودين لهانتزش - تفاعل نوريش من النوع الأول مع دراسة ميكانيكية التفاعلات (كسر الرابطة ألفا)
- 11- تحضير الصابون وميكانيكة عمله - تخليق هاورث - تفاعل نوريش من النوع الثاني مع دراسة ميكانيكية التفاعلات
- 12- الانزيمات - اعادة ترتيب هوفمان - تفاعل نوريش من النوع الثاني (كسر الرابطة بيتا)
- 13- الفيتامينات - تفاعل مانس – تفاعل ريمر تيمان - التفاعلات الضوئية للإضافة الحلقية
- 14- مراجعة عامة
- الجزء العملي
- 1- مقدمة عن السلامة الشخصية في المعامل
- 2- إختبار لاسان - التعرف على عناصر النيتروجين والكبريت والهالوجينات
- 3- اختبارات تأثير الحرارة - تأثير هيدروكسيد الصوديوم 20 % - تأثير حمض الكبريتيك المركز
- 4- اختبارات النيترة - الحامضية - كلوريد الحديد
- 5- الخواص الإختزالية - الذوبانية واعادة الترسيب
- 6- اختبارات الكشف عن المجموعة الاولى
- 7- إمتحان المبدئيرم
- اختبارات الكشف عن المجموعة الثانية والثالثة
- 8- اختبارات الكشف عن المجموعة الرابعة
- 9- اختبارات الكشف عن المجموعة الخامسة والسادسة
- 10- الكشف عن المواد العضوية - السكريات
- 11- الكشف عن الاحماض و الاملاح الامونيومية الكربوكسيلية
- 12- الكشف عن الفينولات والالدهيدات والكيثونات
- 13- الكشف عن الاستر والهيدروكربونات
- 14- الإسكيم العام مع مراجعه

iLovePDF

PDF

5- أساليب التعليم والتعلم	1- التعلم بالبحث 2- البيان العملي والتمارين 3- حلقات نقاش علمي
6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين وذوي القدرات المحدودة	-مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم ومعرفة سبب التعثر أو التأخر في تحصيل المعلومة والعمل علي تلافي هذا السبب. -الساعات المكتبية تلعب دور في إتاحة الفرصة لمناقشة الطلاب والإجابة علي أسئلتهم أو إعادة شرح بعض الموضوعات. -ادماج الطالب في التعليم التعاوني.
7- تقويم الطلاب :	

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	210	أ1-أ2-أ3ب1ب2ب3
امتحان عملي	فصلي	105	أ1ب2ج1ج2ج3د1
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	25	أ1-أ2-أ3ب1ب2ب3
تكليفات وأبحاث	فصلي	5	أ1-د1د2د3
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلي	5	أ1-أ2-أ3ب1ب2ب3د1د2



8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	توجد بعض المذكرات تحتوي علي العناوين السابقة
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	1- Kalsi, P .S. Organic Reaction and their Mechanisms, New Age International Limited Publishers 2006. 2- Carey, F. A.; Advanced Organic Chemistry, Springer, New York, 2007. 3- Bansal, R. K.; Organic Chemistry, New Age, 2007. 4- Bruice, P. Y.; Organic Chemistry, Pearson Prentice Hall 2007.
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	

رئيس مجلس القسم العلمي

منسق المقرر

الصفة

أ.م.د/ أحمد أبو بكر

د. محمد يوسف محبوب

الاسم

التوقيع



مسمى المقرر: كيمياء عضوية
كود المقرر: 341 ك

الفرقة: الثالثة
الفصل الدراسي: الأول

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
3د	2د	1د	3ج	2ج	1ج	3ب	2ب	1ب	3أ	2أ	1أ		
	X				X		X	X		X	X	1	مقدمه عن الكيمياء الحيويه والضوئية والتفاعلات المسماه
X		X	X	X		X	X		X		X	2	الكربوهيدرات وتصنيفها - تفاعل بوفلت وبلانك - تفاعل كنوفيناغل - الفرق بين التفاعلات الضوئية والحرارية
	X		X		X		X	X		X	X	3	الكربوهيدرات الأحادية - تفاعل مايكل - تفاعل كانيزارو - الفرق بين التفاعلات الضوئية والحرارية – قوانين الكيمياء الضوئية
X		X		X	X	X		X	X	X		4	تفاعلات الكربوهيدرات الأحادية - تخليق جابريل - تفاعل شيشيباين – مقدمة عن مخطط جابلونسكي
X		X			X			X		X		5	الكربوهيدرات الثنائية وخصائصها - تفاعل جرينارد - تخليق الاندول بطريقة فشر - العمليات المصحوبة بإشعاع - العمليات الغير مصحوبة بإشعاع
X	X		X	X		X	X		X	X		6	الأحماض الأمينية وتصنيفها - تفاعل ديلز والدر - دراسة مستويات الطاقة المختلفة
												7	إمتحان الميد ترم
	X	X	X		X	X		X		X	X	8	الأحماض الأمينية من النوع ألفا – الببتيديات - وتفاعل فردل و كرافتس - تطبيقات لتفاعلات ضوئية علي مركبات مجموعة الكربونيل.
X		X		X	X		X	X	X		X	9	تابع الببتيديات – البروتينات وكيفية تكوينها - دراسة مستويات الطاقة المختلفة – تفاعل نوريش من النوع الأول مع دراسة ميكانيكية التفاعلات
	X	X	X	X		X	X		X	X		10	الببتيديات وتصنيفها وأهميتها - تخليق البيردين لهانتزش - تفاعل نوريش من النوع الأول مع دراسة ميكانيكية التفاعلات (كسر الرابطة ألفا)
X	X			X	X	X		X		X	X	11	تحضير الصابون وميكانيكة عمله - تخليق هاورث - تفاعل نوريش من النوع الثاني مع دراسة ميكانيكية التفاعلات
	X	X	X	X		X	X		X	X		12	الانزيمات - اعادة ترتيب هوفمان - تفاعل نوريش من النوع الثاني (كسر الرابطة بيتا)
X		X		X	X		X		X		X	13	الفيتامينات - تفاعل مانش – تفاعل ريمر تيمان - التفاعلات الضوئية للإضافة الحلقية
X	X	X			X	X	X	X	X	X	X	14	مراجعة عامة

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: أ.م.د. أحمد أبو بكر
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: د. محمد يوسف محجوب
التوقيع:



مسمى المقرر: كيمياء عضوية
كود المقرر: 341 ك

الفرقة: الثالثة
الفصل الدراسي: الأول

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر العملي

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
	X		X	X	X		X	X		X	X	1	مقدمة عن السلامة الشخصية في المعامل
X		X	X	X	X	X	X		X		X	2	إختبار لاسان - التعرف على عناصر النيتروجين والكبريت والهالوجينات
	X		X	X	X		X	X		X	X	3	اختبارات تأثير الحرارة - تأثير هيدروكسيد الصوديوم 20 %- تأثير حمض الكبريتيك المركز
		X	X	X	X	X		X	X	X		4	اختبارات النيترة - الحامضية - كلوريد الحديدك - الخواص الإختزالية - الذوبانية واعادة الترسيب
X	X		X	X	X	X	X		X	X		5	اختبارات الكشف عن المجموعة الاولى
	X		X	X	X		X		X			6	اختبارات الكشف عن المجموعة الثانية والثالثة
LovePDF												7	iLovePDFإمتحان الميديترم
	X	X	X	X	X	X		X		X	X	8	اختبارات الكشف عن المجموعة الرابعة
X		X	X	X	X		X	X	X		X	9	اختبارات الكشف عن المجموعة الخامسة والسادسة
	X	X	X	X		X	X		X	X		10	الكشف عن المواد العضوية - السكريات
X	X		X	X	X	X		X		X	X	11	الكشف عن الاحماض و الاملاح الامونيومية الكربوكسيلية
	X	X	X	X		X	X		X	X		12	الكشف عن الفينولات والالدهيدات والكيونونات
X		X	X	X	X		X		X		X	13	الكشف عن الاستر والهيدروكربونات
X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	14	الإسكيم العام مع مراجعه

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: أ.م.د. أحمد أبو بكر
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: د. محمد يوسف محبوب
التوقيع:



مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر 2021-2022

اسم المقرر : كيمياء عضوية 341

منسق المقرر : د. محمد يوسف محجوب

القسم المسئول عن المقرر : الكيمياء

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر											الإستراتيجيات	
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
3د	2د	1د	3ج	2ج	1ج	3ب	2ب	1ب	أ3	أ2		أ1
X	X	X				X	X	X	X	X		X
			X	X	X		X		X			
X	X					X	X			X	X	
X		X			X	X		X	X		X	

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :

منسق المقرر

الاسم : د. محمد يوسف محجوب

التوقيع :



مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر – 2021-2022

منسق المقرر : د. محمد يوسف محبوب

اسم المقرر : كيمياء عضوية 341ك

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												إستراتيجيات التقويم
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1	
X						X		X	X	X	X	
		X	X	X	X		X				X	
	X	X			X		X	X	X	X		
						X	X	X	X	X	X	

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :

منسق المقرر

الاسم : د. محمد يوسف محبوب

التوقيع :



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد: العلوم

قسم: الفيزياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي: 341	اسم المقرر: الكترونييات فيزيائية	الفرقة: 3
الفصل الدراسي: الاول	التخصص: الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية: نظري: 2 عملي: 3

2- أهداف المقرر

من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية:

- أ- دراسة وفهم السلوك الفيزيائي للغازات واليات التفريغ الكهربى.
- ب- امتلاك المعرفة والخبرة فى التعامل مع الاجهزة العلمية الحديثة ذات الصلة بالانبعاث الإلكتروني.
- ج- التعرف على التطبيقات الحديثة المرتبطة بخصائص البلازما والتفريغ الكهربى للغازات.

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم 1- يعرف الخواص العامة للغازات وفروض نظريه الحركة للغازات. 2- يفهم توزيع ماكسويل وبولتزمان لسرع جزيئات الغاز. 3- يعرف الانبعاث الإلكتروني الثانوي والانبعاث الإلكتروني الكهروضوئي. 4- يعرف العدسات الإلكترونية والمغناطيسية. 5- يفهم المنحنى المميز للتفريغ الكهربى. 6- يفهم حركة الأيونات السالبة والموجبة في البلازما. 7- يفهم نظريه الانتشار الإلكتروني فى انبويه التفريغ الكهربى	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u>
ب- المهارات الذهنية 1- يقترح ويستخلص آليات للعمليات الكيميائية والفيزيائية. 2- يميز بين السرعة الأكثر شيوعا لجزيئات الغاز والسرعة المتوسطة لجزيئات الغاز. 3- يفرق بين الانبعاث الثانوى والانبعاث الابتدائي وان يستنتج العلاقة بينهما. 4- يميز بين العدسة الكهربية والعدسة المغناطيسية وبين راسم الذبذبات الكاثودى و الميكروسكوب الإلكتروني 5- يستنتج العوامل التي تؤدى حدوث الانهيار الكهربى فى أنابيب التفريغ. 6- يستنتج حركة الأيونات السالبة والموجبة في البلازما.	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u>
ج- المهارات المهنية والعملية 1- يستخدم التقنيات والأجهزة المناسبة فى تخطيط وتصميم ومعالجة البيانات وكتابة التقارير. 2- يجهز تجربه في المعمل لدراسة وفهم الانبعاث الإلكتروني. 3- يستخدم الصمام الغازي لدراسة التفريغ الكهربى. 4- يجهز تجربه في المعمل لدراسة حركة الإلكترونات.	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u>
د- المهارات العامة 1- يعمل ضمن فريق بفعالية وإيجابية 2- يجيد إدارة الوقت والتعامل مع الآخرين بشكل إيجابي. 3- يكتسب التعلم الذاتي والمستمر.	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u>
4- محتويات المقرر 1- مقدمه عامة عن الالكترونييات الفيزيائية 2- نظريه الحركة للغازات. 3- توزيع ماكسويل بولتزمان للسرعات. 4- الانبعاث الإلكتروني وأنواعه. 5- التطبيقات المختلفة للانبعاث الإلكتروني. 6- أنابيب التفريغ الكهربى. 7- التوهج فى أنابيب التفريغ الكهربى. 8- تطبيقات على التوهج الكهربى	<u>بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:-</u>



9- البلازما وخواصها 10- نظريه الانتشار الإلكتروني 11- دراسة خواص الكورونا 12- دراسة خواص القوس الكهربى. التجارب العملية 1. استخدام الصمام الثنائي كفولتمتر. 2. استخدام الوصلة الثنائية كفولتمتر. 3. دراسة التأثير الكهروضوئي باستخدام الفوتودايود. 4. دراسة التأثير الكهروضوئي باستخدام الفوتودايود. 5. دراسة منحنى التفريغ الكهربى. 6. دراسة منحنى التفريغ الكهربى. 7. دراسة منحنى التفريغ الكهربى. 8. استخدام الصمام الغازي كمثبت للجهد. 9. استخدام وصلة زينار كمثبت للجهد. 10. دراسة حيود الالكترونات. 11. دراسة حيود الالكترونات. 12. دراسة حيود الالكترونات.	
1- محاضرات نظرية. 2- سكاشن عملية 3- حلقات نقاش علمي. 4- تكاليفات وأبحاث.	5- أساليب التعليم والتعلم
لا يوجد	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلى	105	المهارات المعرفيه والذهنيه
اختبار عملي	فصلى	35	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنيه
اختبار شفوي	فصلى	18	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنيه
اعمال السنة	اثناء الفصل	17	المهارات المعرفيه والذهنيه والفرديه والبحث والاطلاع

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع:

أ- مذكرات	مذكرة الالكترونييات الفيزيائية، إعداد أ.د. ميلاد قسطينس
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	Electrodynamics, Yu. V. Novozhilov, Yu. A. Yappa, Mir Publishers, 1986.
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	أ.د. ميلاد قسطينس جرجس		أ.د/ شعبان رمضان محمد حرب
التوقيع			

																			
مصفوفة توافق المحتوي مع النواتج المستهدفة من البرنامج																			
الفيزياء الكيمياء										اسم المقرر العام الجامعي									
القسم التابع له: التخصص										الالكترونيات فيزيائية (341ف) 2021/2022									
نواتج التعلم المستهدفة															وحدات المقرر				
المهارات العامة			المهارات المهنية				المهارات الذهنية					المعرفة والفهم							
3د	2د	1د	4ج	3ج	2ج	1ج	6ب	5ب	4ب	3ب	2ب	1ب	7أ	6أ	5أ	4أ	3أ	2أ	1أ
						*						*							*
		*				*					*								*
*						*					*						*		
	*				*					*						*			
*					*				*						*				
		*		*				*						*					
				*				*						*					
	*			*				*						*					
Medterm exam																			
*			*				*							*					
		*	*				*						*						
			*										*						
	*		*										*						
Revision and preparation for final exam																			
رئيس القسم العلمي أ.د/ شعبان رمضان										استاذ المقرر أ.د/ميلاد قسطينس جرجس									

																																																											
مصفوفة توافق المحتوي مع النواتج المستهدفة من البرنامج																																																											
اسم المقرر		الالكترونيات فيزيائية (341ف)																																																									
العام الجامعي		2021/2022																																																									
القسم التابع له:		الفيزياء																																																									
التخصص		الكيمياء																																																									
نواتج التعلم المستهدفة																																																											
وحدات المقرر																																																											
<table border="1"> <tr> <th colspan="3">المهارات العامة</th> <th colspan="4">المهارات المهنية</th> <th colspan="5">المهارات الذهنية</th> <th colspan="8">المعرفة والفهم</th> </tr> <tr> <th>3د</th> <th>2د</th> <th>1د</th> <th>4ج</th> <th>3ج</th> <th>2ج</th> <th>1ج</th> <th>6ب</th> <th>5ب</th> <th>4ب</th> <th>3ب</th> <th>2ب</th> <th>1ب</th> <th>7أ</th> <th>6أ</th> <th>5أ</th> <th>4أ</th> <th>3أ</th> <th>2أ</th> <th>1أ</th> </tr> </table>																				المهارات العامة			المهارات المهنية				المهارات الذهنية					المعرفة والفهم								3د	2د	1د	4ج	3ج	2ج	1ج	6ب	5ب	4ب	3ب	2ب	1ب	7أ	6أ	5أ	4أ	3أ	2أ	1أ
المهارات العامة			المهارات المهنية				المهارات الذهنية					المعرفة والفهم																																															
3د	2د	1د	4ج	3ج	2ج	1ج	6ب	5ب	4ب	3ب	2ب	1ب	7أ	6أ	5أ	4أ	3أ	2أ	1أ																																								
مقدمه عامة عن الالكترونات فيزيائية																																																											
استخدام الصمام الثنائي كفولتميتر.																																																											
استخدام الوصلة الثنائية كفولتميتر.																																																											
دراسة التأثير الكهروضوئي باستخدام الفوتودايود.																																																											
دراسة التأثير الكهروضوئي باستخدام الفوتودايود.																																																											
دراسة منحنى التفريغ الكهربى																																																											
دراسة منحنى التفريغ الكهربى																																																											
استخدام الصمام الغازي كمثبت للجهد																																																											
Medterm exam																																																											
استخدام الصمام الغازي كمثبت للجهد																																																											
استخدام وصلة زينار كمثبت للجهد.																																																											
دراسة حيود الالكترونات.																																																											
دراسة حيود الالكترونات.																																																											
Revision and preparation for final exam																																																											
استاذ المقرر																																																											
أ.د/ميلاد قسطينس جرجس																																																											
رئيس القسم العلمي																																																											
أ.د/ شعبان رمضان																																																											



مصفوفة توافق أساليب التعليم والتعلم مع النواتج المستهدفة من البرنامج

اسم المقرر العام الجامعي										الكيمياء										الفيزياء										القسم التابع له: التخصص										الالكترونيات فيزيائية (341ف)										2021/2022									
اساليب التعليم																				نواتج التعلم المستهدفة																																							
																				المعارف والفهم					المهارات الذهنية					المهارات المهنية					المهارات العامة																								
																				أ1	أ2	أ3	أ4	أ5	أ6	أ7	ب1	ب2	ب3	ب4	ب5	ب6	ج1	ج2	ج3	ج4	د1	د2	د3																				
محاضرات																				*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*																				
سكاشن عملية																						*	*	*	*							*	*	*	*	*	*	*																					
نقاش علمي																				*					*			*	*	*			*		*		*																						
تكليفات وابحاث																					*		*					*			*	*	*					*																					

استاذ المقرر
أ.د/ميلاد قسطينس جرجس

رئيس القسم العلمي
أ.د/ شعبان رمضان



مصفوفة توافق أساليب التقويم مع النواتج المستهدفة من البرنامج

اسم المقرر		الالكترونيات فيزيائية (341ف)																		القسم التابع له:		الفيزياء	
العام الجامعي		2021/2022																		التخصص		الكيمياء	
اساليب hgjr,dl		نواتج التعلم المستهدفة																					
		المعارف والفهم						المهارات الذهنية						المهارات المهنية			المهارات العامة						
		أ1	أ2	أ3	أ4	أ5	أ6	أ7	ب1	ب2	ب3	ب4	ب5	ب6	ج1	ج2	ج3	ج4	د1	د2	د3		
الامتحانات التحريرية		*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*		
الامتحانات العملية				*		*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*		
الامتحانات الشفوية		*												*					*				
أعمال السنة		*		*		*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*		
استاذ المقرر		رئيس القسم العلمي																					
أ.د/ميلاد قسطينس جرجس		أ.د/ شعبان رمضان																					



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : كلية العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 322 ك	اسم المقرر : كيمياء فيزيائية 2	الفرقة : الثالثة
الفصل الدراسي : الثاني	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : 7 نظري : 4 عملي : 6

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاج المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: 1- استيعاب دور الكيمياء الفيزيائية وفروعها التي تشمل كيمياء الكم والكيمياء الكهربائية في تنمية المجتمع. 2- تجريب المفاهيم واختيار الحلول المناسبة لحل المشكلات على أساس علمي 3- إظهار خلفية معرفية عميقة وواسعة فيما يتعلق الكيمياء الفيزيائية والتي تغطي العديد من تخصصات الكيمياء
-----------------	--

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	1- يفسر نظريات الكيمياء الفيزيائية ذات الصلة وتطبيقاتها 2- يشرح العمليات والآليات التي تدعم هيكل ووظيفة الموضوعات المحددة في الكيمياء الفيزيائية 3- إظهار خلفية معرفية عميقة وواسعة في الفروع المختلفة لعلم الكيمياء
ب- المهارات الذهنية	1- يحلل ويقيم البيانات العلمية النوعية والكمية 2- يبني رأيه معتمداً على النظريات والمفاهيم العلمية 3- يقترح ويستخلص آليات للعمليات الكيميائية والفيزيائية
ج- المهارات المهنية والعملية	1- يتبع إجراءات معملية قياسية مناسبة التي تسجل عليها العمل التحليلي والتخليقي 2- ينفذ الطرق المختلفة المستخدمة في معالجة موضوعات الكيمياء الفيزيائية 3- يستخدم الأدوات والحزم الإحصائية في التجارب الكيميائية
د- المهارات العامة	1- يعمل باستقلالية ويحل المشاكل على أساس علمية صحيحة 2- يعتمد على نفسه محافظاً على التعلم الذاتي على المدى الطويل 3- يتعامل مع المعامل والأجهزة الكيميائية بشكل فعال
4- محتويات المقرر	1. كيمياء الكم :مقدمه في الميكانيكا الموجية-إشعاع الجسم الأسود-ظاهرة التأثير الكهروضوئي-نظرية بوهر لذرة الهيدروجين-المؤثرات-معادلة شرودنجر-مفكوك معادلة شرودنجر لجسيم حر و جسيم في صندوق-ميكانيكا الكم و التركيب الذري) الفروض و المعاملات-(معادلة شرودنجر لذرة الهيدروجين-المعامل القطري و التوزيع الزاوي للمدارات-نظرية المسارات الجزيئية و مدارات التكافؤ و دراسته مقارنة لهما. 2. أطيف جزيئية :أنواع و أنماط الطاقات الحرارية لجزيئات غاز-معالجه تجريبية و نظرية لكل من أطيف الإهتزاز و الدوران و أطيف رامان-الأطيف الألكتروني-التحليل الطيفي بطريقتي الرنين النووي المغناطيسي و الرنين الألكتروني المغزلي.

