المركز الوطني لضمان جرودة واعتماد المركز الوطنين التعليمية و التربيبة



المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

اسم المؤسسة التعليمية: التربية تراغن \الكيمياء

اسم البرنامج التعليمي: بكالوريوس الكيمياء

اسم المقرر: كيمياء عضوية 5 - Organic Chemistry V

رمز المقرر:. CH 431

الفصل: الثامن / السنة الرابعة

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

المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

1. معلومات عامــــة:

1	اسم المقرر الدراسي	کیمیاء عضویة 5 - Organic Chemistry V
	منسق المقرر	د. زمزم علي الشريف
3	القسم / الشعبة التي تقدم البرنامج	الكيمياء
4	الأقسام العلمية ذات العلاقة بالبرنامج	لايوجد
5	الساعات الدراسية للمقرر	36 ساعة
6	اللغة المستخدمة في العملية التعليمية	اللغة العربية - الانجليزية
7	السنة الدراسية/ الفصل الدراسي	السنة الرابعة/الفصل الثامن/ ربيع 2024
8	تاريخ وجهة اعتماد المقرر	2005/ أمانة اللجنة الشعبية سابقا

1.1 عدد الساعات الأسبوعية:

المجموع 3	تدريب	معامل	3	محاضد ات
المجموع [3]	ندریب	معامل	3	محاصرات

2-أهــداف المقرر:

تكتب الأهداف العامة للمقرر في صيغة المخرجات التي يفترض أن يكتسبها الطالب بعد إكمال المقرر الدراسي بنجاح. 1. تمكين الطالب دراسة طرق التحليل الطيفي للمركبات باستخدام أجهزة الأشعة فوق البنفسجية والمرئية وتحت الحمراء وطيف الرنين النووي المغناطيس وطيف الكتلة.

2. تطبيق طرق التحليل الطيفى المختلفة للتعرف على المركبات العضوية

3-مخرجات التعلم المستهدفة:

أ.المعرفة والفهم.

ان يتعرف الطالب على الطرق المختلفة للتحليل الطيفي	1.5
ان يفهم الطالب كيفية استخدام أجهزة الاشعة فوق البنفسجية وتحت الحمراء والرنين النووي	2.1
المغناطيسي وطيف الكتلة	
ان يعدد الانتقالات الالكترونية للمركبات العضوية المختلفة	3.1
ان يشرح الطالب علي استخدام هذه الأجهزة في تشخيص وتحليل المركبات العضوية المختلفة	4.1
ان يشرح التشخيص للمركبات المختلفة	5.1

ب-المهارات الذهنية:

ت الدهلية.	ب-المهارا
يربط بين طيف الاشعة فوق البنفسجية ونوع الروابط والذرات في المركب العضوي	ب.1
ان يقارن الطالب بين الطرق المختلفة للتحليل الطيفي للمركبات	ب.2
يحلل حزم أطياف الأشعة تحت الحمراء للمركبات العضوية	ب.3
يربط بين طيف الاشعاع النووي المغناطيسي و التركيب البنائي للمركب العضوي	ب.4
ان يفسر الطالب المركبات العضوية كل حسب الطريقة التي تتناسب معه	ب.5
ت العلمية والمهنية:	ج-المهارا
يميز انواع الانتقالات الالكترونية في المركب العضوي	ج.1
يوظف طيف الاشعة تحت الحمراء في معرفة المجموعات الوظيفية للمركبات العضوية	ج.2
يستنتج من خلال الطيف النووي المغناطيسي البيئة الالكترونية للمركب العضوي	ج.3
ان يشخص الطالب طرق التحليل المستخدمة في التعرف علي كثير من المركبات العضوية	ج.4
ان يترجم الطالب المركبات الي تعرف عليها من خلال تحليل المركبات المختلفة باستخدام الأجهزة	ج.5
المختلفة	

د-المهارات العامة:

يتحلى بروح الفريق ويحترم آراء زملائه	د.1
القدرة على التعلم الذاتي و التعلم المستمر	د.2
يستخدم شبكة المعلومات للبحث	د.3
يتحلى بأخلاقيات المهنة	4.১

4-محتوى المقرر:

