المركز الوطني لضمان جرودة واعتماد المركز الوطني التعليمية و التربية



المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

اسم المؤسسة التعليمية: كلية التربية تراغن

اسم البرنامج التعليمي: بكالوريوس الكيمياء

اسم المقرر: مصطلحات الكيمياء

رمز المقرر CH103

الفصل: الخامس / السنة الثالثة

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

المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

1. معلومات عامــــة:

كيمياء المصطلحات CH 103	اسم المقرر الدراسي	1
د. زمزم الشريف	منسق المقرر	2
قسم الكيمياء	القسم / الشعبة التي تقدم البرنامج	3
لا يوجد	الأقسام العلمية ذات العلاقة بالبرنامج	4
20 ساعة	الساعات الدراسية للمقرر	5
اللغة العربية اللغة الانجليزية	اللغة المستخدمة في العملية التعليمية	6
ربيع2024/ الخامس	السنة الدراسية/ الفصل الدراسي	7
2005/ أمانة اللجنة الشعبية سابقا	تاريخ وجهة اعتماد المقرر	8

1.1 عدد الساعات الأسبوعية:

محاضرات 2 معامل 2 تدریب المجموع س

2-أهداف المقرر:

- 1- تذكر مصطلحات المفاهيم الأساسية للوحدات في النظام الدولية.
- 2- النعرف علي مصطلحات طرق حساب الأوزان الجزيئية والمكافئة و عدد المول عدد المكافئات للمركبات.
 - 3- فهم مصطلحات التعاريف للأحماض والقواعد وطريقة حساب درجة الحموضة و (PH) .
 - التعرف علي مصطلحات الكيمياء الحرارية وعلامات السلامة في المعمل.

مخرجات التعلم المستهدفة:

أ.المعرفة والفهم.

أن يتعرف الطالب على مصطلحات الكيمياء والمادة وحالالتها ووحدات القياس الدولية .	1
أن يفهم الطالب مصطلحات طرق حساب الاوزان الجزيئية والمكافئة وعدد المولات والمكافئات	21
للمركبات	
أن يصف الطالب مصطلحات تعريف الأحماض والقواعد و طرق حساب PH.	31
ان يعدد الطالب مصطلحات الكيمياء الحرارية.	41
ان يحدد الطالب مصطلحات علامات السلامة المهمة في المعامل.	51

ب-المهارات الذهنية:

<u> </u>	•
ان يربط الطالب بين مصطلحات الكيمياء ومصطلحات حالات المادة ومصطلحات وحدات القياس.	ب1
أن يحلل الطالب مصطلحات طرق حساب الأوزان الجزيئية وأعداد المول والعدد المكافئ	ب2
ان يميز الطالب بين مصطلحات التفاعلات الحرارية ومصطلحات الاحماض والقواعد.	
ان يلاحظ الطالب الفرق بين مصطلحات درجة الحموضة) (PH) وطريقة حسابها .	ب4

ان يقارن بين علامات السلامة في المعمل .	ب5
---	----

ج-المهارات العلمية والمهنية:

أن يجمع الطالب بين مصطلحات الكيمياء ومصطلحات الوحدات الدولية.	15
أن يستخدم الطالب مصطلحات طرق حساب الاوزان الجزيئية والمكافئة للمركبات.	ج2
ان يشخص الطالب مصطلحات الكيمياء الحرارية.	3 5
ان يجمع الطالب بين مصطلحات الأحماض والقواعد وطريقة حساب PH .	ج4
ان يطبق الطالب مهاراة التعرف علي مصطلحات علامات السلامة في المعمل	5 ₹

د المهارات العامة:

ان يتحلى الطالب بالشجاعة الادبية في العرض والالقاء.	13
أن يتمتع الطالب بالتواصل الفعال والإيجابي مع أستاذه وزملائه .	22
أن يشارك الطالب بفعالية في عملية التعلم والتعليم.	37
ان يتحلى الطالب بروح الفريق والعمل الجماعي.	43
ان يكون الطالب قادرا على كتابة التقارير العلمية.	52

4-محتوى المقرر:

تمارين	معمل	محاضرة	عدد الساعات	الموضوع العلمي
كل محاضرة	1	1	2	Concept of Chemistry Matter – matter states Measurement (international system of units) Mass and weight Temperature
كل محاضرة	6	6	12	Atomic, molecular weights, mole calculations in chemical equations Chemical reactions in solution :acids &bases concentration and PH
كل محاضرة	3	3	6	Type of Chemical reactions in aqueou solution ThermoChemistry Lab safety of signs)) المنارات (ثلاثة فقط) مع متابعة الطلاب فيها (في التحضير و الإلقاء))

- 5-**طرق التعليم والتعلم:** 1. المحاضرة والمناقشة.
 - 2. زيارة المكتبة.
- 3. عُرُوض تقديمية في المعمل.
- 4. اور آق عملي. 5. التجارب العملية وتحليل التمارين.

6- طرق التقييم:

			, –	
ملاحظات	النسبة المئوية	تاريخ التقييم	طرق التقييم	ت
لا توجد	%10	الاسبوع السادس	امتحان نصفي	1
سؤال قبل كل	%5	نهاية المحاضرات	امتحان شفهي	2
محاضرة		والتجارب		
لا توجد	%20	الاسبوع التاسع	امتحان عملي	3
لا توجد	%60	نهاية الفصل	امتحان نهائي	4
ورقة بحثية	%5	كل محاضرة	النشاط	5
	%100		المجموع	

7- المراجع والدوريات:

مكان تواجدها	الناشر	المؤلف	عنوان المرجع	
الكترونية	دار الخريجين للنشر والتوزيع	د ٠ حسن بن محمد الحازمي ود. محمد بن ابراهيم الحسن	الكيمياء العضوية المعملية	
الكترونية	العبيكان للنشر ـ الرياض	أ. د/الجازي بنت ابر اهيم العفالق	الشامل في الكيمياء العضوية المعملية	

9-الإمكانات المطلوبة لتنفيذ المقرر:

ملاحظات	الإمكانات المطلوب توفر ها	ت
لا توجد	المعامل و الأجهزة	1
لا توجد	قاعة دراسية	2
لا توجد	جهاز عرض بيانات	3
لا توجد	أحماض معدنية	4
لا توجد	زجاجيات معملية تحليلية	5

التوقيع .

منسق المقرر . د زمزم الشريف

منسق البرنامج. ا. صالحة علي علي فتاح التوقيع التوقيع القطمة العربي التوقيع التاريخ2024/6/10م

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

مصفوفة المقرر الدراسي (CH331P)

						رات								المهـ		معر ف رالفه		أ)		الأس بوع
	العامة	(د) رات ا	المهار		ارات لمية مهنية) المه العا والم	で)			ارات نية) المها الذهن	(ب							الدر اسي	
د. 5	د. 4	د. 3	د. 2	د. 1	<u>ج</u> 5	ج. 4	ج. 3	.د 2	ج. 1	J. 5	J. 4	. . 3	ب. 2	ب. 1	.i 5	.i 4	.i 3	.i 2	. ^j 1	
																		,		1
								$\sqrt{}$												3
			,					,					`							4
																				5
الامتد الأول الأول																				
							$\sqrt{}$													7
						٠					V									8
	·V					1	<u>.</u>	ان الند							<u> </u>					9 الامت
ي								عال الله		الثاني										וגמנב
																				10
$\sqrt{}$																				11
																				12 13
																				14
الامتحـــــــان									15											
النهائـ ي							16													

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