الصفحة 2 من 7

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



3. كيمياء كهربيه: (i) أنواع الخلايا الكهروكيميائية-طرق قياس القوى الدافعه الكهربيه-جهود الاقطاب القياسيه و طرق قياسها-أنواع الاقطاب-العلاقه بين جهود الاقطاب و الفاعاليات-جهود الأكسده-الاختزال-العلاقات الديناميكيه الحراريه بدلالة قياسات القوي الدافعه الحراريه المحتوى العملي تجارب في الكيمياء الكهربيه	
1- المحاضرة 2- التعليم بالبحث 3- التعليم الالكتروني	5- أساليب التعليم والتعلم
(1) مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم ومعرفة سبب التعثر أو التأخير في تحصيل المعلومة والعمل على تلافى هذا السبب. (2) الساعات المكتبية تلعب دور في إتاحة الفرصة لمزيد من الوقت لمناقشة الطلاب والإجابة على ما لديهم من أسئلة أو إعادة شرح بعض الموضوعات. كذلك توجيه الطالب لكيفية التحصيل الجيد من خلال الخبرات السابقة. (3) إدماج الطالب في التعليم التعاوني.	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين- وذوى القدرات المحدودة

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلى	210	
امتحان عملي	فصلى	70	
امتحان شفوى	فصلى	35	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	20	
تكاليفات وأبحاث	فصلى	10	
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلى	5	

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

مذكرة الكيمياء الفيزيائية التى يوزعها القسم وهى غير الرامية	أ- مذكرات
	ب- كتب ملزمة
Essentials of Physical Chemistry, Arun Bahl, B. S. Bahl and G. D. Tuli, India	ج- كتب مقترحة
	د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ

رئيس مجلس القسم العلمي	مدير البرنامج	منسق المقرر	الصفة
د/ أحمد محمد ابو بكر		د/ عادل محمد محمد عبد القادر	الاسم
			التوقيع



كيمياء فيزيائية 2

مسمى المقرر:

322 ك

كود المقرر:

الفرقة: الثالثة

الفصل الدراسي: الأول

مصنوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

كلية: العلوم

برنامج: الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
3د	2د	1د	3ج	2ج	1ج	3ب	2ب	1ب	3أ	2أ	1أ		
	x			x			x		x	x		1	- الخلايا الكهربية - أسس كيمياء الكم, ومقدمة في نظرية الكم القديمة - مناطق الأطياف المختلفة ومنشأ ومواصفات كل منها والنرددات والأطوال الموجية لكل منها
x			x	x		x		x	x		x	2	- تفاعلات الخلية - نظرية بلانك عن إشعاع الجسم الأسود - الحركات التي يتعرض لها الجزيئ ودرجات التحرر
		x			x			x	x			3	- القوة الدافعة الكهربية - ظاهرة التأثير الكهروضوئي واستخداماتها في الحياة اليومية - الحركة الإنتقالية وإمكانية الحصول على أطياف منها
	x		x				x		x			4	- التغيرات فى الطاقة الحرة لتفاعلات الخلية - نظرية أينشتين لتفسير ظاهرة التأثير الكهروضوئي - الحركة الدورانية وإمكانية الحصول على أطياف منها
	x		x		x			x		x	x	5	- علاقة الطاقة الحرة بالجهد فى الأقطاب والخلايا - نظرية بوهلر لذرة الهيدروجين - الحركة الإهتزازية وإمكانية الحصول على أطياف منها
	x	x		x				x		x	x	6	- انواع الاقطاب و انواع الخلايا - معادلات شرودنجر المختلفة لوصف الحركة الموجية وطاقة الجسيم - خواص ومواصفات أطياف الإهتزاز (Vibrational Spectra)

الصفحة 1 من 7

قنا - جامعة جنوب الوادي - المبنى الإداري القديم - الدور الثالث - ت / 0965226590 فاكس / 0965224542

E-mail/ gaac_svu70@yahoo.com PDF 0965226590, FAX. 0965224542



نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
3د	2د	1د	3ج	2ج	1ج	3ب	2ب	1ب	3أ	2أ	1أ		
x	x			x		x	x	x	x			7	- العلاقة بين جهد القطب والتركيز (معادلة نرنست) - معادلة شرودنجر لوصف جسيم في صندوق ثلاثي الأبعاد - أطياف الدوران مع الإهتزاز
		x			x	x			x			8	- جهود الخلايا وثابت الاتزان - موجات ديبروليه ومعادلات شرودنجر - أطياف رامان (Raman Spectra)
x			x				x			x		9	جهود الاكسدة - نظرية المسارات الجزيئية ومدارات التكافؤ - الأطياف الألكترونيه
		x			x			x		x	x	10	- جهود الاختزال - طاقة الإهتزاز للجزيئات وحسابها بالميكانيكا الكلاسيكية وبالكوانتم - التحليل الطيفي بطريقة الرنين النووي المغناطيسي
x	x			x	x		x		x	x	x	11	- انواع الاقطاب و انواع الخلايا - معادلات شرودنجر المختلفة لوصف الحركة الموجية وطاقة الجسيم - خواص ومواصفات أطياف الإهتزاز (Vibrational Spectra)
		x		x			x				x	12	- علاقة دوال الديناميكا الحرارية بقياسات القوة الدافعة الكهربائية - مسائل وتمارين لتطبيق القوانين المستنبطة في كيمياء الكم - التحليل الطيفي بطريقة الرنين الألكتروني المغزلي

رئيس مجلس القسم العلمي

مدير البرنامج

منسق المقرر

الاسم: د/ أحمد محمد ابو بكر
التوقيع:الاسم:
التوقيع:الاسم: د/ عادل محمد محمد عبد القادر
التوقيع:

مسمى المقرر: كيمياء فيزيائية 2

الفرقة: الثالثة

كلية: العلوم

الصفحة 2 من 7

قنا - جامعة جنوب الوادي - المبنى الإداري القديم - الدور الثالث - ت / 0965226590 فاكس / 0965224542

E-mail/ gaac_svu70@yahoo.com PDF 0965226590, FAX. 0965224542



322 ك

كود المقرر:

الفصل الدراسي: الثاني

برنامج: الكيمياء

مصفوفة توافق استراتيجيات التدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر											الإستراتيجيات	
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2		أ1
X		X		X		X	X	X	X		X	المحاضرة
X	X	X	X	X	X		X	X	X			البيان العملي والتمارين
X	X				X	X	X	X	X	X	X	التعلم بالبحث
		X	X			X	X	X	X	X	X	حلقات النقاش
				X		X			X	X		الوسائط الإلكترونية

الصفة	منسق المقرر	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د/ عادل محمد محمد عبد القادر	د/ أحمد محمد ابو بكر
التوقيع		



كيمياء فيزيائية 2
322 ك

مسمى المقرر:
كود المقرر:

الفرقة: الثالثة
الفصل الدراسي: الثاني

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر											إستراتيجيات التقويم	
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2		أ1
		X			X	X	X			X		
	X			X		X		X		X	X	
		X	X			X	X		X	X		
				X		X			X	X		

رئيس مجلس القسم العلمي		منسق المقرر	الصفة
د/ أحمد محمد ابو بكر		د/ عادل محمد محمد عبد القادر	الاسم
			التوقيع



توصيف مقرر دراسي

جامعة : جنوب الوادي

كلية : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 342ك	اسم المقرر : كيمياء عضويه	الفرقة: المستوي الثالث
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : كيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 4 عملي: 6

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- استخدام النظريات والحقائق العلمية التي تتعلق بالمركبات العضويه المختلفه وطرق التعرف عليها واثبات تركيبها الكيميائي ب- تفسير البيانات العملية المتعلقة بالمركبات العضويه غير متجانسة الحلقه والمركبات العضويه المختلفه وطرق تحضيرها ج- التعرف علي المركبات العضويه غير متجانسة الحلقه وتفاعلاتها المختلفه واثبات التركيب الكيميائي لها بطرق التحاليل الطيفيه المختلفه د- الاستفاده من التحاليل الطيفيه المختلفه مثل الاشعه تحت الحمراء وطيف الرنين المغناطيسي وطيف الكتله في اثبات التركيب الكيميائي للمركبات العضويه
-----------------	---

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم	بانتهاؤ دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : 1- يعرف الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة والمفاهيم والمبادئ والتقنيات الخاصه بكيمياء المركبات غير متجانسة الحلقه. 2- يحدد النظريات والأساليب المطبقة في تفسير وتحليل البيانات المتعلقة بالانضباط 3- يصف التركيب والخصائص لمختلف المركبات الكيميائية العضويه بما في ذلك طرق التخليق الرئيسية والعلاقة بين خصائص الجزيئات والذرات المنفردة.
ب- المهارات الذهنية	بانتهاؤ دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : 1- يحلل ويقيم البيانات العلمية ذات الصلة النوعية والكمية 2- يحلل البيانات الكيميائية لتحديد وتأكد البنى الكيميائية بالإضافة الى تحديد الصيغ الكيميائية 3- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية
ج- المهارات المهنية والعملية	بانتهاؤ دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : 1- يستخدم التقنيات المناسبة في تخطيط وتصميم ومعالجة البيانات وكتابة التقارير 2- يحل المشكلات باستخدام الاساليب العملية المنهجية والمنسقة 3- يتبع إجراءات معملية قياسية مناسبة التي تسجل عليها العمل التحليلي والتخليقي
د- المهارات العامة	بانتهاؤ دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : 1- يكون الطالب قادرا على العمل في مجموعة بشكل فاعل, قادرا على تنظيم الوقت والتواصل والتفاعل مع المحيطين به بشكل ايجابي 2- يكون الطالب قادرا على التعامل مع المعامل والاجهزة الكيميائية بشكل فعال

الصفحة 2 من 8

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



1-الحلقات الثلاثية غير المتجانسة- مقدمة عن الاشعة الكهرومغناطيسية -مقدمة عن طيف الرنين المغناطيسي -فصل مخلوط حمض كربوكسيلي+فينول 2- الحلقة اخماسية والتي تحتوى على ذرة غير متجانسة- مقدمة عن الاشعة الكهرومغناطيسية-NMR جهاز -فصل مخلوط حمض الفاتي واروماتي 3-الحلقة السداسية والتي تحتوى على ذرة غير متجانسة- مقدمة عن الاشعة فوق البنفسجية -دراسة العوامل المؤثرة على chemical shift— فصل مخلوط حمض ومتعادل 4-الحلقة السباعية والتي تحتوى على ذرة غير متجانسة- انواع الانتقالات فى الجزي Electonegativity, shielding and deshielding - فصل مخلوط قاعده وحمض 5- الحلقة الخماسية والتي تحتوى على أكثر من ذرة غير متجانسة طرق حساب الطول الموجى للمركبات العضوية - Anisotropic effect, (alkenes, carbonyl compounds, alkynes , aromatic compounds and cycloalkanes فصل مخلوط قاعده ومتعادل 6-الحلقة الخماسية والتي تحتوى على أكثر من ذرة غير متجانسة -مسائل علي الاشعة فوق البنفسجية- spin coupling or splitting - فصل مخلوط متعادل ومتعادل 7- IR spectra Rules -الايנדول دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية - characterize the splitting of proton signals. فصل مخلوط متعادل وفينول 8- الایندول دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية -دراسة الانواع المختلفة absorption bands spin-spin coupling (AX system- AX2 system- A2X3 system-AMX system)- Long-range spin-spin coupling -تحضير الاسبرين-تحضير البيرازولون 9- الكينولين دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية- دراسة الانواع المختلفة -مقدمة عن طيف الكتلة -absorption bands - تحضير حمض الباربيتوريك 10- الكينولين دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية-معرفة الارقام الخاصة بالمجموعات الفعالة فى المركبات العضوية- Mass الاجزاء الاساسية فى جهاز - تحضير الاريلاين (fragmentation)دراسة عملية التكسير - The even-electron rule دراسة- تحضير الاريلاين 11- معرفة الارقام الخاصة بالمجموعات الفعالة فى المركبات - العضوية الكينولين دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية له- تحضير الاريلاين دراسة العوامل المؤثرة على عملية التكسير - دراسة لميكانيكية تكسير لبعض انواع المركبات المختلفة 1,2 shifts- 1,3 migration- Maclafferty)دراسة اعادة الترتيب fragmentation associated with functional groups دراسة 12-مراجع	4- محتويات المقرر
1- المحاضره 2- النقاش. 3- التعليم بالبحث 4- التعليم الالكتروني	5- أساليب التعليم والتعلم
1-مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم ومعرفة سبب التعثر او التأخير في تحصيل المعلومة والعمل علي تلافي هذا السبب 2-الساعات المكتبية تلعب دور في اتاحة الفرصه لمزيد من الوقت لمناقشة الطلاب والاجابه علي ما لديهم من اسئله او اعاده شرح بعض الموضوعات وكذلك توجيه الطالب لكيفية التحصيل الجيد من خلال الخبرات السابقه 3- ادماج الطالب في التعليم التعاوني	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين- وذوي القدرات المحدوده

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	210	أ1-أ2-أ3ب1ب2ب3
امتحان عملي	فصلي	70	ج1-ج2ج3
امتحان شفوي	فصلي	35	أ1-أ2-أ3ب1ب2ج1ج2ج3



أ1-2-أ3ب1-ب2-ب3	20	أثناء الفصل	امتحان منتصف الفصل الدراسي
أ1-2-أ3ب1-ج1-د1-د2	10	فصلي	تكاليفات وأبحاث
أ1-2-أ3ب1-ب3-د1-د2	5	فصلي	الحضور والمشاركة في المحاضرات

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	توجد مذكرات غير اجباريه توزع من خلال القسم تحتوى على كل العناوين السابقه
ب- كتب ملزمة	Spectoscopy of organic compounds, Solomons- chapter 13 , Advanced organic
ج- كتب مقترحة	
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	

الصفة	ممنسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د/همت محمد دردير	د/ ابوبكر هريدي	ا.م.د/ احمد ابوبكر
التوقيع			



مسمى المقرر: كيمياء عضويه
كود المقرر: 342 ك

الفرقة: الثالثه
الفصل الدراسي: الثاني

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

نواتج التعلم المستهدفة											أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة		المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
X			X			X				X	الاسبوع الاول	الحلقات الثلاثيه غير المتجانسه- مقدمة عن الاشعة الكهرومغناطيسية -مقدمة عن طيف الرنين المغناطيسى -فصل مخلوط حمض كربوكسيلي+فينول
		X			X			X	X		الاسبوع الثاني	الحلقة اخماسية والتي تحتوى على ذرة غير متجانسه- مقدمة عن الاشعة الكهرومغناطيسية-NMR جهاز -فصل مخلوط حمض الفاتي واروماتي
	X	X		X		X	X	X		X	الاسبوع الثالث	الحلقة السادسة والتي تحتوى على ذرة غير متجانسة- مقدمة عن الاشعة فوق البنفسجية -دراسة العوامل المؤثرة على chemical shift—فصل مخلوط حمض ومتعادل
X	X		X	X		X			X		الاسبوع الرابع	الحلقة السباعية والتي تحتوى على ذرة غير متجانسة- انواع الانتقالات فى الجزى Electronegativity, shielding and deshielding - فصل مخلوط قاعده وحمض
X			X		X		X		X	X	الاسبوع الخامس	الحلقة الخماسية والتي تحتوى على أكثر من ذرة غير متجانسة طرق حساب الطول الموجى للمركبات العضوية Anisotropic effect, (alkenes, carbonyl compounds, alkynes , aromatic compounds and cycloalkanes فصل مخلوط قاعده ومتعادل
	X	X		X		X		X			الاسبوع السادس	IR spectra Rules -الايנדول دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية -characterize the splitting of proton signals. -فصل مخلوط متعادل وفينول
											الاسبوع السابع	مراجعہ
											الثامن	امتحان منتصف الفصل الدراسي
X			X	X		X	X		X	X	التاسع	الايנדول دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية -دراسة الانواع المختلفة absorption bands spin-spin coupling (AX system- AX2 system- A2X3 system-AMX system)-

الصفحة 1 من 8

قنا - جامعة جنوب الوادي - المبنى الإداري القديم - الدور الثالث - ت / 0965226590 فاكس / 0965224542

E-mail/ gaac_svu70@yahoo.com PDF 0965226590, FAX. 0965224542



نواتج التعلم المستهدفة											أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة		المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
												Long-range spin-spin coupling-تحضير الاسبرين-تحضير البيرازولون
	X		X		X		X		X		العاشر	الكينولين دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية- دراسة الانواع المختلفة -مقدمة عن طيف الكتلة - absorption bands - تحضير حمض الباربيتوريك
	X		X		X		X	X		X	الحادي عشر	الكينولين دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية -معرفة الارقام الخاصة بالمجموعات الفعالة في المركبات العضويه- Mass الاجزاء الاساسية في جهاز - (fragmentation)دراسة عملية التكسير - The even-electron rule دراسة- تحضير الاريلدين
X		X		X		X		X	X		الثاني عشر	الكينولين دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية-معرفة الارقام الخاصة بالمجموعات الفعالة في المركبات العضويه- Mass الاجزاء الاساسية في جهاز - (fragmentation)دراسة عملية التكسير - The even-electron rule دراسة- تحضير الاريلدين
X			X		X			X		X	الثالث عشر	معرفة الارقام الخاصة بالمجموعات الفعالة في المركبات العضويهالكينولين دراسة الطرق التحضيرية لهذه المركبات وكذلك بعض التفاعلات الكيميائية له- تحضير الاريلدين دراسة العوامل المؤثرة على عملية التكسير - دراسة لميكانيكية تكسير لبعض انواع المركبات المختلفة (Maclafferty- 1,3 migration- 1,2 shifts)دراسة اعادة الترتيب fragmentation associated with functional groups دراسة
											الاسبوع الرابع عشر	مراجعته عامه

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: ا.د/ احمد ابوبكر
التوقيع:

منسق المقرر
الاسم: د/ همت محمد دردير
التوقيع:



مسمى المقرر: كيمياء عضويه
كود المقرر: 342 ك

الفرقة: الثالثه

الفصل الدراسي: الثاني

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي العملي

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة											أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة		المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
X			X			X			X		الاسبوع الاول	فصل مخلوط حمض كربوكسيلي+فينول
		X					X	X			الاسبوع الثاني	فصل مخلوط حمض الفاتي واروماتي
X		X		X		X	X	X			الاسبوع الثالث	فصل مخلوط حمض ومتعادل
X			X	X		X			X		الاسبوع الرابع	فصل مخلوط قاعده وحمض
X			X				X		X		الاسبوع الخامس	فصل مخلوط قاعده ومتعادل
X		X		X		X		X			الاسبوع السادس	فصل مخلوط متعادل وفينول
X		X		X			X		X		الاسبوع السابع	مراجعته
X			X	X		X			X		التاسع	-تحضير الاسبرين
X			X				X		X		العاشر	تحضير حمض الباربيتوريك
	X		X			X	X	X			الحادي عشر	تحضير الاريلدين
X		X		X		X		X	X		الثاني عشر	تحضير الاريلدين
X			X				X	X			الثالث	تحضير الاريلدين