مناقشة	محاضرة	عدد الساعات	الموضوع العلمي	الاسبوع
1	2	3	مقدمة: طبيعة الشعاع، وحدات القياس ,	1
			امتصاص وانبعاث الشعاع ،مطيافية التحليل	
			النوعي	
1	2	3	تصنيف الانتقالات الالكترونية، امتصاص	2
		2	المركبات العضوية – قانون ببيير	
1	2	3	• مطيافية الأشعة فوق البنفسجية UV	3
	2	2	تطبيقات عليها للتعرف على المركبات العضوية	4
1	2	3	كيفية حساب قيم الامتصاص المتوقعة للمركبات	4
1	2	2	العضوية	_
1	2	3	• مطيافية الأشعة تحت الحمراء IR	5
1	2	2	مقدمة، التوافقية، الامتصاص ،الاهتزازات ،المناطق الطيفية لكل مجموعة كيفية تفسير	-
1	2	3	_المناطق الطيفية لكل مجموعه كيفية لفسير طيف IR لمركبات عضوية مختلفة	6
1	2	3	العوامل المؤثرة على قيم الاهتزاز في طيف IR	7
1	2	3	العوامل المؤثرة تقي تيم الاستراز تي تعيف ١٦٨ المركبات عضوية مختلفة	,
1	2	3	• مطيافية الرنين المغناطيسيNMR	8
1	_		النظرية ،أنواع التأثيرات ،قياس الانزياح	
			الكيميائي وازدواج الغزل	
1	2	3	تطبيقات على تفسير المركبات العضوية المختلفة	9
1	2	3	والتعرف على مواقع حزم الهيدروجين	10
			للمجموعات المختلفة	
1	2	3	• مطيافية الكتلةMS	11
			مقدمة ،آلية تحليل طيفا لكتلة ،تفسير الطيف	
			، آليات التجزئة للايون الجزيئي ،	
1	2	3	تطبيقات علي المركبات العضوية (التعرف	12
			علي المركبات العضوية ب مطيافية الكتلةMS)	
1	2	3	سمنارات (ثلاثة فقط) مع متابعة الطلاب فيها	13
			((في التحضير والإلقاء)) .	46.17
			امتحان نهائ	16-15
		36	المجموع	

5-طرق التعليم والتعلم: 1. المحاضرات

2. تقديم تقارير و اوراق عمل

3. المنافشة والحوار (سمنار)

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

6- طرق التقييم:

ملاحظات	النسبة المئوية	تاريخ التقييم (الأسبوع)	طرق التقييم	ß
	% 15	الأسبوع الخامس	الامتحان النصفي 1	1
	% 15	الأسبوع العاشر	الامتحان النصفي 2	2
	% 60	الأسبوع الخامس عشر	الامتحان النهائي	3
	% 10		سيمثار	4
	%100		المجموع	

7- المراجع والدوريات:

مكان تواجدها	المؤلف	النسخة	الناشر	عنوان المراجع
	سولومونز	الاولي	دار الكتاب الجديد	الكيمياء العضوية
مكتبة الكلية	عادل أحمد جرار	الاولي	مركز الكتب	الكيمياء العضوية
		,	ألأردن <i>ي</i>	الحديثة

8-الإمكانات المطلوبة لتنفيذ المقرر:

ملاحظات	الإمكانات المطلوب توفرها	Ü
	مراجع عربية بالخصوص	1
	منظومة عرض بيانات	2
	أجهزة عرض Data show	3
	سبورة ذكية	4

نسق المقرر: د. زمزم علي الشريف	التوقيع	
نسق البرنامج: أ.فاطمة اسماعيل العربي	أ. صالحة علي فتاح	التوقيعالتوقيع
	التاريخ.2024/6./10	م

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

مصفوفة المقرر الدراسي (CH431)

المهارات								المعرفة والفهم					الأسبوع							
	، العامة	لمهارات	(ج)			مهارات ال والمهنية	ب) ال)		ä,	ات الذهنب	المهار	(1)						الدراسي	
د.5	د.4	د.3	د.2	د.1	ج.5	ج.4	ج.3	ج.2	ج.1	ب.5	ب.4	ب.3	ب.2	ب.1	5.1	4.1	3.1	2.1	1.5	
				√																1
			,					1	√											2
			√					√						√			- 1			3
				• £ vi					• • •				√				√ 	_		4
			(ي الأول	 			<u> </u>	ان النص	I -		1	ı	1		متحــــــــــــــــــــــــــــــــــــ	7.XI	n		
							√													6
											1	√								7
		√				. 1					V									8
												9								
الامتحــــــــــــــــــــــــــــــــــــ																				
	1															√	<u> </u>			11
										√										12
V					√															13
	الامتحــــــــــــــــــــــــــــــــــــ										14 15									
الإملاح											16									
																				10

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