

المركز الوطني لضمان جودة واعتماد
المؤسسات التعليمية والتدريبية



المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

اسم البرنامج التعليمي: بكالوريوس الكيمياء

اسم المقرر: كيمياء تحليلية 2 / GENERAL CHEMISTRY

رمز المقرر CH102

الفصل: الثاني / السنة الاولى

رقم النموذج م. ا. م (011)	تاريخ الاصدار : 01 / 01 / 2009 م	تعديل رقم (2)	تاريخ التحديث 08 / 08 / 2023 م
---------------------------	----------------------------------	-----------------	--------------------------------

المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

1. معلومات عامة:

1	اسم المقرر الدراسي	الكيمياء العامة (2)
2	منسق المقرر	صالحة علي فتح
3	القسم / الشعبة التي تقدم البرنامج	الكيمياء
4	الأقسام العلمية ذات العلاقة بالبرنامج	لا يوجد
5	الساعات الدراسية للمقرر	24 ساعة
6	اللغة المستخدمة في العملية التعليمية	العربية - الإنجليزية
7	السنة الدراسية/ الفصل الدراسي	ربيع 2024 / الثاني
8	تاريخ وجهة اعتماد المقرر	2005/ أمانة اللجنة الشعبية سابقا

1.1 عدد الساعات الأسبوعية:

محاضرات	2	معامل	0	تدريب	0	المجموع	2
---------	---	-------	---	-------	---	---------	---

2-أهداف المقرر:

- 1- التعرف علي التعاريف المختلفة للأحماض والقواعد
- 2- فهم المبادئ الأساسية للتحليل الحجمي
- 3- تنمية المهارات في معرفة المجموعات الفعالة للمركبات العضوية
- 3-مخرجات التعلم المستهدفة:

أ. المعرفة والفهم.

1أ	ان يتعرف الطالب علي التعاريف المختلفة للأحماض والقواعد علي حسب النظريات المختلفة.
2أ	ان يفهم الطالب المكونات المختلفة للتحليل الحجمي وتفاعلاتها.
3أ	ان يذكر الطالب حالات المادة المختلفة.
4أ	ان يستوعب الطالب المجموعات الفعالة للمركبات العضوية من حيث الأسماء والتفاعلات والخواص.

ب-المهارات الذهنية:

1ب	ان يفرق الطالب بين الأحماض والقواعد
2ب	ان يكتب الطالب التفاعلات الخاصة بالتحليل الحجمي
3ب	ان يميز الطالب الفرق بين الأسماء الشائعة والنظامية للمركبات العضوية
4ب	ان يفسر الطالب التركيب البنائي للمركب العضوي من خلال الأسماء .

ج-المهارات العلمية والمهنية:

1ج	ان يوظف الطالب المركبات الكيميائية علي حسب نظريات الاحماض والقواعد المختلفة.
2ج	ان يميز الطالب بين الحالات المادة الصلبة - السائلة - الغازية.
3ج	ان يتدرب الطالب على استخدام التقنيات المهمة المستخدمة في تسمية المركبات العضوية.
4ج	ان يدرك الطالب اهمية الكيمياء العضوية في الحياة اليومية .

د-المهارات العامة:

1د	ان يتحلى الطالب بالشجاعة الادبية في العرض واللقاء.
2د	أن يتمتع الطالب بالتواصل الفعال والايجابي مع أستاذه وزملائه .
3د	أن يشارك الطالب بفعالية في عملية التعلم والتعليم.
4د	ان يتحلى الطالب بروح الفريق والعمل الجماعي.

4-محتوى المقرر:

الموضوع العلمي	عدد الساعات	محاضرة	معمل	تمارين
مفاهيم الأحماض والقواعد .المعايير بأنواعها.	4	4	-	3
مقدمة في التحليل الكمي (الحجمي).	4	4	-	-
أساسيات الكيمياء الفيزيائية حالات المادة . الصلبة – السائلة – الغازية .	4	4	-	-
أساسيات الكيمياء التسمية (الشائعة والنظامية تفاعلات وخواص المركبات العضوية البسيطة .	6	6	-	5
تصنيف المركبات العضوية ، الهيدروكربونات (اليفاتية واروماتية) ومشتقاتها	6	6	-	4

5-طرق التعليم والتعلم:

1. المحاضرة والمناقشة.
2. زيارة المكتبة.
3. عروض تقديمية في القاعة.
4. اوراق عملي.

6-طرق التقييم:

ت	طرق التقييم	تاريخ التقييم	النسبة المئوية	ملاحظات
1	امتحان نصفي	الاسبوع السادس	15%	لا توجد
2	امتحان شفهي	الاسبوع العاشر	15%	لا توجد
3	امتحان عملي	لا يوجد	-	لا توجد
4	امتحان نهائي	نهاية الفصل الدراسي	60%	لا توجد
5	النشاط	كل محاضرة	10%	ورقة بحثية
المجموع				

7-المراجع والدوريات:

عنوان المراجع	الناشر	النسخة	المؤلف	مكان تواجدها
الكيمياء العضوية	جامعة الملك سعود بن عبد الله	-	الحازمي حسن والحسن محمد	الالكترونية
اسس الكيمياء العامة والفيزيائية	ام القرى – كلية العلوم التطبيقية	الأولى	عمر بن عبد الله الهزازي	الالكترونية
مبادئ الكيمياء العامة	منشورات Elga	الطبعة الثالثة	د. محي الدين البكوش ، د. ياسر حورية	نسخة خاصة

رقم النموذج م. ا. م (011)	تاريخ الاصدار : 01 / 01 / 2009 م	تعديل رقم (2)	تاريخ التحديث 08 / 08 / 2023 م
---------------------------	----------------------------------	-----------------	--------------------------------

8-الإمكانات المطلوبة لتنفيذ المقرر:

ت	الإمكانات المطلوب توفرها	ملاحظات
1	قاعة دراسية	
2	جهاز عرض بيانات	
3	بعض البرامج للمكتبات الإلكترونية	
4	وسائل تعليمية مختلفة لوحات	

منسق المقرر.أ. صالحة علي علي فتاح التوقيع .

منسق البرنامج. أ. فاطمة إسماعيل العربي.أ. صالحة علي علي فتاح / التوقيع..... التوقيع.....

التاريخ 2024/6/10م

رقم النموذج م. أ. م (011)	تاريخ الإصدار : 01 / 01 / 2009 م	تعديل رقم (2)	تاريخ التحديث 08 / 08 / 2023 م
---------------------------	----------------------------------	-----------------	--------------------------------

مصفوفة المقرر الدراسي (CH102)

المهارات العامة										المهارات العلمية والمهنية					المهارات الذهنية					المعرفة والفهم					الأسبوع الدراسي
المهارات العامة (ج)					المهارات العلمية والمهنية (ب)					المهارات الذهنية (أ)															
4.د	4.د	3.د	2.د	1.د	5.ج	4.ج	3.ج	2.ج	1.ج	5.ب	4.ب	3.ب	2.ب	1.ب	5.أ	4.أ	3.أ	2.أ	1.أ						
																			√	1					
									√					√						2					
																		√		3					
				√									√							4					
			√					√									√			5					
الامتحان الأول																									
		√										√								7					
																√				8					
							√				√									9					
الامتحان الثاني																									
						√														11					
																				12					
	√																			13					
																				14					
الامتحان النهائي																									
																					15				
																					16				

رقم النموذج م. ا. م (011)	تاريخ الإصدار : 01 / 01 / 2009 م	تعديل رقم (2)	تاريخ التحديث 08 / 08 / 2023 م
---------------------------	----------------------------------	-----------------	--------------------------------