نواتج التعلم المستهدفة											أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة		المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
											عشر	
X		X	X	X		X	X	X	X		الاسبوع الرابع عشر	مراجعته عامه

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: د. احمد ابوبكر
التوقيع:

منسق المقرر
الاسم: د/ همت محمد دردير
التوقيع:



مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر : كيمياء عضوية-342ك

منسق المقرر:

د. همت محمد دردير

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر											الإستراتيجيات
المهارات العامة		المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1	
X	X				X	X	X	X	X	X	الملاحظة
		X	X	X							البيان العملي والتمارين
X			X		X		X		X	X	التعلم بالبحث
X	X			X		X		X		X	حلقات النقاش
	X	X	X	X			X			X	التعليم الهجين
X	X		X	X	X	X		X	X	X	التعليم الإلكتروني

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم : أ.د. أحمد محمد أبو بكر

التوقيع :

منسق المقرر

الاسم : د. همت محمد دردير

التوقيع :



مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر : كيمياء عضويه 342ك

منسق المقرر :

د. همت محمد دردير

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

إستراتيجيات التقويم										
المعارف والمفاهيم			المهارات الذهنية			المهارات المهنية والعملية			المهارات العامة	
أ1	أ2	أ3	ب1	ب2	ب3	ج1	ج2	ج3	د1	د2
X	X	X	X	X	X	X	X	X	X	X

منسق المقرر :

الاسم : د. همت محمد دردير

التوقيع :

رئيس مجلس القسم العلمي :

الاسم : أ.د. احمد محمد ابوبكر

التوقيع :



توصيف مقرر دراسي

جامعة : جنوب الوادي

كلية : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 344ك	اسم المقرر : كيمياء عضويه	الفرقة: الثالثه
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : كيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 4 عملي:

2- أهداف المقرر

من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية:

أ- وصف التركيب والخصائص لمختلف المركبات العضويه عديدة النواه والمركبات الالفاتيه الحلقيه بما في ذلك طرق التخليق الرئيسيه

ب- التعرف علي النشاط الضوئي للمركبات العضويه و التعرف على جهاز البولارميتر والمركبات عديدة النواه وخام البترول وطرف فصله وتكريره

ج- التعرف علي خام البترول ومواصفاته الجيده والريئيه ومكوناته من المركبات الكيمائيه في صورة الخام والمركبات الثانويه لعملية التكرير واهميه هذه المواد في الصناعات المختلفه

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم	بانتها دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : 1- يصف التركيب والخصائص لمختلف المركبات الكيمائيه بما في ذلك طرق التخليق الرئيسيه والعلاقة بين خصائص الجزئيات والذرات المنفردة 2- -- يتعرف الطالب علي النشاط الضوئي للمركبات العضويه و التعرف على جهاز البولارميتر والمركبات عديدة النواه 3- يتعرف الطالب علي خام البترول ومواصفاته الجيده والريئيه ومكوناته من المركبات الكيمائيه في صورة الخام -
ب- المهارات الذهنية	بانتها دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان : 1- يبين الطالب اهمية الكيمياء الفراغية في تفسير امكانيه حدوث التفاعلات الكيمائيه 2- يميز الطالب بين طرق تخليق المركبات عديدة النواه 3- يستنتج الطالب كيفيه تكوين خام البترول
ج- المهارات المهنية والعملية	بانتها دراسة المقرر يكون الطالب قادرا علي ان 1- يستخدم التقنيات المناسبة في تفسير وتصميم ومعالجة البيانات وكتابة التقارير 2- يحل المشكلات باستخدام الاساليب العملية المنهجه والمنسقة 3- يستخدم الطالب بعض المركبات الكيمائيه كمركبات وسيطة لتخليق المركبات عديدة النواه
د- المهارات العامة	1- يستخدم الطالب أجهزة الحاسب وتكنولوجيا الاتصال والمعلومات بكفاءة 2- يكون الطالب قادرا على العمل في مجموعة بشكل فاعل, قادرا على تنظيم الوقت والتواصل والتفاعل مع المحيطين به بشكل ايجابي 3- يكون الطالب قادرا على العمل باستقلالية وحل المشاكل على اساس علمية صحيحة
4- محتويات المقرر	1- النشاط الضوئي للمركبات العضويه -مقدمة عامة في كيمياء عديدة النواه - التقسيم -الداي فينيل- الكيمياء الفراغية للداي فينيل - مقدمه للتعريف بالمركبات الالفاتيه الحلقية وتقسيمها-تسمية المركبات الالفاتيه الحلقية-السيكلو الكانات والسيكلو الكينات -مقدمه عن البترول والبتروكيماويات 2 - تركيب جهاز البولارميتر اسباب النشاط الضوئي -مشتقات الداي فينيل - البنزيدين- حمض الداي فينيك- ونظرية ماير- تابع مقدمه عن البترول والبتروكيماويات 3-ذرة الكربون الكيرالية طرق رسم المركبات التي تحتوى على ذرة كربون غير متماثلة -الداي فينيل ميثان- الداي فينيل ايثان - الستابيلين والايروستابيلين- مقدمه للتعريف بالمركبات الالفاتيه الحلقية وتقسيمها-تسمية المركبات الالفاتيه الحلقية-السيكلو الكانات والسيكلو الكينات ونظرية ماير- مقدمه عن البترول والبتروكيماويات

الصفحة 2 من 6

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



4- الطرق العامة لتخليق المركبات الالفاتيه الحلقية-تابع الطرق العامة لتخليق المركبات الالفاتيه الحلقيةذرة الكربون الكيرالية طرق رسم المركبات التي تحتوى على ذرة كربون غير متماثلة -البنزوين – البنزيل -الخواص الطبيعية لخام البترول 5-تسمية المركبات التي لها نشاط ضوئي- مقدمه عن النفثالين-لنفثالين -طرق التحضير – الخواص الفيزيائية – التفاعلات الكيميائية الايزوميرزم- المركبات الالفاتيه الحلقية احادية الحلقة-تخليق السيكلو بروبان والسيكلو بيوتان-خواص الحلقات الصغيرة -الخواص الطبيعية لخام البترول 6- النفثولات – احماض النفثالين- نفثيل امين – 2- نفثيل امين – حمض النفثيل امين سلفونيك- معرفة التركيب الفراغى للجزيئات التي بها اكثر من ذرة كربون غير متماثلة-تخليق الحلقات الصغيرة الغير مشبعة-خواص الحلقات الخماسية والسداسية- أساليب تقييم خام البترول 7 -حساب عدد المتشابهات فى المركبات التي لها نشاط ضوئى الحلقات الخماسية والسداسية النفثوكينونات (طرق التحضير – الخواص الفيزيائية – التفاعلات الكيميائية -طرق فصل مكونات خام البترول 8- دراسة المركبات التي لها ثلاث مراكز كيرالية مختلفة- مقدمه عن الانثراسين -الحلقات الخماسية والسداسية- عمليات تكرير البترول 9- دراسة المركبات التي لها ثلاث مراكز كيرالية مختلفة الصيغ التركيبية للانثراسين –المتماثلات-طرق التحضير – الخواص الفيزيائية – التفاعلات الكيميائية- التفاعلات المستخدمة فى إنتاج الوقود عالي رقم الاوكتان والكيماويات الصناعية 10-المتشابهات التي لها خمسة ذرات كربون غير متماثلة- التفاعلات المستخدمة فى إنتاج الوقود عالي رقم الاوكتان والكيماويات الصناعية(الانثراسين -طرق التحضير – الخواص الفيزيائية – التفاعلات الكيميائية 11- تابع المتشابهات التي لها خمسة ذرات كربون غير متماثلة-لايزرين- الفيننسرين)طرق التحضير – الخواص الفيزيائية – التفاعلات الكيميائية- استخدام الكيماويات الناتجة فى عمليات التصنيع 12 -تابع المتشابهات التي لها خمسة ذرات كربون غير متماثلة- متماثلات مشتقات الفيننسرين - مركبات حلقيه يفاتية تحتوى علي حلقتين- تطبيقات علي الكيمياء الصناعية لنواتج البترول	
1- المحاضره 2- النقاش. 3- التعليم بالبحث 4- التعليم الالكتروني	5- أساليب التعليم والتعلم
1-مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم بواسطة سبب التعثر او التأخير في تحصيل المعلومة والعمل علي تلافي هذا السبب 2-الساعات المكتبية تلعب دور في اتاحة الفرصه لمزيد من الوقت لمناقشة الطلاب والاجابه علي ما لديهم من اسئله او اعاده شرح بعض الموضوعات وكذلك توجيه الطالب لكيفية التحصيل الجيد من خلال الخبرات السابقه 3- ادماج الطالب في التعليم التعاوني	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين- وذوي القدرات المحدوده

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلى	140	1أ-2أ-3ب-1ب1
امتحان عملي	فصلى	لا يوجد	لا يوجد
امتحان شفوي	فصلى	20	1أ-2أ-3ب1ب3 1د-3
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	10	1أ-2أ-3ب1ب3 2د-3
تكاليفات وأبحاث	فصلى	5	1أ-2أ-3ب1ب3 1د-1
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلى	5	1أ-2أ-3ب1ب3 1د-2د-31



8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	توجد مذكرات بالقسم
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	Stereochemistry of organic compounds, Advanced organic chemistry, Organic chemistry structure and function- chapter 5. Organic chemistry, The fundamental principles- L. Finer Fundamental processes of petroleum refining
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	

الصفة	منسق المقرر	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د/ همت محمد دردير	ا.د احمد ابوبكر
التوقيع		



مسمى المقرر: كيمياء عضويه
كود المقرر: 344

الفرقة: الثالثه
الفصل الدراسي: الثاني
مصنوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المعارف والمفاهيم			المهارات الذهنية			المهارات المهنية			المهارات العامة				
1أ	2أ	3أ	1ب	2ب	3ب	1ج	2ج	3ج	1د	2د	3د		
X		X	X			X			X			الاول	النشاط الضوئي للمركبات العضوية -مقدمة عامة فى كيمياء عديدة النواة – التقسيم –الداى فينيل- الكيمياء الفراغيه للداى فينيل - مقدمه للتعريف بالمركبات الاليفاتيه الحلقية وتقسيمها-تسمية المركبات الاليفاتيه الحلقية-السيكلو الكانات والسيكلو الكينات -مقدمه عن البترول والبتروكيماويات
	X				X			X		X		الثاني	تركيب جهاز البولارميتر اسباب النشاط الضوئى -مشتقات الداى فينيل – البنزيدين- حمض الداى فينيك- ونظرية ماير- تابع مقدمه عن البترول والبتروكيماويات
X		X	X			X				X		الثالث	ذرة الكربون الكيرالية طرق رسم المركبات التى تحتوى على ذرة كربون غير متماثلة -الداى فينيل ميثان- الداى فينيل ايثان – الستلين والايروستالين- مقدمه للتعريف بالمركبات الاليفاتيه الحلقية وتقسيمها-تسمية المركبات الاليفاتيه الحلقية-السيكلو الكانات والسيكلو الكينات ونظرية ماير- مقدمه عن البترول والبتروكيماويات
	X		X			X			X		X	الرابع	الطرق العامة لتخليق المركبات الاليفاتيه الحلقية-تابع الطرق العامة لتخليق المركبات الاليفاتيه الحلقية-ذرة الكربون الكيرالية طرق رسم المركبات التى تحتوى على ذرة كربون غير متماثلة -البنزيون – البنزيال -الخواص الطبيعية لخام البترول
		X	X			X			X	X		الخامس	تسمية المركبات التى لها نشاط ضوئى- مقدمه عن النفثالين-لنفثالين -طرق التحضير – الخواص الفيزيائيه – التفاعلات الكيميائيه الايزوميرزم- المركبات الاليفاتيه الحلقية احادية الحلقة-تخليق السيكلو بروبان والسيكلو بيوتان-خواص الحلقات الصغيره -الخواص الطبيعية لخام البترول
			X			X			X		X	السادس	النفثولات – احماض النفثالين- نفثيل امين – 2- نفثيل امين – حمض النفثيل امين سلفونيك- معرفة التركيب الفراغى للجزيئات التى بها اكثر من ذرة كربون غير متماثلة-تخليق الحلقات الصغيره الغير مشبعة-خواص الحلقات الخماسيه والسداسيه- أساليب تقييم خام البترول
	X		X		X			X		X		السابع	حساب عدد المتشابهات فى المركبات التى لها نشاط ضوئىالحلقات الخماسيه والسداسيه النفثوكينونات (طرق التحضير – الخواص الفيزيائيه – التفاعلات الكيميائيه -طرق فصل مكونات خام البترول
												8	امتحان نصف الترم
X		X	X		X			X	X		X	التاسع	دراسة المركبات التى لها ثلاث مراكز كيرالية مختلفة- مقدمه عن الانثراسين -الحلقات الخماسيه والسداسيه- عمليات تكرير البترول
X			X		X			X			X	العاشر	دراسة المركبات التى لها ثلاث مراكز كيرالية مختلفة الصيغ التركيبية للانثراسين –المتماثلات-طرق التحضير – الخواص الفيزيائية – التفاعلات الكيميائيه- التفاعلات المستخدمة فى إنتاج الوقود عالي رقم الاوكتان والكيماويات الصناعيه
	X			X		X		X	X		X	الحادي عشر	المتشابهات التى لها خمسة ذرات كربون غير متماثلة- التفاعلات المستخدمة فى إنتاج الوقود عالي رقم الاوكتان والكيماويات الصناعيهالانثراسين -طرق التحضير – الخواص الفيزيائية – التفاعلات الكيميائيه



نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
X			X		X		X			X		الثاني عشر	تابع المتشابهات التي لها خمسة ذرات كربون غير متماثلة- تماثلات مشتقات الفينسرين - مركبات حلقة اليقاتية تحتوي علي حلقتين- تطبيقات علي الكيمياء الصناعية لنواتج البترول
		X		X		X			X			الثالث عشر	تابع المتشابهات التي لها خمسة ذرات كربون غير متماثلة- تماثلات مشتقات الفينسرين - مركبات حلقة اليقاتية تحتوي علي حلقتين- تطبيقات علي الكيمياء الصناعية لنواتج البترول
X				X		X		X		X	X	الرابع عشر	مراجعته عامه

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: د/ احمد ابوبكر
التوقيع:

منسق المقرر
الاسم: د/ همت محمد دردير
التوقيع:



مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر : كيمياء عضويه - 344
 منسق المقرر :
 د. همت محمد دردير
 رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر
 القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												الإستراتيجيات
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1	
X	X					X	X	X	X	X	X	التعلم بالبحث
		X					X		X	X	X	حلقات النقاش
	X					X		X	X		X	التعليم الهجين
X		X					X		X	X	X	التعليم الإلكتروني
X		X				X				X	X	

رئيس مجلس القسم العلمي
 الاسم : أ.د احمد محمد ابوبكر
 التوقيع :

منسق المقرر
 الاسم : د. همت محمد دردير
 التوقيع :



مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر : كيمياء عضويه 344ك

منسق المقرر :

د. همت محمد دردير

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												إستراتيجيات التقويم
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
3د	2د	1د	3ج	2ج	1ج	3ب	2ب	1ب	3أ	2أ	1أ	
							X	X	X	X	X	
ePDF X		X						X	X	X	X	الامتحان الشفهي
							X	X	X	X	X	العمل السنه-منتصف الترم
		X						X	X	X	X	تكاليفات وابحاث
X		X					X	X	X	X	X	الحضور والمشاركه

رئيس مجلس القسم العلمي:

الاسم : أ.د احمد محمد ابوبكر

التوقيع :

منسق المقرر:

الاسم : د. همت محمد دردير

التوقيع :



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جامعة جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الفيزياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 314 ف	اسم المقرر : انماء بلورى وخواص فيزيائية للبلورات	الفرقة : الثالثة
الفصل الدراسي : الثاني	التخصص : : كيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 2 عملي: 0

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- تزويد الطالب بمنهج انماء بلورى يلبي احتياجات المجتمع الاقتصادية والبيئية والاجتماعية والأخلاقية من خلال التعرف على التقنيات المختلفة لتكوين البلورات ب- تحضير المواد المختلفة في صورها البلورية وفقا لحالتها (الصلبة – السائلة – الغازية).
-----------------	---

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- 1- يعرف على طرق انماء البلورات 2- يذكر الشروط اللازم توافرها في (البوتقة- المذيب). 3- يوضح نظريات التكوين الجيني 4- يفسر العيوب البلورية وطرق تحديد انواعها
ب- المهارات الذهنية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- 1- يميز نظرية كوسل- سترانسكى لانماء البلورات 2- يقارن بين الية انماء البلورات 3- يربط الشروط لازم توافرها في كلا من البوتقة – المذيب. 4- يميز اسباب تكون العيوب البلورية ويشرح الطرق المستخدمة في تحديد انواعها.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- 1- يكتشف طرق عملية لانماء البلورات 2- يستخدم المخطط الطوري للبلورة في حساب تركيز البلورة.
د- المهارات العامة	بنهاية الفصل الدراسي يكون الطالب قادرا على ان:- 1- يقدر المشكلات المرتبطة بالمجتمع وكذا الاخلاق والتقاليد 2- يشارك في مجموعات مع تحديد الادوار والمسؤوليات وطريقة التنفيذ 3- يكتسب التعلم الذاتي والمستمر
4- محتويات المقرر	1- مقدمة (مفهوم البلورة – الفرق بين البلورة المفردة والبلورة المتعددة , الحالة البلورية والحالة الامورفية – اهمية البلورات وتطبيقاتها- مفهوم النماء البلورى – نظريات الانماء البلورى- متطلبات عمليات الانماء البلورى). 2- طرق الإنماء البلوري من المحلول في درجات الحرارة المنخفضة والعالية – اختيار وشروط البوتقة – اختيار وشروط المذيب. 3- طرق إنماء البلورات من مصهور – نظريات التكون الجيني. 4- طرق الإنماء باستخدام الضغط الحراري في مكابس 5- طرق إنماء البلورات في صورة أغشية رقيقة. 6- عيوب البلورات الناتجة وتحديد أنواعها بطرق مباشرة وأخرى غير مباشرة. 7- فوائد وتطبيقات وجود الشوائب في البلورات (مراكز اللون – طاقة التكوين – تصفية البلورات) 8- طرق تعيين التركيز من المخطط البلوري للبلورة. 9- فحص البلورات الناتجة بالعين المجردة (التقييم المبدئي للمنتج).



10- اختيار البلورات للأغراض التطبيقية. 11- فحص البلورات الناتجة بالعين المجردة (التقييم المبدئي للمنتج). 12- اختيار البلورات للأغراض التطبيقية. التجارب العملية 1. طرق فحص الترانزستور ومعرفة اطرافه. 2. طرق فحص الترانزستور ومعرفة اطرافه. 3. دراسة خصائص الترانزستور كقاعدة مشتركة. 4. دراسة خصائص الترانزستور كقاعدة مشتركة. 5. دراسة خصائص الترانزستور كباعث مشترك 6. دراسة خصائص الترانزستور كباعث مشترك 7. التقويم باستخدام الوصلة الثنائية. 8. التقويم باستخدام الوصلة الثنائية. 9. مضاعفة الجهد وتثليثه. 10. الخلية الشمسية. 11. المقاومة الضوئية. 12. تعيين ثابت العزل الكهربى	
1- محاضرات نظرية. 2- حلقات نقاش علمي. 3- تكليفات وأبحاث.	5- أساليب التعليم والتعلم
	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلى	60 %	المهارات المعرفيه والذهنيه
اختبار عملي	فصلى	20 %	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنيه
اختبار شفوي	فصلى	10 %	المهارات المعرفيه والذهنيه والمهنيه
اعمال السنة	اثناء الفصل	10 %	المهارات المعرفيه والذهنيه والفرديه والبحث والاطلاع

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	لا يوجد
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	GROWTH AND CHARACTERISATION OF SEMICONDUCTORS, STRADLING, R.A, ADAM (HILGER, NEW YORK (1990). .PHYSICS OF CRYSTALS, BHAGAVANTAM.S, SG WASSANI, INDIA (1981)
د- دوريات علمية أو نشرات.....الخ	لا يوجد

الصفة	الاسم	التوقيع	رئيس مجلس القسم العلمي
	أ.د. أبو الوفا سالم		مدير البرنامج

																															
مصفوفة توافق المحتوى النظري من النواتج المستهدفة من المقرر																															
ماء بلوري وخواص فيزيائية للبلورات 314 ف القسم التابع له: الفيزياء												اسم المقرر																			
التخصص كيمياء												2021/2022 العام الجامعي																			
نواتج التعلم المستهدفة												وحدات المقرر																			
المهارات العامة				المهارات المهنية		المهارات الذهنية				المعرفة والفهم																					
3د	2د	1د	2ج	1ج	4ب	3ب	2ب	1ب	4أ	3أ	2أ	1أ	1- مقدمة (مفهوم البلورة – الفرق بين البلورة المفردة والبلورة المتعددة , الحالة البلورية والحالة الامورفية – همية البلورات وتطبيقاتها- مفهوم النماء البلوري – نظريات الانماء البلوري- متطلبات عمليات الانماء بلوري). 2- طرق الإنماء البلوري من المحلول في درجات الحرارة منخفضة والعالية – اختيار وشروط البوتقة – اختيار وشروط المذيب. 3- طرق إنماء البلورات من مصهور – نظريات التكون اجيني. 4- طرق الإنماء باستخدام الضغط الحراري في مكابس 5- طرق إنماء البلورات في صورة أغشية رقيقة.																		
*								*				*																			
		*					*					*																			
*					*		*					*																			
	*			*	*		*				*																				
		*		*	*		*				*																				
امتحان أعمال سنة												6- عيوب البلورات الناتجة وتحديد أنواعها بطرق مباشرة أخرى غير مباشرة. 7- فوائد وتطبيقات وجود الشوائب في البلورات (مراكز اللون – طاقة التكوين – تصفية البلورات) 8- طرق تعيين التركيب من المخطط البلوري للبلورة. 9- فحص البلورات الناتجة بالعين المجردة (التقييم مبدئي للمنتج). 10- اختيار البلورات للأغراض التطبيقية. 11- فحص البلورات الناتجة بالعين المجردة (التقييم مبدئي للمنتج). 12- اختيار البلورات للأغراض التطبيقية.																			
				*		*	*																								
				*		*	*				*																				
	*		*	*					*	*																					
				*			*				*																				
	*			*					*	*																					
	*			*					*	*																					
				*			*				*																				
مراجعة وتجهيز للإمتحان النهائي																															
رئيس القسم العلمي																						ستاذ المقرر									
أ.د شعبان حرب																						أ.د/ أبو الوفا سالم									

																			
مصفوفة توافق أساليب التعليم مع النواتج المستهدفة من المقرر																			
اسم المقرر										ماء بلورى وخواص فيزيائية للبلورات 314ف القسم التابع له: الفيزياء									
العام الجامعي										2021/2022									
التخصص										كيمياء									
نواتج التعلم المستهدفة																			
المعارف والفهم				المهارات الذهنية				مهارات المهني				المهارات العامة				اساليب التعليم			
1أ	2أ	3أ	4أ	1ب	2ب	3ب	4ب	1ج	2ج	1د	2د	3د							
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	محاضرات					
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	مناقشات					
*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	*	تكاليفات وأبحاث					
استاذ المقرر										رئيس القسم العلمي									
د/ أبو الوفا سالم										ا.د شعبان حرب									

												iLovePDF																							
مصفوفة توافق أساليب التقويم مع النواتج المستهدفة من المقرر																																			
اسم المقرر												ماء بلورى وخواص فيزيائية للبلورات 314 ف القسم التابع له: الفيزياء												العام الجامعي											
2021/2022												التخصص												كيمياء											
اساليب التقويم												نواتج التعلم المستهدفة																							
المعرفة والفهم												المهارات الذهنية								مهارات المهني				المهارات العامة											
1 أ 2 أ 3 أ 4 أ												1 ب 2 ب 3 ب 4 ب								1 ج 2 ج				1 د 2 د 3 د											
*												*								*				*				*							
*												*								*				*				*							
*												*								*				*				*							
الامتحانات التحريرية												الامتحانات الشفوية																							
أعمال السنة												رئيس القسم العلمي																							
أ.د/ أبو الوفا سالم												أ.د شعبان حرب																							

																							
مصفوفة توافق المحتوي العملي مع النواتج المستهدفة من المقرر																							
ماء بلورى وخواص فيزيائية للبلورات 314ف القسم التابع له: الفيزياء												اسم المقرر											
التخصص كيمياء												العام الجامعي 2021/2022											
نواتج التعلم المستهدفة												وحدات المقرر											
المهارات العامة			المهارات المهنية		المهارات الذهنية				المعرفة والفهم														
3د	2د	1د	2ج	1ج	4ب	3ب	2ب	1ب	4ا	3ا	2ا	1ا											
*								*				*	طرق فحص الترانزستور ومعرفة اطرافه.										
		*					*					*	طرق فحص الترانزستور ومعرفة اطرافه.										
*					*		*					*	دراسة خصائص الترانزستور كقاعدة مشترك										
	*			*	*		*				*		دراسة خصائص الترانزستور كقاعدة مشتركة.										
		*		*	*		*				*		دراسة خصائص الترانزستور كباعث مشترك										
امتحان أعمال سنه																							
*				*		*	*				*		دراسة خصائص الترانزستور كباعث مشترك										
				*		*	*				*		التقويم باستخدام الوصلة الثنائية										
	*		*	*					*	*			التقويم باستخدام الوصلة الثنائية										
				*			*				*		مضاعفة الجهد وتثليثه.										
	*			*					*	*			مضاعفة الجهد وتثليثه.										
	*			*									الخلية الشمسية.										
				*			*				*		المقاومة الضوئية										
				*			*				*		تعيين ثابت العزل الكهربى										
مراجعة وتجهيز للإمتحان النهائي																							
رئيس القسم العلمى												استاذ المقرر											
ا.د شعبان حرب												أ.د/ أبو الوفا سالم											



توصيف مقرر دراسي

2022/2021

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الرياضيات

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 332 ر	اسم المقرر : احصاء عام	الفرقة: الثالثه
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 2 عملي: .

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: 1- استيعاب دور العلوم الأساسية في تنمية المجتمع. 2- استخدام النظريات والحقائق العلمية في تفسير البيانات العملية وكيفية التعامل معها وتنظيمها وعرضها. 4- تزويد الطلاب بمفاهيم النزعة المركزية والتشتت وكيفية حساب ذلك. 5- تزويد الطلاب ببعض التوزيعات المنفصلة والمستمرة مثل ذات الحدين، التوزيعات الطبيعية وتوزيع t 6- تطبيق أساليب تقدير واختبار الفروض. 7- تقييم البيانات الكيميائية واستخدام الطرق الإحصائية المناسبة في المعالجة والتفسير
-----------------	--

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم	بنهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادرا على أن: 1- يعرف النظريات الإحصائية المختلفة. 2- ينظم وعرض البيانات الاحصائية بطريقة مناسبة. 3- يتعرف على القواعد الأساسية للاحتمالات والاحصاء ، ومقاييس النزعة المركزية والتشتت.. 4- يصف تقنيات اختبار الفرضيات
ب- المهارات الذهنية	بنهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادرا على أن: 1- يميز بين أنواع البيانات العلمية النوعية والكمية. 2- يطبق الجداول الإحصائية بكافة أنواعها. 3- يبرهن على صحة الفروض ببناء معلومات متكاملة ومتراصة 4- يصمم اختبار إحصائي مناسب لاختبار فرضية إحصائية معينة
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادرا على : 1- حساب مقاييس النزعة المركزي والتشتت والالتواء 2- تصميم وتفسير حدود الثقة لبارامترات مجتمع غير معروفة 3- تطبيق تقنيات اختبار الفرضيات .
د- المهارات العامة	1- يستخدم تكنولوجيا المعلومات والاتصالات بفعالية. 2- يشارك ضمن فريق بفعالية وإيجابية وفي مجموعات مع توزيع الأدوار والمسؤوليات. 3- يكتسب التعلم الذاتي والمستمر. 4- يطبق النماذج والنظم والأدوات العلمية بفعالية.
4- محتويات المقرر	1. مقاييس النزعه المركزيه 2. مقاييس التشتت 3. الالتواء للتوزيعات التكراريه 4. مبادئ نظرية الاحتمالات



5. بعض التوزيعات الاحتمالية المختلفه 6. فترات الثقة للمتوسط الحسابى 7. الانحراف المعياري 8. النسبه لمجتمع واحد 9. حدود الثقة للفرق بين متوسطين لمجتمعين 10. حدود الثقة للفرق بين نسبتي مجتمعين 11. اختبارات الفروض الاحصائيه 12. الارتباط والانحدار.	
1- محاضرات نظرية. 2- حلقات نقاش علمي. 3- تكاليفات وأبحاث.	5- أساليب التعليم والتعلم
كما هو الحال مع الطلاب العاديين ، يُسمح فقط بإعاقات الهيكل العظمي في كلية العلوم .	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلى	70 %	أ1، أ2، أ3، أ4، ب1، ب3، ب4، ج1، ج2، ج3
امتحان عملي	فصلى	-	-
اعمال فصلية	أثناء الفصل	20 %	د1، د2، د3، د4
شفوي	فصلى	10 %	أ2، أ3، أ4، ب2، ج2

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	يوجد
ب- كتب ملزمة	لا يوجد
ج- كتب مقترحة	1. أ.د. عصام خلف الحسيني "مقدمه في الاحتمالات والتوزيعات وتطبيقاتها في متغير واحد" 2006. 2. د. انيس كنجو "الاحصاء الرياضى" مطبعه زيد ثابت 1979م. 3. د. عبد اللطيف "مقدمه الطرق الاحصائيه" 1982م
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	Math work;http: WWW.Mathworks.com

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. ساميه دانيال ناروز	أ.د. محمود بخيت علي	أ.د. محمود بخيت علي
التوقيع			



العام الجامعي: 2021/2022
إسم المقرر: احصاء عام

اسم البرنامج: بكالوريوس الكيمياء بكلية العلوم
كود المقرر: 332 ر

مصفوفة المحتوى مع نواتج التعلم المستهدفة

نواتج التعلم المستهدفة														الأسبوع	وحدات المقرر	
المهارات العامة				المهارات العملية والمهنية			القدرات الذهنية				المعرفة والفهم					
د4	د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب4	ب3	ب2	ب1	أ4	أ3	أ2	أ1		
x						x				x		x		x	1	مقاييس النزعه المركزيه
x						x		x		x		x		x	2	مقاييس التشتت
x						x			x	x					3	الالتواء للتوزيعات التكراريه
	x	x										x		x	4	مبادئ نظرية الاحتمالات
x							x		x					x	5	بعض التوزيعات الاحتماليه المختلفه
					x			x		x					6	فترات الثقه للمتوسط الحسابي
x								x	x	x					7	الانحراف المعياري
x										x					8	النسبه لمجتمع واحد
			x		x		x		x						9	حدود الثقه للفرق بين متوسطين لمجتمعين

x			x		x		x			x		
x			x	x			x	x	x		x	
x										x		

	10	10- حدود الثقة للفرق بين نسبتيين لمجتمعين
	11	11- اختبارات الفروض الاحصائية
x	12	12- الارتباط والانحدار.

الصفة	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم		أ.د. محمود بخيت علي
التوقيع	د. سامية دانيال ناروز	



اسم البرنامج: بكالوريوس الكيمياء بكلية العلوم
 كود المقرر: 332 ر
 العام الجامعي: 2021/2022
 اسم المقرر: احصاء عام

مصفوفة ملائمة أساليب التعليم والتعلم للمعارف والمهارات المستهدفة

نواتج التعلم المستهدفة														عناصر المقرر	
المهارات العامة				المهارات العملية والمهنية			القدرات الذهنية				المعرفة والفهم				
4	3	2	1	ج3	ج2	ج1	4	3	2	1	4	3	2		1
				x	x	x	X	x	x	x	X	x	x	x	المحاضرات
	x		x												محاضرات مسجلة على موقع الجامعة
		x				x				x				x	حلقات نقاش علمي
X	X								x					x	تكاليفات وأبحاث



العام الجامعي: 2021/2022
إسم المقرر: احصاء عام

اسم البرنامج: بكالوريوس الكيمياء بكلية العلوم
كود المقرر: 332 ر

مصفوفة ملائمة أساليب التعليم والتعلم للمعارف والمهارات المستهدفة

نواتج التعلم المستهدفة														عناصر المقرر	
المهارات العامة				المهارات العملية والمهنية			القدرات الذهنية				المعرفة والفهم				
4١	3١	2١	1١	ج3	ج2	ج1	4٢	3٢	2٢	1٢	4٣	3٣	2٣		1٣
				x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	الامتحانات التحريرية
x			x		x					x	x	x	x	x	الامتحانات الشفوية
x	x	x	x	x	x	x		x	x	x			x		أعمال السنة



الهيئة القومية لضمان الجودة والاعتماد

توصيف مقررات الفرقة الرابعة

iLovePDF

iLovePDF

iLovePDF

(2020 / 2021م)



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 411 ك	اسم المقرر : كيمياء غير عضوية (iii)	الفرقة : الرابعة
الفصل الدراسي: الاول	التخصص : كيمياء	عدد الوحدات الدراسية : 4 نظري: 4 عملي: -

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- استيعاب دور العلوم الأساسية في تنمية المجتمع. ب- إظهار خلفية معرفية عميقة وواسعة في الفروع المختلفة لعلم الكيمياء
-----------------	---

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	1- يحدد الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة والمفاهيم والمبادئ والتقنيات. 2- يصف التركيب والخصائص لمختلف المركبات الكيميائية. 3- يشرح العمليات والآليات التي تدعم هيكل ووظيفة الموضوعات المحددة. 4- يشرح المبادئ والخطوات والتقنيات المستخدمة لتحليل الكيميائي وتشخيص وتحديد الصيغ التركيبية للمركبات الكيميائية المختلفة. 5- يتعرف على أساسيات الكيمياء غير العضوية وتسمية المركبات وتركيبها.
ب- المهارات الذهنية	1- يوضح المفاهيم ويحدد فاعلية الانظمة الكيميائية بواسطة التغييرات الرياضية 2- يقترح ويستخلص آليات للعمليات الكيميائية والفيزيائية 3- يستنتج الآليات والإجراءات للتعامل مع المشاكل العلمية 4- يحلل البيانات الكيميائية لتحديد وتأكيد البنى الكيميائية بالإضافة الى تحديد الصيغ الكيميائية.
ج- المهارات المهنية والعملية	المقرر ليس له مقرر عملي
د- المهارات العامة	1- يكون الطالب قادرا على العمل باستقلالية وحل المشاكل على اساس علمية صحيحة 2- يكون الطالب قادرا على الاعتماد على نفسه محافظا على التعلم الذاتي على المدى الطويل 3- يكون الطالب قادرا على العمل في مجموعة بشكل فاعل
4- محتويات المقرر	(1) كيمياء المركبات التناسقية (ii) : نظريات الترابط في المركبات التناسقية – نظرية مجال البلورة – انقسام المدار d في المترابكات ثمانية الوجة- استخدامات وحدود نظرية مجال البلورة – نظرية مجال الليجند – الترابط التساهمي في المترابكات – تشوه المترابكات – تأثير جان وتيلر – ثبات المترابكات – الاطياف الالكترونية للمترابكات (2) مركبات عضومعدنية: مترابكات مستقبلات باى – مترابكات اول اكسيد الكربون – الترابط في المترابكات الخطية لاول اكسيد الكربون – الكربونيلات عديدة النواة – مترابكات النيتروجين والايروسينيد واكسيد النيتريك – ليجندات المجموعتين الخامسة والسادسة – مترابكات النوع باى – مترابكات الاوليفينات والسيكلوبنتادين والترابط فيهما – مترابكات الارين ومركبات الكربون الحلقية الاخرى – مترابكات الالكينات والاليل (3) كيمياء غير عضوية تركيبية: الصيغ التركيبية للمركبات غير العضوية – القيود الهندسية على تراكيب الجزيئات

لصفحة 2 من 6

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



البورات – تراكيب العناصر والمركبات في الحالة الصلبة – التغيرات التركيبية بالانصهار في الحالة السائلة – التغيرات التركيبية بالغليان أو التسامي – الاشكال البلورية – التراكيب الطبقية والمتسلسلة – العلاقات بين التراكيب البلورية	
1- محاضرات نظرية. 2- المنصة الالكترونية 3- حلقات نقاش علمي. 4- تكليفات وأبحاث.	5- أساليب التعليم والتعلم
1- مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم ومعرفة سبب التعثر أو التأخير في تحصيل المعلومة والعمل على تلافى هذا السبب 2- الساعات المكتبية تلعب دور في إتاحة الفرصة لمزيد من الوقت لمناقشة الطلاب والاجابة على ما لديهم من اسئلة أو اعادة شرح بعض الموضوعات وكذلك توجيه الطالب لكيفية التحصيل الجيد من خلال الخبرات السابقة 3- ادماج الطالب في التعليم التعاوني	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين وذوى القدرات المحدودة

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	140	أ1-أ2-أ3ب1ب2ب3د1د2د3
امتحان عملي	فصلي	-	-
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	40	أ1-أ2-أ3ب1ب2ب3
امتحان شفوي	فصلي	20	أ1-أ2-أ3ب1ب2ب3د1د2د3
تكليفات وأبحاث	فصلي		أ1-أ2-أ3ب3
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلي		أ1-أ2-أ3ب1ب2ب3د2د3

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكرة معدة من قبل قسم الكيمياء – كلية العلوم بقنا – جامعة جنوب الوادي.
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	أ.د/أسامة محمد ربيع		أ.م.د/أحمد محمد أبوبكر
التوقيع			



مسمى المقرر: كيمياء غير عضوية (iii)
كود المقرر: 411 ك

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الاول

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية				المعارف والمفاهيم					أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب4	ب3	ب2	ب1	أ5	أ4	أ3	أ2	أ1		
*	*	*						*	*					*	1	نظريات الترابط في المركبات التناسقية – نظرية مجال البلورة- انقسام المدار d في المترابطات ثمانية الوجة
*	*	*				*		*	*				*	*	2	استخدامات وحدود نظرية مجال البلورة – نظرية مجال الليجند
*	*	*				*	*	*	*			*	*	*	3	الترابط التساهمي في المترابطات – تشوه المترابطات
*	*	*				*	*	*	*		*	*	*	*	4	تأثير جان وتيلر – ثبات المترابطات – الاطياف الالكترونية للمترابطات
*	*	*				*	*	*	*		*	*	*	*	5	مركبات عضومعدنية: مترابطات مستقبلات باى – مترابطات اول اكسيد الكربون – الترابط في المترابطات الخطية لاول اكسيد الكربون
*	*							*	*			*	*	*	6	المركبات الحلقية: مترابطات النواة – مترابطات النيتروجين والايروسانييد واكسيد النيتريك – ليجندات المجموعتين الخامسة والسادسة – مترابطات النوع باى
*	*	*				*	*	*	*		*	*	*	*	7	مترابطات الاوليفينات والسيكلوبنتادين والترابط فيهما – مترابطات الارين ومركبات الكربون الحلقية الاخرى
															8	امتحان منتصف الفصل الدراسي
*	*	*				*	*		*			*	*		9	مترابطات الالكينات والاليل
*	*	*				*	*		*			*	*		10	كيمياء غير عضوية تركيبية: الصيغ التركيبية للمركبات غير العضوية
*	*	*				*	*	*	*			*	*		11	القيود الهندسية على تراكيب الجزيئات البلورات
*	*	*				*	*	*	*			*	*		12	تراكيب العناصر والمركبات في الحالة الصلبة
	*	*				*	*	*	*			*	*		13	التغيرات التركيبية بالانصهار فى الحالة السائلة – التغيرات التركيبية بالغليان او التسامي
	*	*				*	*	*	*			*	*		14	التراكيب الطبقية والمتسلسلة – العلاقات بين التراكيب البلورية

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: أ.م.د/أحمد محمد أبوبكر
التوقيع:

مدير البرنامج

الاسم:
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: أ.د/أسامة محمد ربيع
التوقيع:



مسمى المقرر: كيمياء غير عضوية (iii)
كود المقرر: 411 ك

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الاول

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة ملائمة أساليب التقويم مع النواتج المستهدفة

عناصر المقرر											
المعرفة والفهم			القدرات الذهنية			المهارات العملية والمهنية			المهارات العامة		
1	2	3	1	2	3	1	2	3	1	2	3
x	x	x	x	x	x				x	x	
x	x	x	x	x	x						
x	x	x	x	x	x				x	x	

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: أ.م.د/أحمد محمد أبوبكر
التوقيع:

مدير البرنامج

الاسم:
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: أ.د/أسامة محمد ربيع
التوقيع:



مسمى المقرر: كيمياء غير عضوية (iii)
كود المقرر: 411 ك

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الأول

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة ملائمة أساليب التعليم و التعلم مع النواتج المستهدفة

عناصر المقرر												نواتج التعلم المستهدفة					
المعرفة والفهم			القدرات الذهنية			المهارات العملية والمهنية			المهارات العامة								
1أ	2أ	3أ	1ب	2ب	3ب	1ج	2ج	3ج	1د	2د	3د						
x	x	x	x	x	x				x	x							
x	x	x	x	x	x					x							
	x	x			x				x	x							
		x								x							
x	x		x	x					x	x							
x	x	x	x	x	x				x	x							

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: أ.م.د/أحمد محمد أبوبكر
التوقيع:

مدير البرنامج

الاسم:
التوقيع:

منسق المقرر

الاسم: أ.د/أسامة محمد ربيع
التوقيع:



توصيف مقرر دراسي

جامعة: جنوب الوادي

كلية / : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 421 ك	الكيمياء الفيزيائية (iii) (كيمياء الجوامد و كيمياء الحفز و الكيمياء النووية)	الفرقة/المستوى: الرابعة المستوى: البكالوريوس
الفصل الدراسي: الاول	التخصص : كيمياء	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 4 عملي: -

2- أهداف المقرر

من المستهدف بانتهااء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية:

أ- إظهار خلفية معرفية عميقة وواسعة في فروع الكيمياء الفيزيائية (وخاصة كيمياء الجوامد والحفز و الكيمياء النووية)

ب- استيعاب دور العلوم الاساسية و خاصة الكيمياء الفيزيائية في تنمية المجتمع.

ج- امتلاك المعرفة والخبرة في التعامل مع العينات العلمية الحديثة والمناسبة.

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم	1- يحدد الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة والمفاهيم والمبادئ والتقنيات. 2- يفسر النظريات ذات الصلة وتطبيقاتها في كيمياء الجوامد والحفز و الكيمياء النووية 3- يعدد أنواع التفاعلات الكيميائية الرئيسية وخصائصها وآلياتها بما في ذلك العوامل الحافزة و خصائصها
ب- المهارات الذهنية	1- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية. 2- يستنتج الآليات والإجراءات للتعامل مع المشاكل العلمية 3- يميز بين حالات المادة المختلفة والعناصر والمركبات على اساس معرفة وقياس خصائصها .
ج- المهارات المهنية والعملية	المقرر ليس له عملي
د- المهارات العامة	1- يكون الطالب قادرا على فهم المشكلات العلمية وربطها بطبيعة المجتمع والعادات والتقاليد في الاعتبار 2- يكون الطالب قادرا على تنظيم الوقت والتواصل والتفاعل مع المحيطين به بشكل ايجابي 3- يكون الطالب قادرا على العمل باستقلالية وحل المشاكل على اساس علمية صحيحة
4- محتويات المقرر	<u>أولا الجزء الخاص بكيمياء الجوامد:</u> - الحالات الرئيسية للمادة - تقسيم الجوامد على حسب نوع الروابط - مجموعة الجوامد الجزيئية وخصائصها - مجموعة الجوامد التساهمية وخصائصها - مجموعة الجوامد الايونية وخصائصها - مجموعة المعادن انواعها وخصائصها - تفسير الروابط في المعادن - الرابطة الهيدروجينية ودورها في الجوامد - مفهوم الحبيود عن السلوك المثالي في الجوامد (1) - مفهوم الحبيود عن السلوك المثالي في الجوامد (2) - انواع العيوب والحبيود (1) <u>ثانيا الجزء الخاص بكيمياء الحفز:</u> - دراسة أنواع وأمثلة على التفاعلات المحفزة وخواصها - دراسة نظريات عمل وميكانيكية العوامل الحفازة - تقسيم العوامل الحفازة في الأوساط غير المتجانسة، ودراسة امتزاز الجزيئات على أسطح المواد الصلبة كحفازات - معرفة حالات الامتزاز المختلفة للجزيئات على أسطح الفلزات، والفرق بين الامتزاز الفيزيائي والامتزاز الكيميائي - الامتزاز المصاحب بالتحفيز على سطح أكاسيد أشباه الموصلات - ميكانيكية عمل أكاسيد أشباه الموصلات أثناء تفاعلات هامة مثل: تفكك ثاني أكسيد النتروجين وأكسدة أول أكسيد الكربون - معرفة متخلف أنظمة المفاعلات في الصناعة وارتباط كل

الصفحة 2 من 6

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



نوع بظروف ومكونات التفاعل - دراسة دور الحفز في الصناعات الغذائية-درجة المواد الهيدروكربونية غير المشبعة كمدخل لدرجة الزيوت المستخدمة في الطعام - دراسة صناعة المسلي الصناعي ودور العوامل الحفازة فيها ونوع المفاعلات المستخدمة وأنواع الزيوت القابلة للهدرجة - دراسة دور الحفز في الصناعات البتروكيمياوية - دراسة تفاعلات الإيثيلين والبروبيلين المحفزة، لإنتاج المواد الخام المختلفة للصناعات البتروكيمياوية - دراسة التفاعلات المحفزة لبعض مركبات البترول العطرية التي تنتج المواد الخام اللازمة لإنتاج النيلون بأنواعه المختلفة - الأنواع المختلفة للعوامل الحفازة ودورها في الحفاظ على البيئة ومحاربة انبعاث الغازات التي تؤدي للاحتباس الحراري - شرح لأهم الأبحاث العالمية والاتجاهات الحديثة لتفاعلات هامة مثل إنتاج الهيدروجين كمصدر للطاقة المتجددة من الإيثانول الحيوي. ثالثاً: جزء النووي - مقدمة عن التركيب الداخلي للنواة و النماذج المختلفة لتفسيرها- دراسة العوامل التي تؤدي الى استقرار النواة - أنواع النشاط الإشعاعي وطبيعته - دراسة انحلال الفا وبيتا وجاما وتفاعلاتهم مع المادة - دراسة كيناتيكا التحلل وقوانين الانحلال التلقائية سواء منفردة او فى سلسلة - كيفية التأريخ باستخدام الكربون -14 و غيرهم من المواد المشعة- دراسة بعض أنواع التفاعلات النووية الإصطناعية وتفسير كيفية حدوثها- فهم التفاعلات المستحثة و بالنيترونات- تفاعلات الانشطار النووي وكيفية حدوثها و التفاعل الانشطاري المتسلسل- تفاعلات الاندماج النووي وتفسير كيفية توليد الطاقة داخل الشمس- أنواع المفاعلات النووية الانشطارية لإنتاج الطاقة. - بعض تطبيقات على استخدامات الكيمياء النووية فى الكيمياء والطب والزراعة والصناعة والآثار - مراجعة مع بعض الامثلة و المسائل	
1- محاضرات نظرية. 2- استخدام منصة جامعة جنوب الوادي الالكترونية.	5- أساليب التعليم والتعلم
- إتاحة الوقت الكافي لمزيد من الشرح والتوضيح خارج توقيت المحاضرة - تبسيط المعلومة من خلال استخدام العروض التقديمية - تشجيع الطلاب ذوى الاحتياجات الخاصة على الإستفادة من الساعات المكتبية فى استيضاح النقاط الصعبة فى المقرر	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلى	70% (درجة من 140)	
امتحان شفوى	فصلى	10% (الدرجة من 20)	
امتحان عملي	فصلى	-----	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	20% (درجة من 40)	
تكليفات وأبحاث	فصلى		
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلى		

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكرة القسم فى الكيمياء النووية
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	1- M. Bowker, The Basis and Applications of Heterogeneous Catalysis Oxford University Press – 1998. 2- G.C. Bond, Heterogeneous Catalysis: Principles and Applications Clarendon Press – Oxford, 1988 3- J.M. Thomas and W.J. Thomas, Principles and Practice of Heterogeneous Catalysis, Amazon, 1997. 4-WALTER D. LOVELAND (Oregon State University) et al., MODERN NUCLEAR CHEMISTRY, John Wiley & Sons, Inc. 2006.



5- by Gregory Choppin, et al., Radiochemistry and Nuclear Chemistry, Butterworth-Heinemann and Elsevier Science and Technology, 2002.
6- WILEY-VCH Verlag GmbH, D-69469 Weinheim (Federal Republic of Germany). Nuclear and Radiochemistry 'Fundamentals and Applications'
Second Editio

-الفيزياء النووية و الإشعاعية للدكتور / محمد قاسم وآخرون 2003
-مفاهيم في الفيزياء الذرية و النووية للدكتور/ مناف عبد المحسن 2004
- محمود مرشدي، الكيمياء العامة والطبيعية، مكتبة بستان المعرفة، القاهرة 2006
- محمد فكري، مقدمة في الكيمياء العامة والفيزيائية، المكتبة الأكاديمية، القاهرة 2005

الاستعانة بالانترنت في تجميع بعض الابحاث والفيديوهات عن الكيمياء النووية وكيمياء الحفز

د- دوريات علمية أو
نشرات..... إلخ

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د/ صفاء النحاس	د/ أيمن ذكي	أ.م.د/ أحمد محمد ابوبكر عمر
التوقيع			



الكيمياء الفيزيائية (iii)
مسمى المقرر: كود المقرر: 421 ك

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الاول

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصنوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
X	X					X		X	X	X	X	1	- تقسيم الجوامد على حسب نوع الروابط - دراسة أنواع وأمثلة على التفاعلات المحفزة وخواصها. - مقدمة عن التركيب الداخلي للنواة و النماذج المختلفة لتفسيرها
X	X					X		X	X	X	X	2	- تقسيم الجوامد على حسب نوع الروابط - دراسة نظريات عمل وميكانيكية العوامل الحفازة. - دراسة العوامل التي تؤدي الى استقرار النواة
X	X					X		X	X	X	X	3	- مجموعة الجوامد الجزيئية وخصائصها - تقسيم العوامل الحفازة في الأوساط غير المتجانسة، ودراسة امتزاز الجزيئات على أسطح المواد الصلبة كحفازات. - أنواع النشاط الإشعاعي وطبيعة انحلال ألفا
X	X					X		X	X	X	X	4	-مجموعة الجوامد التساهمية وخصائصها - معرفة حالات الإمتزاز المختلفة للجزيئات على أسطح الفلزات، والفرق بين الإمتزاز الفيزيائي والإمتزاز الكيميائي. - أنواع انحلال بيتا
X	X					X		X	X	X	X	5	- مجموعة الجوامد الايونية وخصائصها - الإمتزاز المصاحب بالتحفيز على سطح أكاسيد أشباه الموصلات. - طبيعة انحلال جاما
X	X	X					X	X	X	X	X	6	- مجموعة المعادن انواعها وخصائصها تفسير الروابط فى المعادن - ميكانيكية عمل أكاسيد أشباه الموصلات أثناء تفاعلات هامة مثل: تفكك ثاني أكسيد النتروجين وأكسدة أول أكسيد الكربون. - أنواع التفاعلات المستحثة و تكوين النواة المركبة
X	X	X					X	X	X	X	X	7	- مفهوم الحيويد عن السلوك المثالى فى الجوامد (1) - دراسة صناعة المسلى الصناعى ودور العوامل الحفازة فيها ونوع المفاعلات المستخدمة وأنواع الزيوت القابلة للهدرجة. - التفاعلات الانشطارية و الفرق بين التفاعلات النووية و الكيميائية



نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
X	X	X					X	X	X	X	X	8	- مفهوم الحبيود عن السلوك المثالي فى الجوامد (2) - دراسة دور الحفز في الصناعات البتروكيمياوية. التفاعلات الاندماجية و انتاج الطاقة
X	X	X					X	X	X	X	X	9	- انواع العيوب والحبيود (1) - دراسة تفاعلات الإيثيلين والبروبيلين المحفزة، لإنتاج المواد الخام المختلفة للصناعات البتروكيمياوية. - تفاعلات الفوتونية
X	X	X					X	X	X	X	X	10	- انواع العيوب والحبيود (2) - دراسة التفاعلات المحفزة لبعض مركبات البترول العطرية التي تنتج المواد الخام اللازمة لإنتاج النيلون بأنواعه المختلفة. - المفاعل النووى الانشطارى لانتاج الطاقة
X	X	X						X	X	X	X	11	تأثير إدخال بعض العيوب على تعديل خصائص المادة الصلبة الأنواع المختلفة للعوامل الحفازة ودورها في الحفاظ على البيئة ومحاربة انبعاث الغازات التي تؤدي للاحتباس الحراري. طرق انتاج النيترونتات و تفاعلات النيترونتات
X	X	X					X	X	X	X	X	13-12	- الرابطة الهيدروجينية ودورها فى الجوامد - دراسة دور الحفز في الصناعات الغذائية-هدرجة المواد الهيدروكربونية غير المشبعة كمدخل لهدرجة الزيوت المستخدمة في الطعام - تطبيقات فى الكيمياء النووية

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: أ.م.د/ أحمد محمد ابوبكر عمر
التوقيع:

مدير البرنامج
الاسم: د/ أيمن ذكي
التوقيع:

منسق المقرر
الاسم: د/ صفاء النحاس
التوقيع:



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 441ك	اسم المقرر : كيمياء عضوية (نواتج طبيعية)	الفرقة : الرابعة
الفصل الدراسي: الأول	التخصص : كيمياء خاص	عدد الوحدات الدراسية : 1 نظري: 4 عملي: 8

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- جمع البيانات الكيميائية بطريقة صحيحة و تحليل هذه البيانات. ب- تصميم و اجراء التجارب العلمية و استخلاص المواد الكيميائية و الاستفادة منها. ج- استخدام النظريات الكيميائية الحديثة في تفسير النتائج العلمية من التجارب و التفاعلات الكيميائية. د- فصل المركبات العضوية بطرق مختلفة و التعرف على تركيبها الكيميائي و كيفية الاستفادة منها.
-----------------	--

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	1- تصميم التجارب و التفاعلات لتحديث الصبغات الكيميائية 2- تحديد خصائص المواد الكيميائية للاستفادة منها في تطوير الصبغات الحديثة. 3- شرح طرق فصل المكونات الطبيعية المستخلصة 4- يبين كيفية استخدام الصبغات و المكونات الطبيعية المستخلصة في الصناعات الحديثة.
ب- المهارات الذهنية	1- يحلل و يقيم النتائج من التفاعلات الكيميائية. 2- يقترح اليات العمل في المعامل الكيميائية لتحديث الصبغات الكيميائية. 3- يقيم مخاطر العمل داخل معامل الكيمياء و يحل المشكلات داخل المعمل. 4- يفسر النتائج المعملية بكفاءة و يفرق بين المركبات العضوية حسب نتائج التحاليل العضوية.
ج- المهارات المهنية والعملية	1- يستخدم التقنيات الحديثة لفصل المركبات العضوية. 2- يراقب التغيرات و الخصائص الكيميائية للمركبات العضوية للاستفادة منها في الصبغات الكيميائية الحديثة. 3- ينقد الطرق المختلفة المستخدمة في الصبغات الكيميائية و يحل المشكلات البيئية الناتجة من المصانع. 4- يتبع إجراءات معملية مناسبة و تسجيل البيانات بدقة و تفسيرها.
د- المهارات العامة	1- تحديد الأدوار و المسؤوليات داخل المعمل و العمل كفريق عمل. 2- التعامل مع الأجهزة الكيميائية الحديثة بكفاءة. 3- العمل بمفرده و حل المشكلات الكيميائية على أسس علمية صحيحة. 4- الاعتماد على نفسه و المحافظة على التعلم الذاتي و المستمر.
4- محتويات المقرر	1- مقدمة عن الصبغات الكيميائية العضوية – مقدمة عن النواتج الطبيعية. 2- تحضير الأنواع المختلفة من الصبغات وتطبيقاتها-تقسيم النواتج الطبيعية وتفاعلاتها المختلفة . 3- تحضير صبغات النيترو والنيتروزو وتطبيقاتها – طرق استخلاص النواتج الطبيعية 4- تحضير صبغات الازو وتطبيقاتها- التعرف على القلويدات وخصائصها

الصفحة 2 من 5

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



5- تحضير الصبغات الحامضية ومثبتاتها – تفاعلات الفلوريدات	
6- تحضير الصبغات القاعدية ومثبتاتها. الاسترويدات الطبيعية وخصائصها	
7- صبغات الانديجو وتطبيقاتها – الاسترويدات المحضرة تجاريا	
8- صبغات الزانسين وتطبيقاتها – التعرف على التربينويد وخصائصها .	
9- الألياف الطبيعية – تفاعلات التربينويد .	
10- صناعة الالياف النصف صناعية – صناعات تعتمد على التربينويد.	
11- صناعة الالياف التخليقية – صناعات تعتمد على التربينويد	
12- تطبيقات الالياف التخليقية – صناعات تعتمد على التربينويد	
1- محاضرات نظرية	5- أساليب التعليم والتعلم
2- حلقات نقاش علمي.	
3- تكاليفات وأبحاث.	
1- مناقشة الطلاب ومعرفة المتعثرين منهم واسباب هذا التعثر وطرق تلافي السبب	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين وذوي القدرات المحدودة
2- استخدام الساعات المكتبية للإجابة علي اسئلة الطلاب	
4- ادماج الطالب في التعليم التعاوني	

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلی	60%	
امتحان عملي	فصلی	20%	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	10%	
امتحان نهائي	فصلی	المصنوع منها من النظري	
تكاليفات وأبحاث	فصلی	لظروف جائحة كورونا	
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلی	----	

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكرة معدة من قبل قسم الكيمياء – كلية العلوم بقنا – جامعة جنوب الوادي.
ب- كتب ملزمة	The chemistry of synthetic dyes. Introduction to natural products chemistry
ج- كتب مقترحة	Chemistry of natural products. Dyes and pigment
د- دوريات علمية أو نشرات.....الخ	Ain shams research scholar

الصفة	منسق المقرر	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	امنية سيد زكي	أ.د/أحمد محمد أبوبكر
التوقيع		



كيمياء عضوية (نواتج طبيعية)
441 ك

مسمى المقرر:
كود المقرر:

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الأول

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

نواتج التعلم المستهدفة																أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة				المهارات المهنية				المهارات الذهنية				المعارف والمفاهيم					
د4	د3	د2	د1	ج4	ج3	ج2	ج1	ب4	ب3	ب2	ب1	أ4	أ3	أ2	أ1		
	X		X				X	X		X					X	1	مقدمة عن الصبغات الكيميائية العضوية – مقدمة عن النواتج الطبيعية.
X		X				X			X		X			X		2	تحضير الانواع المختلفة من الصبغات وتطبيقاتها-تقسيم النواتج الطبيعية وتفاعلاتها المختلفة .
	X				X					X			X			3	تحضير صبغات النيترو والنيتروزو وتطبيقاتها – طرق استخلاص النواتج الطبيعية
		X		X				X			X					4	إنتاج الازو وتطبيقاتها-التعرف علي القلويدات وخصائصها
X			X			X			X			X				5	تحضير الصبغات الحامضية ومثبتاتها – تفاعلات القلويدات
X		X		X		X		X		X			X		X	6	تحضير الصبغات القاعدية ومثبتاتها- الاسترويدات الطبيعية وخصائصها
	X		X		X		X			X		X		X		7	صبغات الانديجو وتطبيقاتها –. الاسترويدات المحضرة تجاريا
X		X		X		X			X		X		X		X	8	صبغات الزانسين وتطبيقاتها –التعرف علي التربينويد وخصائصها
	X		X		X			X		X		X		X		9	الألياف الطبيعية –تفاعلات التربينويد
X		X		X			X		X		X		X		X	10	صناعة الالياف النصف صناعية –صناعات تعتمد علي التربينويد.
	X		X			X		X		X		X		X		11	صناعة الالياف التخليقية – صناعات تعتمد على التربينويد
X		X		X	X		X		X		X		X		X	12	تطبيقات الالياف التخليقية – صناعات تعتمد على التربينويد

رئيس مجلس القسم العلمي

منسق المقرر

الاسم: أ.د/أحمد محمد أبو بكر
التوقيع:

الاسم: د/امنية سيد زكي
التوقيع:



كيمياء عضوية (نواتج طبيعية)
441ك

مسمى المقرر:
كود المقرر:

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الأول
مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي العلمي

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة																أسبوع الدراسة	محتويات المقرر	
المهارات العامة				المهارات المهنية				المهارات الذهنية				المعارف والمفاهيم						
د4	د3	د2	د1	ج4	ج3	ج2	ج1	ب4	ب3	ب2	ب1	أ4	أ3	أ2	أ1			
	X		X				X	X		X				X		1	تقدير الوزن الجزيئي لحمض الخليك بواسطة نترات الفضة	
X		X				X			X		X				X		2	تقدير عدد مجموعات الهيدروكسيل في الفينولات
	X				X					X			X				3	تقدير عدد مجموعات الكربوكسيل في الاحماض الكربوكسيلية
		X		X				X			X						4	تقدير نقاوة الاسيتون- تقدير نقاوة الفورمالدهيد
X			X			X			X			X					5	تقدير الوزن الجزيئي لحمض الخليك بواسطة نترات الفضة
X		X		X				X		X				X			6	تقدير عدد مجموعات الاسيتيل- تقدير مجموعات الامينو في الامينات
					X		X					X		X			7	تقدير نقاوة الانيلين هيدروكلويد – والانيلين كبريتات
X		X		X		X			X		X		X				8	صبغة الياف القطن بالصبغات القاعدية
	X		X					X		X		X		X			9	صبغة الياف القطن بصبغات الازو
X		X		X			X		X		X				X		10	صبغة الياف القطن بصبغات الموكسدة
	X					X		X		X		X		X			11	استخلاص البيرين من الفلفل الاسود –استخلاص اليمونين من البرتقال
X		X		X	X		X		X		X		X		X		12	استخلاص الكافين من الشاي

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: أ.د/أحمد محمد أبوبكر
التوقيع:

منسق المقرر
الاسم: د/امنية سيد زكي
التوقيع:

2021-2022

مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر : كيمياء نواتج طبيعية 441ك

منسق المقرر : د. امنية سيد زكي

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

رئيس مجلس القسم :

أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												الإستراتيجيات iLovePD
المهارات العامة			المهارات الذهنية			المهارات المهنية			المعارف والمفاهيم			
3د	2د	1د	3ج	2ج	1ج	3ب	2ب	1ب	3ا	2ا	1ا	
x		x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	المحاضرة
				x				x			x	البيان العملي والتمارين
	x			x					x		x	التعلم بالبحث
	x	x		x	x		x		x		x	حلقات النقاش
	x		x	x		x		x	x	x	x	التعليم الهجين
x	x					x			x		x	التعليم الإلكتروني

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :

منسق المقرر

الاسم : د. امنية سيد زكي

التوقيع :



مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر 2021-2022 م

اسم المقرر : كيمياء نواتج طبيعية 441
 منسق المقرر : د. امنية سيد زكي
 القسم المسؤول عن المقرر : كيمياء
 رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												إستراتيجيات التقويم
المهارات العامة			المهارات الذهنية			المهارات المهنية			المعارف والمفاهيم			
3د	2د	1د	3ج	2ج	1ج	3ب	2ب	1ب	3ا	2ا	1ا	
x		x			x	x	x	x	x		x	الامتحان التحريري
	x		x	x	x	x			x	x	x	الإختبار العملي
x	x			x					x		x	الإختبار الشفهي
		x			x			x		x	x	أعمال السنة

رئيس مجلس القسم العلمي:
 الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر
 التوقيع :

منسق المقرر:
 الاسم : د. امنية سيد زكي
 التوقيع :



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 443ك	اسم المقرر : كيمياء عضوية (v) (صناعات كيميائية)	الفرقة : الرابعة
الفصل الدراسي: الأول	التخصص : كيمياء خاص	عدد الوحدات الدراسية : 1 نظري: 4 عملي: 8

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- جمع البيانات الكيميائية بطريقة صحيحة و تحليل هذه البيانات. ب- تصميم و اجراء التجارب العلمية و استخلاص المواد الكيميائية و الاستفادة منها. ج- استخدام النظريات الكيميائية الحديثة في تفسير النتائج العلمية من التجارب و التفاعلات الكيميائية. د- فصل المركبات العضوية بطرق مختلفة و التعرف على تركيبها الكيميائي و كيفية الاستفادة منها.
-----------------	--

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	بنهاية البرنامج يكون الطالب قادرا على: 1- تصميم التجارب و التفاعلات لتحديث الصناعات الكيميائية. 2- تحديد خصائص المواد الكيميائية للاستفادة منها في تطوير الصناعات الحديثة. 3- شرح طرق فصل المكونات المستخلصة من الكروماتوجرافي المختلفة. 4- يبين كيفية استخدام البلورات و البتروكيماويات في الصناعات الحديثة.
ب- المهارات الذهنية	بنهاية البرنامج يكون الطالب قادرا على أن: 1- يحلل و يقيم النتائج من التفاعلات الكيميائية. 2- يقترح اليات العمل في المعامل الكيميائية لتحديث الصناعات الكيميائية. 3- يقيم مخاطر العمل داخل معامل الكيمياء و يحل المشكلات داخل المعمل. 4- يفسر النتائج المعملية بكفاءة و يفرق بين المركبات العضوية حسب نتائج التحاليل العضوية.
ج- المهارات المهنية والعملية	بنهاية البرنامج يكون الطالب قادرا على أن: 1- يستخدم التقنيات الحديثة لفصل المركبات العضوية. 2- يراقب التغيرات و الخصائص الكيميائية للمركبات العضوية للاستفادة منها في الصناعات الكيميائية الحديثة. 3- ينقد الطرق المختلفة المستخدمة في الصناعات الكيميائية و يحل المشكلات البينية الناتجة من المصانع. 4- يتبع إجراءات معملية مناسبة و تسجيل البيانات بدقة و تفسيرها.
د- المهارات العامة	بنهاية البرنامج يكون الطالب قادرا على: 1- تحديد الأدوار و المسؤوليات داخل المعمل و العمل كفريق عمل. 2- التعامل مع الأجهزة الكيميائية الحديثة بكفاءة. 3- العمل بمفرده و حل المشكلات الكيميائية على أسس علمية صحيحة. 4- الاعتماد على نفسه و المحافظة على التعلم الذاتي و المستمر.
4- محتويات المقرر	- الجزء النظري: 1- مقدمة عن الصناعات الكيميائية العضوية – مقدمة عن الكروماتوجرافي – مقدمة عن البلورات. 2- صناعة سكر القصب – أنواع الكروماتوجرافي – أنواع تفاعلات البلورة. 3- صناعة سكر البنجر – كروماتوجرافي الطبقة الرقيقة – ميكانيكية تفاعل البلورة. 4- صناعة الكحول الايثيلي بالطريقة الكيميائية – كروماتوجرافي الورق – تطبيقات على عملية البلورة. 5- صناعة الكحول الايثيلي بالحيوية – ميكانيكية الفصل الكروماتوجرافي – البتروكيماويات. 6- صناعة الصابون و المنظفات الصناعية – معامل الاعاقة – صناعة البتروكيماويات.

الصفحة 2 من 6

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



7- صناعة البلاستيك – كروماتوجرافي العمود – صناعات تعتمد على البلورات. 8- صناعة المطاط – كروماتوجرافي الغاز – صناعات تعتمد على البلورات. 9- صناعة الألياف التخليقية – كروماتوجرافي السائل – صناعات تعتمد على البلورات. 10- صناعة الورق – جهاز HPLC – صناعات تعتمد على البلورات. 11- صناعة الخشب الصناعي MDF – كروماتوجرافي التبادل الأيوني – صناعات تعتمد على البلورات. 12- صناعة العطور و صناعة الأحبار – مقارنة بين كروماتوجرافي التجزئة و كروماتوجرافي الامتزاز – صناعات تعتمد على البلورات. - الجزء العملي: 1- التقدير الكمي للسكريات – تقدير الجلوكوز كمياً (بطريقة فهلنج و بندكت). 2- تقدير اللاكتوز في اللبن. 3- تقدير السكر – تقدير حمض الأسكوربيك. 4- التعرف على الأحماض الدهنية و الزيوت و الدهون. 5- تحليل الزيوت و الدهون (رقم التنصين – رقم اليود – رقم الحموضة). 6- تحضير الصابون – تحليل عينة من الصابون (نسبة الرطوبة – نسبة القلوي غير المتحد – نسبة الحمض الدهني الحر). 7- التعرف على البروتينات و الأحماض الأمينية. 8- الإسكيم العام للتعرف على المركبات الحيوية. 9- مقدمة عن الكروماتوجرافي – كروماتوجرافي الطبقة الرقيقة – كروماتوجرافي الورق. 10- كروماتوجرافي العمود (فصل أصباغ النبات). 11- نواتج طبيعية – فصل الكافيين من الشاي – فصل الليمونين من الليمون. 12- فصل البيرين من الفلفل الأسود.	
1- محاضرات نظرية. 2- حلقات نقاش علمي. 3- تكليفات وأبحاث.	5- أساليب التعليم والتعلم
1- مناقشة الطلاب و اكتشاف المتعثرين منهم و معرفة سبب التعثر أو التأخير في تحصيل المعلومة و العمل على تلافي هذا السبب. 2- الساعات المكتبية تلعب دور في إتاحة الفرصة لمزيد من الوقت لمناقشة الطلاب و الإجابة على ما لديهم من أسئلة أو إعادة شرح بعض الموضوعات. كذلك توجيه الطالب لكيفية التحصيل الجيد من خلال الخبرات السابقة. 3- ادماج الطالب في التعليم التعاوني.	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين و ذوي القدرات المحدودة

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	60%	أ2-ب1-ج3-د1
امتحان عملي	فصلي	20%	أ1-ب2-ج1-د2
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	10%	أ3-ب3-ج4-د3
امتحان شفوي	فصلي	10%	أ4-ب4-ج2-د4

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

مذكرة معدة من قبل قسم الكيمياء – كلية العلوم بقنا – جامعة جنوب الوادي.	أ- مذكرات
Industrial organic chemistry, Fourth Edition, Klaus Weissermel, Hans-Jurgen Arpe, 2003. General polymer chemistry lecture notes, Bo Nystrom 2011. Chromatography principles and instrumentation, Mark F. Vitha, 2016.	ب- كتب ملزمة
Industrial organic chemistry, 5th Edition , Klaus Weissermel, Hans-Jurgen Arpe, 2007. Introduction to polymer science, Hanz Geroge Elias, 1997.	ج- كتب مقترحة

الصفحة 3 من 6

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



Modern practice of gas chromatography, Robert I. Grob, Engene F. Barry, 2004.	
Industrial organic chemistry, Klaus Weissmerel, Hans-Jurgen Arpe. Synthesis of polymers. Liquid chromatography applications.	د- دوريات علمية أو نشراتالخ

رئيس مجلس القسم العلمي	منسق المقرر	الصفة
أ.د/أحمد محمد أبويكر	ابراهيم عبدالمطلب موسى	الاسم
		التوقيع



كيمياء عضوية (v) (صناعات كيميائية)
443 ك

مسمى المقرر:
كود المقرر:

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الأول

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

نواتج التعلم المستهدفة																أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة				المهارات المهنية				المهارات الذهنية				المعارف والمفاهيم					
د4	د3	د2	د1	ج4	ج3	ج2	ج1	ب4	ب3	ب2	ب1	أ4	أ3	أ2	أ1		
	X		X				X	X		X					X	1	مقدمة عن الصناعات الكيميائية العضوية – مقدمة عن الكروماتوجرافي – مقدمة عن البلمرات.
X		X				X			X		X			X		2	صناعة سكر القصب – أنواع الكروماتوجرافي – أنواع تفاعلات البلمرة.
	X				X					X			X			3	صناعة سكر البنجر – كروماتوجرافي الطبقة الرقيقة – ميكانيكية تفاعل البلمرة.
		X		X				X			X					4	صناعة الكحول الايثيلي بالطريقة الكيميائية – كروماتوجرافي الورق – صناعة الخل على عملية البلمرة.
X			X			X			X			X				5	صناعة الكحول الايثيلي بالحيوية – ميكانيكية الفصل الكروماتوجرافي – البتروكيماويات.
X		X		X		X		X		X			X		X	6	صناعة الصابون و المنظفات الصناعية – معامل الاعاقة – صناعة البتروكيماويات.
	X		X		X		X			X		X		X		8	صناعة البلاستيك – كروماتوجرافي العمود – صناعات تعتمد على البلمرات.
X		X		X		X			X		X		X		X	9	صناعة المطاط – كروماتوجرافي الغاز - صناعات تعتمد على البلمرات.
	X		X		X			X		X		X		X		10	صناعة الألياف التخليقية – كروماتوجرافي السائل - صناعات تعتمد على البلمرات.
X		X		X			X		X		X		X		X	11	صناعة الورق – جهاز HPLC - صناعات تعتمد على البلمرات.
	X		X			X		X		X		X		X		12	صناعة الخشب الصناعي MDF – كروماتوجرافي التبادل الأيوني - صناعات تعتمد على البلمرات.
X		X		X	X		X		X		X		X		X	13	صناعة العطور و صناعة الأحبار – مقارنة بين كروماتوجرافي التجزئة و كروماتوجرافي الامتزاز - صناعات تعتمد على البلمرات.

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: أ.د/أحمد محمد أبو بكر
التوقيع:

منسق المقرر
الاسم: د/إبراهيم عبدالمطلب موسى
التوقيع:



نواتج التعلم المستهدفة																أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة				المهارات المهنية				المهارات الذهنية				المعارف والمفاهيم					
د4	د3	د2	د1	ج4	ج3	ج2	ج1	ب4	ب3	ب2	ب1	أ4	أ3	أ2	أ1		
	X		X				X	X		X					X	1	التقدير الكمي للسكريات – تقدير الجلوكوز كمي (بطريقة فهلنج و بندكت).
X		X				X			X		X					2	تقدير اللاكتوز في اللبن.
					X								X			3	تقدير السكروز – تقدير حمض الأسكوربيك.
		X									X					4	التعرف على الأحماض الدهنية و الزيوت و الدهون.
			X			X			X			X				5	تحليل الزيوت و الدهون (رقم التصبن – رقم اليود – رقم الحموضة).
X		X		X		X		X		X			X		X	6	تحضير الصابون – تحليل عينة من الصابون (نسبة الرطوبة – نسبة القلوي غير المتحد – نسبة الحمض الدهني الحر).
			X		X		X					X		X		8	التعرف على البروتينات و الأحماض الأمينية.
X		X				X			X		X				X	9	الإسكيم العام للتعرف على المركبات الحيوية.
	X		X		X			X		X		X		X		10	مقدمة عن الكروماتوجرافي – كروماتوجرافي الطبقة الرقيقة – كروماتوجرافي الورق.
				X			X		X				X		X	11	كروماتوجرافي العمود (فصل أصباغ النبات).
	X		X			X		X				X		X		12	نواتج طبيعية – فصل الكافيين من الشاي – فصل الليمونين من الليمون.
X		X		X	X		X		X		X		X		X	13	نواتج طبيعية - فصل البيرين من الفلفل الأسود.

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: أ.د/أحمد محمد أبو بكر
التوقيع:

منسق المقرر
الاسم: د/إبراهيم عبدالمطلب موسى
التوقيع:



مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر : كيمياء عضوية (V) صناعات كيميائية
 منسق المقرر : د/ إبراهيم عبدالمطلب موسى
 القسم المسئول عن المقرر : الكيمياء
 رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر															الإستراتيجيات
المعارف والمفاهيم				المهارات المهنية				المهارات الذهنية				المهارات العامة			
1أ	2أ	3أ	4أ	1ب	2ب	3ب	4ب	1ج	2ج	3ج	4ج	1د	2د	3د	iLovePDF
✓		✓		✓		✓		✓		✓		✓		✓	المحاضرة
	✓				✓				✓				✓		البيان العملي والتمارين
		✓			✓				✓				✓		التعلم بالبحث
			✓		✓				✓				✓		حلقات النقاش
				✓	✓				✓				✓		التعليم الهجين
					✓				✓				✓		التعليم الإلكتروني

رئيس مجلس القسم العلمي
 الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر
 التوقيع :

منسق المقرر
 الاسم : د/ إبراهيم عبدالمطلب موسى
 التوقيع :

مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر : كيمياء عضوية (V) صناعات كيميائية

منسق المقرر: د/ إبراهيم

عبدالمطلب موسى

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

إستراتيجيات التقويم	المعارف والمفاهيم												المهارات المهنية				المهارات الذهنية				المهارات العامة			
	أ1	أ2	أ3	أ4	ب1	ب2	ب3	ب4	ج1	ج2	ج3	ج4	د1	د2	د3	د4	ه1	ه2	ه3	ه4	و1	و2	و3	و4
الإمتحان التحريري	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
الإختبار العملي	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
الإختبار الشفهي	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓
أعمال السنة	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓	✓

منسق المقرر:

الاسم : د/ إبراهيم عبدالمطلب موسى

التوقيع :

رئيس مجلس القسم العلمي:

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : كلية العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 422 ك	اسم المقرر : الكيمياء الفيزيائية (IV)	الفرقة : الرابعة
الفصل الدراسي : الثاني	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : 7 نظري : 4 عملي : 6

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: استيعاب دور الكيمياء الفيزيائية في تنمية المجتمع. تجريب المفاهيم واختيار الحلول المناسبة لحل المشكلات على اساس علمي إظهار خلفية معرفية عميقة وواسعة فيما يتعلق الكيمياء الفيزيائية والتي تغطي العديد من تخصصات الكيمياء
-----------------	---

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	1- يفسر نظريات الكيمياء الفيزيائية ذات الصلة وتطبيقاتها 2- يترجم العلاقة بين الموضوعات المدروسة والبيئة 3- يعدد أنواع التفاعلات الكيميائية الرئيسية وخصائصها وآلياتها بالإضافة الى علم حركتها بما في ذلك العوامل الحافزة
ب- المهارات الذهنية	ب1- يحلل ويقيم البيانات العلمية النوعية والكمية ب2- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية ب3- يستنتج الآليات والإجراءات للتعامل مع المشاكل العلمية
ج- المهارات المهنية والعملية	ج1- يحل المشكلات باستخدام الاساليب العملية الممنهجة والمنسقة ج2- ينقد الطرق المختلفة المستخدمة في معالجة موضوعات الكيمياء الفيزيائية ج3- يستخدم الأدوات والحزم الإحصائية في التجارب الكيميائية
د- المهارات العامة	د1- يعمل باستقلالية ويحل المشاكل على اساس علمية صحيحة د2- يعتمد على نفسه محافظا على التعلم الذاتي على المدى الطويل د3- يتعامل مع المعامل والاجهزة الكيميائية بشكل فعال
4- محتويات المقرر	(ديناميكا حرارية إحصائية) 1- التعريف بالديناميكا الحرارية الاحصائية ومفهوم التركيب الجزيئي للمادة 2- التعريف بان جميع انواع الطاقة مقننة 3- كيفية حساب حالات التوزيع المختلفة لنظام جزيئي 4- حساب معامل بولتزمان لتوزيع الجزيئات وعلاقته بالانتروبي 5- دراسة سلوك دالة السعة الحرارية للغازات المختلفة 6- دراسة اسباب حيود قيم دالة السعة الحرارية عن الحسابات النظرية

الصفحة 2 من 9

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



- 7- تعريف وحساب دوال التجزئة
- 8- استخدام دالة التجزئة لحساب بعض دوال الديناميكا الحرارية
- 9- استخدام دالة التجزئة لحساب طاقة الحركة الانتقالية
- 10- استخدام دالة التجزئة لحساب طاقة الحركة الدرامية
- 11- استخدام دالة التجزئة لحساب طاقة الحركة الذبذبية

العملي

Gravimetric analysis of ores, coins, alloys, and cement

التمائل ونظرية المجموعة

- ما هو التماثل
- تماثل الجزيئات الكيميائية
- عناصر التماثل
- مجموعات عناصر التماثل
- نوعية تماثل الخواص الجزيئية
- إستنتاج خواص التماثل للمدارات وذبذبات الجزيئات
- نظرية المجموعه
- العلاقة بين المجموعه وعمليات التماثل
- أنواع عمليات التماثل
- المجموعات النقطية.

العملي

Gravimetric analysis of ores, coins, alloys, and cement

الكيمياء الكهربائية

iLovePDF

- 1- تركيب الطبقة الايونية المزدوجة.
- 2- التفاعلات الكهروكيميائية.
- 3- التفاعلات الغير انعكاسية.
- 4- الانواع المختلفة لفرق الجهد وطرق قياسه.
- 5- جهد التفكك.
- 6- الاسس الكهروكيميائية للتآكل.
- 7- تطبيقات على تآكل معدن مذدوج في خلية جلفانية.
- 8- الحماية الكاثودية والانودية ضد التآكل.

الجزء العملي:

Gravimetric analysis of ores, coins, alloys, and cement

1- المحاضرة 2- التعليم بالبحث 3- التعليم الالكتروني	5- أساليب التعليم والتعلم
(1) مناقشة الطلاب واكتشاف المتعثرين منهم ومعرفة سبب التعثر أو التأخير في تحصيل المعلومة والعمل على تلافي هذا السبب. (2) الساعات المكتنية تلعب دور في إتاحة الفرصة لمزيد من الوقت لمناقشة الطلاب والإجابة على ما لديهم من أسئلة أو إعادة شرح بعض الموضوعات. كذلك توجيه الطالب لكيفية التحصيل الجيد من خلال الخبرات السابقة. (3) إدماج الطالب في التعليم التعاوني.	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين- وذوى القدرات المحدودة

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلی	60%	
امتحان عملي	فصلی	20%	
امتحان شفوي	فصلی	10%	

الصفحة 3 من 9

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	5%	
تكاليفات وأبحاث	فصلي	3%	
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلي	2%	

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكرة الكيمياء الفيزيائية التي يوزعها القسم وهي غير الزامية
ب- كتب ملزمة	
ج- كتب مقترحة	Essentials of Physical Chemistry محمود مرشدي, الكيمياء العامة والطبيعية, مكتبة بستان المعرفة, القاهرة 2006 محمد فكري, مقدمة في الكيمياء العامة والفيزيائية, المكتبة الأكاديمية, القاهرة 2005
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د/ عادل محمد محمد عبد القادر		د/ أحمد محمد أبو بكر
التوقيع			



الكيمياء الفيزيائية (IV)
كود المقرر: 422 ك

مسمى المقرر:
كود المقرر:

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الثاني

مصنوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة											أسبوع الدراسة	محتويات المقرر	
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2			أ1
	x			x			x				x	1	التعريف بالديناميكا الحرارية الاحصائية ومفهوم التركيب الجزيئي للمادة ما هو التماثل - تركيب الطبقة الايونية المزدوجة.
x			x	x		x				x	x	2	التعريف بان جميع انواع الطاقة مقننة تماثل الجزيئات الكيميائية التفاعلات الكهروكيميائية
		x			x			x	x			3	التعريف بالديناميكا الحرارية الاحصائية ومفهوم التركيب الجزيئي للمادة عناصر التماثل التفاعلات الغير انعكاسية.
	x		x				x		x			4	حساب معامل بولتزمان لتوزيع الجزيئات وعلاقته بالانتروبي عناصر التماثل التفاعلات الغير انعكاسية.
	x		x		x			x		x	x	5	دراسة سلوك دالة السعة الحرارية للغازات المختلفة مجموعات عناصر التماثل الأنواع المختلفة لفرق الجهد وطرق قياسه.
	x	x		x				x		x	x	6	دراسة اسباب حيود قيم دالة السعة الحرارية عن الحسابات النظرية إستنتاج خواص التماثل للمدارات وذبذبات الجزيئات
x	x			x		x	x	x	x			7	تعريف وحساب دوال التجزئة جهد التفكك.
												8	
		x			x	x			x			9	استخدام دالة التجزئة لحساب بعض دوال الديناميكا الحرارية نظرية المجموعه الاسس الكهروكيميائية للتآكل.



نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
x			x				x			x		10	استخدام دالة التجزئة لحساب طاقة الحركة الانتقالية العلاقه بين المجموعه وعمليات التماثل الاسس الكهروكيميائية للتآكل.
		x			x			x		x	x	11	استخدام دالة التجزئة لحساب طاقة الحركة الدرائية أنواع عمليات التماثل تطبيقات على تآكل معدن مزدوج فى خلية جلفانية.
x	x			x	x		x		x	x	x	12	استخدام دالة التجزئة لحساب طاقة الحركة الذبذبية المجموعات النقطية.
		x		x			x				x	13	الحماية الكاثودية والأنودية ضد التآكل.
												14	

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د/ عادل محمد محمد عبد القادر		د/ أحمد محمد ابو بكر
التوقيع			



الكيمياء الفيزيائية (IV)
كود المقرر: 422 ك

مسمى المقرر:
كود المقرر:

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الثاني
مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من الجزء العملي

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة												أسبوع الدراسة	محتويات المقرر
المهارات العامة			المهارات المهنية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم				
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1		
	x			x			x				x	1	تجربة 1
x			x	x		x				x	x	2	تجربة 2
		x			x			x	x			3	تجربة 3
	x		x				x		x			4	تجربة 4
LovePDF			x		x			x		x	x	5	تجربة 5
	x	x		x				x		x	x	6	تجربة 6
x	x			x		x	x	x	x			7	تجربة 7
												8	
		x			x	x			x			9	تجربة 8
x			x				x			x		10	تجربة 9
		x			x			x		x	x	11	تجربة 10
x	x			x	x		x		x	x	x	12	تجربة 11
		x		x			x				x	13	تجربة 12
												14	

الصفة	منسق المقرر	مدير البرنامج	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د/ عادل محمد محمد عبد القادر		د/ أحمد محمد أبو بكر
التوقيع			



مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر: كيمياء فيزيائية 4 (422 ك)

منسق المقرر: د/ عادل محمد محمد عبد القادر

القسم المسئول عن المقرر: الكيمياء

رئيس مجلس القسم:

أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر											الإستراتيجيات	
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2		أ1
X		X		X		X	X				X	المعارف العامة
	X				X		X		X	X		البيان العملي والتمارين
X	X				X					X		التعلم بالبحث
		X	X					X		X	X	حلقات النقاش
		X		X			X		X			التعليم الهجين
X				X		X			X			التعليم الإلكتروني

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم: أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع:

منسق المقرر

الاسم : د/ عادل محمد محمد عبد القادر

التوقيع :



مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر: كيمياء فيزيائية 4 (422 ك)

منسق المقرر: د/ عادل محمد محمد عبد القادر

القسم المسئول عن المقرر: الكيمياء

رئيس مجلس القسم:

أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												إستراتيجيات التقويم
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
د3	د2	د1	ج3	ج2	ج1	ب3	ب2	ب1	أ3	أ2	أ1	
X		X			X					X		
	X			X				X			X	
		X	X				X		X			
X				X		X			X			

رئيس مجلس القسم العلمي:

الاسم: أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع:

منسق المقرر:

الاسم : د/ عادل محمد محمد عبد القادر

التوقيع :



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 434 ك	اسم المقرر : كيمياء تحليلية وغير عضوية	الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : الكيمياء	عدد الوحدات الدراسية : 1 نظري: 4 عملي: 4

2- أهداف المقرر	ب- نهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادرا على أن: أ- يستوعب دور العلوم الأساسية في التحليل الكيميائي ب- يستخدم النظريات والحقائق العلمية في تفسير البيانات التحليلية ج- يشارك بكفاءة ضمن فرق العمل الجماعي وحسن اتخاذ القرار الفعال في مجال التحليل الكيميائي وغير العضوية د- يمتلك الخبرة والمعرفة في التعامل مع العينات الكيميائية
-----------------	---

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	
أ- المعرفة والفهم	ب- نهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادرا على أن: 1- تحديد الحقائق العلمية الأساسية ذات الصلة ببعض طرق التحليل المفاهيم والمبادئ والتقنيات المتعلقة بها 2- يفسر النظريات المرتبطة بمجال الكيمياء غير العضوية وتطبيقاتها 3- تحديد خصائص عناصر اللانثيدات والأكسيدات وتوزيعها ومواقعها داخل الجدول الدوري والنظريات المتعلقة بذلك 4- يتعرف على أساسيات الكيمياء التحليلية والتحليل الكيميائي لتحديد تركيب العينات
ب- المهارات الذهنية	ب- نهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادرا على أن: 1- يحلل ويقيم البيانات العلمية النوعية والكمية التي تنتج من تطبيق كل طريقة من طرق التحليل وكذلك دراسة عناصر اللانثيدات والأكسيدات 2- يبني رأيه معتمدا على النظريات والمفاهيم العلمية التي يبني عليها فكرة التحليل واجهزتها 3- يميز بين العناصر اللانثيدات والأكسيدات والعناصر المختلفة والمركبات على أساس معرفة موقعها وقياس خصائصها 4- يحلل البيانات والنتائج التحليلية لتحديد التركيب الكيميائي للمواد
ج- المهارات المهنية والعملية	ب- نهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادرا على أن: 1- يستخدم التقنيات المناسبة في التحليل ومعالجة النتائج والبيانات 2- يحل المشكلات المتعلقة بالتحليل الكيميائي بالأساليب العلمية 3- يقيم المخاطر الخاصة بالعمل في المعامل من حيث التعامل مع العينات والاقهزة 4- يتبع اجراءات معملية قياسية أثناء التحليل الكيميائي والتعرف على المواد
د- المهارات العامة	ب- نهاية تدريس المقرر يكون الطالب قادرا على أن: 1- تحديد الادوار والعمل بشكل فاعل في حالة العمل الجماعي 2- يعمل باستقلالية وحل المشكلات في مجال التخصص على اساس علمية 3- يتعامل مع الاجهزة والادوات بشكل فعال 4- يحافظ على النظام والنظافة أثناء العمل

الصفحة 2 من 7

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



1- طرقا لتحليل الطيفي 2- الطرق الجهدية 3- الطرق التوصيلية 4- طرق التحليل البولاروجرافي 5- سلسلة عناصر اللانثانيدات 6- التركيب الالكتروني 7- حالات الاكسدة 8- طرق فصل العناصر 9- سلسلة عناصر الأكتينيدات 10- طرق الحصول على العناصر 11- حالات الأكسدة 12- كيمياء الثوريوم الرباعي واليورانيوم في المحاليل المائية Gravimetric analysis of ores, coins, alloys, and cement	4- محتويات المقرر
1- محاضرات 2- علمي 3- حلقات نقاش 4- تكاليفات وأبحاث	5- أساليب التعليم والتعلم
لا يوجد طلاب ذوي احتياجات خاصة	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة

iLovePDF

iLovePDF

iLovePDF

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	نهاية الفصل الدراسي	60%	أ1- أ2- أ3- أ4
امتحان عملي	نهاية الفصل الدراسي	20%	ج1- ج2- ج3- ج4 د1- د2- د3- د4- ب1- ب2- ب3- ب4
امتحان منتصف الفصل الدراسي	اثناء الفصل الدراسي	10%	أ1- أ2- أ3
امتحان شفوي	نهاية الفصل الدراسي	10%	أ1- أ2- أ3- أ4

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	
ب- كتب ملزمة	
1- Analytical chemistry, Seamus P.J Higson, Oxford university, press (2005) YMCA library Bulding, Jai Singh Road, New Delhi 110001 2- Chemical analysis, Modern instrumentation methods and technologies, Francis Ronessac and Annick Rouessac, John Willey sons, LTD, New York, 2000. 3- Gilreath, Esmarch S. Fundamentals and concepts of inorganic chemistry, Mc Graw- Hill, New York, 1958 1- Jones, Chris J. d-and f-Block Chemistry, Royal Society Chemistry, Cambridge, 2001 2- Physical chemistry, second edition, Gordon M. Barrow, Mc Graw-Hill, 1996	ج- كتب مقترحة

الصفحة 3 من 7

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



	د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ
--	--------------------------------------

الصفة	منسق المقرر	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	د. احمد عبدالفتاح عبدالراضي	أ.د/أحمد محمد أبوبكر
التوقيع		



كيمياء تحليلية وغير عضوية
كود المقرر: 434 ك

مسمى المقرر:
الفصل الدراسي: الثاني

الفرقة: الرابعة

مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

محتويات المقرر																أسبوع الدراسة	نواتج التعلم المستهدفة
المعارف والمفاهيم				المهارات الذهنية				المهارات المهنية				المهارات العامة					
1أ	2أ	3أ	4أ	1ب	2ب	3ب	4ب	1ج	2ج	3ج	4ج	1د	2د	3د	4د		
X				X	X		X	X			X	X		X		1	طرق التحليل الطيفي + سلسلة عناصر اللانثانيدات
	X					X			X				X		X	2	طرق التحليل الطيفي + سلسلة عناصر اللانثانيدات
		X			X			X	X			X		X		3	طرق التحليل الطيفي + التركيب الإلكتروني
			X				X	X			X		X		X	4	طرق التحليل الطيفي + التركيب الإلكتروني
					X				X					X		5	الطرق التوصيلية + حالات الأكسدة
	X			X		X	X	X		X	X		X		X	6	الطرق التوصيلية + حالات الأكسدة
	X								X			X		X		7	الطرق التوصيلية + طرق فصل العناصر
		X		X		X	X	X		X			X			8	الطرق الجهدية + طرق فصل العناصر
		X			X					X		X		X		9	الطرق الجهدية + سلسلة عناصر الأكتينيدات
			X			X		X		X		X		X		10	الطرق الجهدية + سلسلة عناصر الأكتينيدات
	X		X		X		X		X		X		X			11	طرق التحليل البو لاروجرافي + طرق الحصول على العناصر
X		X		X	X		X		X		X	X		X		12	طرق التحليل البو لاروجرافي + حالات الأكسدة كيمياء الثور يومالرباعيوالبورانيومفي المحاليل المائية

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: أ.د. أحمد محمد أبو بكر

مدير البرنامج
الاسم:

منسق المقرر
الاسم: د. أحمد عبدالفتاح عبدالراضي



مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

منسق المقرر : د/أحمد عبدالفتاح عبدالراضي

اسم المقرر : كيمياء تحليلية 434 ك

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر															الإستراتيجيات	
المهارات العامة				المهارات الذهنية				المهارات المهنية				المعارف والمفاهيم				
د4	د3	د2	د1	ج4	ج3	ج2	ج1	ب4	ب3	ب2	ب1	أ4	أ3	أ2		أ1
x	x	x	x	x	x	x	x					x	x	x	x	المحاضرة
DF							iLovePDF	x	x	x						المعمل العملي والتمارين
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	التعلم بالبحث
x	x	x	x	x	x	x	x					x	x	x	x	حلقات النقاش
x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	التعليم الهجين

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :

منسق المقرر : د/أحمد عبدالفتاح عبدالراضي

الاسم :

التوقيع :



مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

منسق المقرر : د/أحمد عبدالفتاح عبدالراضي

اسم المقرر : كيمياء تحليلية 434 ك

رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر															إستراتيجيات التقويم	
المهارات العامة				المهارات الذهنية				المهارات المهنية				المعارف والمفاهيم				
د4	د3	د2	د1	ج4	ج3	ج2	ج1	ب4	ب3	ب2	ب1	أ4	أ3	أ2		أ1
x	x	x	x	x	x	x	x					x	x	x		x
																الإمتحان التحريري
									x	x	x					الإختبار العملي
												x	x	x	x	الإختبار الشفهي
x	x	x	x	x	x	x	x					x	x	x	x	أعمال السنة

رئيس مجلس القسم العلمي:

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :

منسق المقرر:

الاسم : د/أحمد عبدالفتاح عبدالراضي

التوقيع :



توصيف مقرر دراسي

جامعة / أكاديمية : جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الكيمياء

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 442ك	اسم المقرر : كيمياء عضوية (Iv)	الفرقة : الرابعة
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : كيمياء خاص	عدد الوحدات الدراسية : 1 نظري: 4 عملي: -

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: أ- تحليل البيانات الكيميائية بطريقة صحيحة. ب- تصميم و اجراء التجارب العلمية و استخلاص المواد الكيميائية و الاستفادة منها. ج- استخدام النظريات الكيميائية الحديثة في تفسير النتائج العلمية من التجارب و التفاعلات الكيميائية. د- تحضير و فصل المركبات العضوية بطرق مختلفة و التعرف على تركيبها الكيميائي و كيفية الاستفادة منها.
-----------------	---

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:	أ1- يصف التراكيب والخصائص لمختلف المركبات الكيميائية بما في ذلك طرق التخليق الرئيسية والعلاقة بين الجزيئات أ2- يوضح القضايا التي تتناولها البحوث الكيميائية الحالية أ3- يحدد الطالب الطرق المناسبة لدراسة كل مواضيع الكيمياء التخليقية والحيوية والعلاجية أ4- يربط بين ما تم دراسته والبيئة المحيطة به
أ- المعرفة والفهم	ب1- يحلل و يقيم النتائج من التفاعلات الكيميائية. ب2- يقترح اليات العمل في المعامل الكيميائية لتحديث المستحضرات الدوائية ب3- يقيم مخاطر العمل داخل معامل الكيمياء و يحل المشكلات داخل المعمل. ب4- يفسر النتائج المعملية بكفاءة و يفرق بين المركبات العضوية حسب نتائج التحاليل العضوية.
ب- المهارات الذهنية	ج1- يستخدم التقنيات الحديثة لتحضير المركبات العضوية. ج2- يراقب التغيرات و الخصائص الكيميائية للمركبات العضوية للاستفادة منها في المستحضرات الدوائية الحديثة. ج3- ينقد الطرق المختلفة المستخدمة في التفاعلات العضوية و يحل المشكلات البيئية الناتجة من المصانع. ج4- يتبع إجراءات معملية مناسبة و تسجيل البيانات بدقة و تفسيرها.
ج- المهارات المهنية والعملية	د1- تحديد الأدوار و المسؤوليات داخل المعمل و العمل كفريق عمل. د2- التعامل مع الأجهزة الكيميائية الحديثة بكفاءة. د3- العمل بمفرده و حل المشكلات الكيميائية على أسس علمية صحيحة. د4- الاعتماد على نفسه و المحافظة على التعلم الذاتي و المستمر.
د- المهارات العامة	1- مقدمة عن الكيمياء العلاجية- مقدمة عن الكيمياء الحيوية -مقدمة عن الكيمياء العضوية التخليقية المتقدمة
4- محتويات المقرر	

الصفحة 2 من 4

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي - كلية العلوم - ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



2- تحضير مركبات السلفا المضادة للبكتريا –ايض السكريات الاحادية – تحضير مركبات البيتا لاكتام	
3- تحضير خافضات الحرارة –تفاعلات السكريات الاحادية – تحضير مركبات البيتا لاكتام	
4- مضادات الالتهاب ومسكنات الالم –ايض السكريات العديدة – تفاعلات البيتا لاكتام	
5- التخدير الموضعي –تفاعلات السكريات العديدة – تفاعلات البيتا لاكتام	
6- مضادات الطفيليات –ايض البروتينات – التشكل الفراغي في البيتا لاكتام	
7- مضادات الفطريات – ايض الزيوت والدهون – تحضير مركبات البيتا لاكتام الغير مشبعة	
8- داء السكري –ايض الزيوت والدهون – تكوين الرابطة الاحادية كربون –كربون	
9- المضادات الحيوية – الانزيمات – تكوين الرابطة الاحادية كربون –كربون	
10- المضادات الحيوية – الانزيمات – تكوين الرابطة الثنائية كربون –كربون	
11- مسكنات الالم – الانزيمات – تكوين الرابطة الثنائية كربون –كربون	
12- مسكنات الالم – الانزيمات – تكوين الرابطة الثنائية كربون –كربون	
1- محاضرات نظرية	5- أساليب التعليم والتعلم
2- حلقات نقاش علمي	
3- تكاليفات وأبحاث.	
1- مناقشة الطلاب ومعرفة المتعثرين منهم واسباب هذا التعثر وطرق تلافي السبب	6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب المتعثرين وذوي القدرات المحدودة
2- استخدام الساعات المكتبية للإجابة علي اسئلة الطلاب	
4- ادماج الطالب في التعليم التعاوني	

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
المحاضرات	فصل	60%	1-1-1-1-3
امتحان عملي	-----	----	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	10%	1-1-1-1-3
امتحان شفوي	فصل	تم حسابها من النظري لظروف جائحة كورونا	
تكاليفات وأبحاث	فصل	10%	2-2-3-1-3
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصل	10%	1-1-1-1-3

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكرة معدة من قبل قسم الكيمياء – كلية العلوم بقنا – جامعة جنوب الوادي.
ب- كتب ملزمة	The chemotherapy handbook Carbohydrate metabolism Synthesis of beta-lactam antibiotics
ج- كتب مقترحة	The chemotherapy source book Advanced organic chemistry, Carey, Francis A, Springer, 2007
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	Ain shams research scholar

الصفة	متسق المقرر	رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم	امنية سيد زكي	أ.د/أحمد محمد أبوبكر
التوقيع		

الصفحة 3 من 4

العنوان: قنا - جامعة جنوب الوادي – كلية العلوم – ص.ب: 83523

<https://www.svu.edu.eg/faculties/sci>

TEL. (096) 5213383, FAX. (096) 5213383



كيمياء عضوية (Iv)
كود المقرر: 442

الفرقة: الرابعة
الفصل الدراسي: الثاني
مصفوفة المعارف والمهارات المستهدفة من المقرر الدراسي

كلية: العلوم
برنامج: الكيمياء

نواتج التعلم المستهدفة															أسبوع الدراسة	محتويات المقرر	
المهارات العامة				المهارات المهنية				المهارات الذهنية				المعارف والمفاهيم					
د4	د3	د2	د1	ج4	ج3	ج2	ج1	ب4	ب3	ب2	ب1	أ4	أ3	أ2			أ1
	X		X				X	X		X					X	1	مقدمة عن الكيمياء العلاجية- مقدمة عن الكيمياء الحيوية -مقدمة عن الكيمياء العضوية التخليقية المتقدمة
X		X				X			X		X			X		2	تحضير مركبات السلفا المضادة للبكتريا -ايض السكريات الاحادية - تحضير مركبات البيتا لاكتام
	X				X				X				X			3	تحضيرخافضات الحرارة -تفاعلات السكريات الاحادية - تحضير مركبات البيتا لاكتام
		X		X				X			X					4	التهاب ومسكنات الالم -ايض السكريات العديدة - تفاعلات البيتا لاكتام
X			X			X			X			X				5	التخدير الموضعي -تفاعلات السكريات العديدة - تفاعلات البيتا لاكتام
X		X		X		X		X		X			X		X	6	مضادات الطفيليات -ايض البروتينات - التشكل الفراغي في البيتا لاكتام
	X		X		X		X			X		X		X		7	مضادات الفطريات - ايض الزيوت والدهون - تحضير مركبات البيتا لاكتام الغير مشبعة
X		X		X		X			X		X		X		X	8	داء السكري -ايض الزيوت والدهون - تكوين الرابطة الاحادية كربون - كربون
	X		X		X			X		X		X		X		9	المضادات الحيوية- الانزيمات - تكوين الرابطة الاحادية كربون -كربون
X		X		X			X		X		X		X		X	10	المضادات الحيوية -الانزيمات - تكوين الرابطة الثنائية كربون -كربون
	X		X			X		X		X		X		X		11	مسكنات الالم - الانزيمات- تكوين الرابطة الثنائية كربون -كربون
X		X		X	X		X		X		X		X		X	12	مسكنات الالم - الانزيمات - تكوين الرابطة الثنائية كربون -كربون

رئيس مجلس القسم العلمي
الاسم: أ.د/أحمد محمد أبو بكر
التوقيع:

منسق المقرر
الاسم: د/أمنية سيد زكي
التوقيع:

2021-2022

مصفوفة توافق استراتيجيات التعلم والتدريس مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر : كيمياء عضوية (vi) 442 ك

منسق المقرر : د. امنية سيد زكي

القسم المسؤول عن المقرر : الكيمياء

رئيس مجلس القسم :

أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												الإستراتيجيات iLovePD
المهارات العامة			المهارات المهنية والعملية			المهارات الذهنية			المعارف والمفاهيم			
3د	2د	1د	3ج	2ج	1ج	3ب	2ب	1ب	3ا	2ا	1ا	
x		x	x	x	x	x	x	x	x	x	x	المحاضرة
				x				x			x	البيان العملي والتمارين
	x			x					x		x	التعلم بالبحث
	x	x		x	x		x		x		x	حلقات النقاش
	x		x	x		x		x	x	x	x	التعليم الهجين
x	x					x			x		x	التعليم الإلكتروني

رئيس مجلس القسم العلمي

الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

التوقيع :

منسق المقرر

الاسم : د. امنية سيد زكي

التوقيع :

مصفوفة توافق استراتيجيات التقويم مع نواتج التعلم المستهدفة للمقرر

اسم المقرر : كيمياء عضوية (vi) 442ك
منسق المقرر : د. امنية سيد زكي
القسم المسؤول عن المقرر : كيمياء
رئيس مجلس القسم : أ.د/ أحمد أبو بكر

نواتج التعلم المستهدفة للمقرر												إستراتيجيات التقويم iLovePDF
المعارف والمفاهيم			المهارات الذهنية			المهارات المهنية والعملية			المهارات العامة			
1أ	2أ	3أ	1ب	2ب	3ب	1ج	2ج	3ج	1د	2د	3د	
x		x	x	x		x			x		x	الإمتحان التحريري
-	-	-			-	-	-	-	-	-		الإختبار العملي
x		x				x				x	x	الإختبار الشفهي
x	x		x			x			x			أعمال السنة

رئيس مجلس القسم العلمي:
الاسم : أ.د/ أحمد أبو بكر
التوقيع :

منسق المقرر:
الاسم : د. امنية سيد زكي
التوقيع :



توصيف مقرر دراسي 2021/ 2022

جامعة / أكاديمية: جنوب الوادي

كلية / معهد : العلوم

قسم : الرياضيات

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 448	اسم المقرر : حاسب آلي	الفرقة : الرابعة
الفصل الدراسي: الثاني	التخصص : علوم الحاسب	عدد الوحدات الدراسية : نظري: 2 عملي: 2

2- أهداف المقرر	من المستهدف بانتهاء المقرر الدراسي أن يستطيع الطالب تحقيق الأهداف التالية: 1- استخدام تكنولوجيا المعلومات والتي تعتمد على استخدام الحاسب في مجال الكيمياء بطريقة فعالة 2- تجميع وتحليل وعرض النتائج مستخدما الطرق والتقنيات المناسبة والتي تعتمد على الحاسب الالى بشكل اساسي
-----------------	---

3- المخرجات التعليمية المستهدفة:

أ- المعرفة والفهم	1أ يتعرف على الحقائق العلمية الأساسية والمبادئ والمفاهيم والتقنيات في مجال الحاسب الالى والتي لها ارتباط بعلم الكيمياء. 5أ يحدد النظريات والطرق التي يمكن أن تقدمها علوم الحاسب بحيث تستخدم في تحليل وتفسير النتائج الكيميائية
ب- المهارات الذهنية	3ب. يطور حدود للمناقشة والأحكام الملائمة وفقاً للمفاهيم والنظريات العلمية 4ب. يستنتج الآليات والإجراءات للتعامل مع المشكلات العلمية
ج- المهارات المهنية والعملية	7ج. يطبق الحزم الإحصائية ومهارات معالجة البيانات باستخدام الحاسب الالى في تناول المعلومات الكيميائية وتحليلها 9 ج. يحلل البيانات الكيميائية باستخدام تكنولوجيا الحاسب الالى لتحديد وتأكيد البنى الكيميائية بالإضافة الى تحديد الصيغ الكيميائية
د- المهارات العامة	1د يستخدم تكنولوجيا الاتصال والمعلومات بشكل فعال. 7د يطبق الأنظمة والتقنيات العلمية بطريقة صحيحة
4- محتويات المقرر	أساسيات SPSS – أهمية SPSS – الثوابت و المتغيرات – التعبيرات الحسابية – التفرع والتكرار – المتغيرات ذات الأبعاد – تطبيقات مختلفة



5- أساليب التعليم والتعلم	1- محاضرات نظرية. 2- حلقات نقاش علمي. 3- تكليفات وأبحاث 4- عصف ذهني
6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي الاحتياجات الخاصة	مقابلات فردية. ساعات مكتبية

7- تقويم الطلاب :

أ- الأساليب المستخدمة	ب- التوقيت	ج- توزيع الدرجات	مخرجات التعلم المستهدفة
اختبار تحريري	فصلي	60%	
امتحان عملي	فصلي	20%	
امتحان منتصف الفصل الدراسي	أثناء الفصل	10%	
شفوي	فصلي	10%	
الحضور والمشاركة في المحاضرات	فصلي		

8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع :

أ- مذكرات	مذكرة قام بأعدادها أعضاء هيئة التدريس بالقسم
ب- كتب ملزمة	ملف بي دي أف من إعداد مدرس المقرر
ج- كتب مقترحة	
د- دوريات علمية أو نشرات..... إلخ	

الصفة	الاسم	الترتيب	الصفة
رئيس مجلس القسم العلمي	د. أحمد العربي	مدير البرنامج	أ. د. محمود بخيت علي
الترتيب			

														
اسم البرنامج: بكالوريوس علوم الحاسب بكلية العلوم العام الجامعي: 2022/2021 كود المقرر: 447ر اسم المقرر: حاسب الي														
مصفوفة المحتوى مع نواتج التعلم المستهدفة														
نواتج التعلم المستهدفة												الأسبوع	وحدات المقرر	
المهارات العامة			المهارات العملية والمهنية			لقدرة الذهن			المعرفة والفهم					
3ب	2ب	1ب	3ج	2ج	1ج	3د	2د	1د	4ا	3ا	2ا			1ا
		x		x			x	x		x		x	1	مقدمة عن الحاسب الالى في الكيمياء
	x	x		x	x	x				x		x	2	تطبيقات الحاسب
x				x		x	x		x			x	3	ساسيات برنامج SPSS
x	x				x		x	x				x	4	واجهة الرئيسة لبرنامج SPSS
x		x			x			x	x	x	x	x	5	ساليب تحليل البيانات
		x		x			x	x		x		x	6	متغيرات والثوابت
	x	x		x	x	x				x		x	7	دوال
x				x		x	x		x			x	8	علاقات المنطقية
x	x				x		x	x				x	9	تعبيرات الحسابية
x		x		x		x	x		x	x	x	x	11	استخدام اشرطة الادوات
x	x				x		x	x				x	12	دول الاحصائية
x		x	x		x			x	x	x	x	x	13	تطبيقات في الكيمياء
رئيس مجلس القسم العلمي												مدير البرنامج	منسق المقرر	الصفة
أ. د. محمود بخيت علي												أ. د. محمود بخيت علي	د. احمد العربي	الاسم
														التوقيع

															
اسم البرنامج: بكالوريوس علوم الحاسب بكلية العلوم العام الجامعي: 2022/2021 كود المقرر: 447 اسم المقرر: حاسب الي															
مصفوفة ملائمة أساليب التعليم والتعلم للمعارف و المهارات المستهدفة															
نواتج التعلم المستهدفة															
المهارات العامة			المهارات العملية والمهنية			القدرات الذهنية			المعرفة والفهم						
3	2	1	3	2	1	3	2	1	4	3	2	1	المحاضرات باستخدام الداتا شو والسبورة العادية حلقات نقاش علمي تكليفات وأبحاث محاضرات مسجلة على موقع الجامعة مقابلات فردية ساعات مكتبية		
		x			x			x		x		x			
	x	x	x	x			x	x		x		x			
x				x	x	x			x			x			
x	x			x		x	x					x			
		x			x			x				x			
		x			x			x				x			
x	x			x		x	x					x			
الصفة الاسم التوقيع													ممنسق المقرر د. احمد العربي	مدير البرنامج أ. د. محمود بخيت علي	رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. محمود بخيت علي

												
اسم البرنامج: بكالوريوس علوم الحاسب بكلية العلوم العام الجامعي: 2022/2021 كود المقرر: 447 إسم المقرر: حاسب الي												
مصفوفة ملائمة أساليب التعليم والتعلم للمعارف و المهارات المستهدفة												
نواتج التعلم المستهدفة												
المهارات العامة			المهارات العملية والمهنية			القدرات الذهنية			المعرفة والفهم			
3	2	1	3	2	1	3	2	1	4	3	2	1
x	x			x			x			x		
		x				x					x	
			x		x			x			x	x
		x				x			x			
اختبار تحريري												
اختبار عملي												
امتحان منتصف الفصل الدراسي												
إمتحان شفوي												
رئيس مجلس القسم العلمي أ. د. محمود بخيت علي			مدير البرنامج أ. د. محمود بخيت علي			منسق المقرر د. احمد العربي			الصفة الاسم التوقيع			



الهيئة القومية لضمان جودة التعليم والاعتماد

جامعة جنوب الوادي
كلية العلوم
قسم الكيمياء

نموذج رقم (12)
توصيف مقرر دراسي
2022 - 2021

1- بيانات المقرر

الرمز الكودي : 470 ك	اسم المقرر : مقال وبحث	الفرقة / الرابعة المستوي/ البكالوريوس
التخصص : كيمياء خاص	عدد الوحدات الدراسية : ساعتان أسبوعيا طول العام	

2- أهداف المقرر	يهدف المقرر إلى تحقيق الآتي:
	1- اطلاع الطلاب على الموضوعات والتقنيات الحيوية الحديثة في مجالات علم الكيمياء لاستخدام الامكانيات والادوات المتاحة لاجراء وكتابة بحث
3- المستهدف من تدريس المقرر (المخرجات) :	
أ- المعلومات والمفاهيم	1- يوضح التقنيات العلمية الاساسية ذات الصلة بمجال أفرع علم الكيمياء. 2- يتعرف على النظريات والمعلومات والحقائق العلمية ذات الصلة الوثيقة بمجالات أفرع علم الكيمياء واساليب تطبيقها.
ب- المهارات الذهنية	ب-1- يستنتج الآليات والاجراءات للتعامل مع المشكلات العلمية الكيميائية. ب-2- يختار الآلية المناسبة للبيانات العملية لوضعها في اطار عمل بحثي. ب-3- يفسر البيانات الكيميائية وفقا لمجموعة متنوعة من مصادر المعلومات.
ج- المهارات المهنية الخاصة بالمقرر	ج-1- يكتب تقرير عن البيانات المختبرة مستخدما التقنيات والمراجع العلمية المناسبة. ج-2- يستخدم التقنيات والأدوات المعملية آخذا في الاعتبار الاخلاقيات العلمية. ج-3- يحلل البيانات الكيميائية مستخدما التقنيات المناسبة للمجال البحثي والمعملي.
د- المهارات العامة	د-1- يستخدم تكنولوجيا الاتصال والمعلومات بكفاءة. د-2- يدير الوقت ويتواصل مع الآخرين بإيجابية . د-3- يكتسب التعلم الذاتي والمستمر. د-4- يستخدم النماذج والأنظمة والادوات العلمية بطريقة فعالة.

4- محتوى المقرر	التدريب على منهجية البحث العلمي: موضوعات مختارة حسب التخصصات المتاحة بقسم الكيمياء.
------------------------	---

5- أساليب التعليم والتعلم	1- تدريبات معملية (دروس عملية) اللقاء مع الطلاب لتوجيههم لطريقة البحث وتجميع المادة العلمية 2- تعلم ذاتي والإلكتروني باستخدام الكمبيوتر والانترنت لتجميع المادة العلمية 3- تعلم البرامج الحديثة المستخدمة في الكيمياء.
6- أساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي القدرات المحدودة	غير موجودة لعدم وجود طلاب من ذوي الاحتياجات الخاصة.
7- تقويم الطلاب	
أ- الأساليب المستخدمة	1- تقديم تقرير علمي كتابي للبحث أو المقال 2- تقديم عرض تقديمي لموضوع البحث أو المقال مع مناقشة الطالب أمام لجنة مشكلة من قبل القسم في مجال التخصص.
ب- التوقيت	1- تقديم تقرير علمي كتابي للبحث في نهاية العام الدراسي 2- تقديم عرض تقديمي للبحث ومناقشة شفوية للطلاب في نهاية العام الدراسي
ج- توزيع الدرجات	1- تقديم تقرير علمي كتابي + مناقشة شفوية مع عرض تقديمي لموضوع البحث أو المقال 100 درجة
8- قائمة الكتب الدراسية والمراجع : List of Reference	
أ- مذكرات	لا توجد
ب- كتب ملزمة	لا توجد
ج- كتب مقترحة	الكتب المقترحة يحددها المشرف على موضوع البحث للطلاب
د- دوريات علمية أو نشرات إلخ	يطلع الطالب على دوريات علمية أو نشرات في مجال التخصص إما في مكتبة الكلية أو من خلال شبكة المعلومات في الانترنت

رئيس مجلس القسم العلمي

منسق المقرر:

أ.د/ أحمد محمد أبو بكر

د/ إبراهيم عبدالمطلب موسى

التوقيع:

التوقيع:

الهيئة القومية لضمان جودة التعليم والاعتماد

جامعة جنوب الوادي

كلية العلوم

قسم: الكيمياء

نموذج رقم (12)

توصيف التدريب الميداني

1- بيانات المقرر	
الرمز الكودي: -	اسم المقرر: التدريب الميداني (إجباري)
الفرقة: الثالثة	المستوى: البكالوريوس
التخصص: كيمياء خاص	عدد الوحدات الدراسية : مدة فترة الدوام للمؤسسة لمدة 6 أسابيع

يهدف التدريب الميداني إلى تحقيق الآتي: 1- ربط الجانب الأكاديمي لدى الطلاب بالمنهجية العملية وتحسين مستوى الخبرات العملية لدى الطلاب وامتداد المجتمع بكوادر ذات كفاءة مهنية. 2- المشاركة الفعالة للطلاب في فريق عمل عن طريق ممارسة التدريب في المؤسسات المتاحة والتطبيق العملي لما درسه الطلاب في المقررات النظرية. 3- انخراط الطلاب بسوق العمل واكتساب مهارات وخبرات جديدة في مجال التخصص	2- هدف المقرر:
3- المستهدف من تدريس المقرر أ- المعلومات والمفاهيم 1- يوضح المعارف والمفاهيم والخبرات التي تدعم إنخراطه في سوق العمل. 2- يتعرف على العديد من الأجهزة العملية وميكانيكية ونظريات عملها. 3- يتعرف على تصور مسبق للكفاءات المهنية المطلوبة في سوق العمل. 4- يتعرف على طرق مختلفة للتواصل والتفاعل مع الآخرين. 5- يحدد أهدافه ويعمل على تحقيقها طبقا لمتطلبات سوق العمل. 6- يشرح التطبيقات العملية للنظريات العلمية والمعارف والمفاهيم التي تم دراستها نظريا.	ب- المهارات الذهنية 1- يقيم العلاقات مع مؤسسات سوق العمل. 2- يفسر القوانين التي تنظم علاقات العمل. 3- يميز بين العديد من الأجهزة المستخدمة في المجالات الكيميائية المختلفة.
ج- المهارات المهنية 1- يطبق المعرفة النظرية في مجالات التدريب العملي. 2- يسجل الإجراءات والفعاليات العملية ويقدم التغذية الراجعة. 3- يستخدم آليات للتخطيط والتنفيذ والمتابعة. 4- يستخدم الأجهزة المعملية والوسائل التقنية بفاعلية. 5- يستخدم الوسائل التكنولوجية المناسبة للعمل بفاعلية.	بنهاية التدريب الميداني يكون الطالب قادرا على أن:

د- المهارات العامة في نهاية التدريب الميداني يكون الطالب قادرا على أن: د1- يستخدم تكنولوجيا المعلومات ومهارات الاتصال للتواصل والتفاعل مع مؤسسات المجتمع المحلي بكفاءة. د2- يشارك بفاعلية في العمل الجماعي ويتميز بالمرونة والقدرة على التكيف للعمل في ظروف متناقضة. د3- يستخدم النماذج العلمية والأجهزة والادوات بطريقة فعالة. د4- يحدد الادوار والمسئوليات واسلوبها الاداني. د5- يفكر باستقلالية ويحدد المهام ويحل المشكلات على أسس علمية.	
محتوى المقرر 1- زيارة معامل المستشفيات- الطب الشرعي- معامل التحاليل الخاصة- المصانع الموجودة بالمحافظة (مصانع السكر- مصنع الألومنيوم وشركات المياه وغيرها) المعامل المركزية بالجامعة للتعرف على الأجهزة المختلفة الموجودة بها للتدريب عليها. 2- تجهيز العينات والتعرف على نظريات عمل الأجهزة وكيفية تشغيلها بالهينات والمؤسسات التي يتم بها التدريب. 3- إجراء الدراسات والفحوصات والتحليل المختلفة للعينات بالهينات والمؤسسات التي يتم بها التدريب. 4- تجميع النتائج ومقارنتها وكتابة تقرير علمي بما تم خلال فترة التدريب الميداني وتسليمه للقسم.	
5- اساليب التعليم والتعلم 1- <u>التدريب الميداني</u> نشاط عملي ينفذ وفق خطة منظمة خلال فترة زمنية محددة (6 اسابيع) يمارس فيها الطالب المتدرب عملية الاستخدام المباشر للإمكانيات العملية المتاحة في المؤسسة من أجهزة وأدوات وكيمائيات لإنجاز الاعمال أو إجراء التجارب العلمية. 2- <u>يتخلل ذلك مناقشات شفهيّة</u> لأعضاء هيئة التدريس ومعاونيهم وأيضا مناقشة فنيون وأخصائيون المعامل أو المؤسسة من ذوي الخبرات للاستفادة من خبراتهم.	
6- اساليب التعليم والتعلم للطلاب ذوي القدرات المحدودة غير موجود لعدم وجود طلاب من ذوي الاحتياجات الخاصة.	
7- تقويم الطلاب	
أ- الاساليب المستخدمة 1- نسبة حضور التدريب. 2- كتابة تقرير عن الانجازات في فترة التدريب. 3- عقد مناقشة جماعية لتحديد قدرات الطالب على تقدير الموقف المهني داخل المؤسسة اثناء التدريب. 4- مناقشة شفهيّة للطلبة بعد انتهاء التدريب من لجنة المتابعة المشكلة من اعضاء هيئة التدريس بالقسم.	
ب- التوقيت في بداية العام الاكاديمي الرابع بعد انتهاء فترة التدريب الميداني في الاجازة الصيفية	
ج- توزيع الدرجات -	
د- قياس المهارات تقييم المهارات المعرفية والذهنية والمهنية والعامة من خلال كتابة تقرير عن فترة التدريب ومناقشة الطالب والتزامه بأداء فترة التدريب والتزامه بمواعيد مؤسسة التدريب.	