

نموذج وصف المقرر

1. اسم المقرر				
الكيمياء العامة 1				
2. رمز المقرر				
MU0511101				
3. الفصل / السنة :				
2025-2024				
4. تاريخ إعداد هذا الوصف: 2024/12				
5. أشكال الحضور المتاحة: صباحي / مسائي				
6. عدد الساعات الدراسية (الكلي)/ عدد الوحدات (الكلي):				
30 ساعة /// 4 وحدات				
7. اسم مسؤول المقرر الدراسي (إذا أكثر من اسم يذكر) ،				
الاسم: ا.م.د صادق جعفر باقر الأيمل: dr.sadiq_jaafer@uomus.edu.iq				
8. اهداف المقرر				
اهداف المادة الدراسية		• أ المعرفة:		
• يتعرف الطالب على مختبر الكيمياء بصورة عامة.				
• التعرف على اجراء التفاعلات الكيميائية العضوية .				
• يتعلم الطالب تحضير المحاليل القياسية والتراكيز المختلفة.		• ب- المهارات:		
• يتعلم الطالب التعامل مع المواد الكيميائية وتصنيفها حسب خطورتها				
• معرفة كيفية استخدام الادوات و الأجهزة المختبرية.				
• تعليم الطالب على الالتزام داخل المختبر واحترام الأستاذ والزملاء فيما بينهم		• ج- القيم:		
• تعليم الطالب على الالتزام بموعد المختبر واحترام الوقت				
• يتعلم الطلاب التعاون فيما بينهم				
9. استراتيجيات التعليم والتعلم				
الاستراتيجية			المحاضرات والدروس العملية - التعلم المبني على الناتج - التعلم القائم علي مشروعات التعلم - التعلم القائم على العمل الجماعي - التعلم المبني على حل المشكلات - التعلم المبني على المجتمع- التعلم الذاتي.	
10.بنية المقرر				
الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم	اسم الوحدة او الموضوع	طريقة التعلم
طريقة				

التقييم			المطلوبة		
- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات	المحاضرات والدروس العملية - المناقشة - العصف الذهني	Introduction to chemistry (matter , structure of atom , periodic table , isotopes , atomic number ,mass number, composition of matter ,types of bonds)	أن يتعرف الطالب على المادة، بنية الذرة، الجدول الدوري، النظائر، العدد الذري، العدد الكتلي، تركيب المادة، أنواع الروابط الكيميائية.	2 ن + 4 ع	1
- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات	المحاضرات والدروس العملية - المناقشة العصف الذهني حل بعض المسائل	Analytical chemistry Methods of analysis Types of solution ,preparation of standard solution unit, concentration , percentage ,	يتعرف الطالب على الكيمياء التحليلية وطرق التحليل أنواع المحاليل، تحضير المحلول القياسي والوحدات و التركيز، النسبة المئوية،	2 ن + 4 ع	2
- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات	المحاضرات والدروس العملية - المناقشة العصف الذهني حل بعض المسائل	Molar solution , Normal solution, parts per million	أن يتعرف الطالب على المحاليل معبرا عنها بالتركيز المولاري والنورمالي وجزء بالمليون.	2 ن + 4 ع	3
- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات	المحاضرات والدروس العملية - المناقشة - العصف الذهني	Acid base theory , types of chemical reactions, ,pH ,neutralization reaction	التعرف على نظرية الحوامض والقواعد وأنواع التفاعلات الكيميائية والدالة الحامضية و تفاعلات التعادل	2 ن + 4 ع	4
- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات	المحاضرات والدروس العملية - المناقشة - العصف الذهني	Periodic table, equilibrium constant ,buffer solution	أن يتعرف الطالب على الجدول الدوري وثابت التوازن ومحلول البفر.	2 ن + 4 ع	5
- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات	المحاضرات والدروس العملية - المناقشة العصف الذهني	Acid-base titration, oxidation –reduction reaction	أن يتعرف على مبادئ تسحيح حامض-قاعدة وتفاعلات الاكسدة والاختزال.	2 ن + 4 ع	6
- امتحانات نظرية - عملية مناقشات	المحاضرات والدروس العملية - المناقشة العصف الذهني	Spectroscopy (Optical spectroscopy , Beer's lambert law)	أن يتعرف على التحليل الطيفي (التحليل الطيفي البصري و قانون بير لامبرت)	2 ن + 4 ع	7
	مراجعة عامة واسئلة واجوبه	Review and exam	مراجعة قبل الامتحان	2 ن + 4 ع	8
- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات	المحاضرات والدروس العملية - المناقشة	Structure of carbon compounds (alkanes , alkenes , alkynes ,	أن يتعرف على تركيب مركبات الكربون ()	4 ن + 8 ع	9 & 10

	- العصف الذهني	halogen compound)	الايكانات والالكينات والالكينات ومركبات الكاربون المحتوية على الهالوجينات.		
11	2 ن + 4 ع	Alcohols , classification , properties reaction	يتعرف الطالب على الكحولات وتصنيفاتها وخواصها وتفاعلاتها الكيميائية		- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات
12	2 ن + 4 ع	Aldehydes and ketones properties reaction	يتعرف الطالب على الاديهايدات والكيونات وخواصها وتفاعلاتها .		- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات
14 & 13	4 ن + 8 ع	Carboxylic acid , Aromatic , Hydrocarbon	يتعرف الطالب على الحوامض الكربوكسيلية والمركبات الاروماتية والهيدروكربون		- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات
15	2 ن + 4 ع	Amines ,properties ,chemical reaction	يتعرف الطالب على الامينات وخواصها وتفاعلاتها .		- امتحانات نظرية - عملية - مناقشات

11. تقييم المقرر

درجة السعي 40 (20 درجة امتحان نظري + 5 درجة نشاط + 15 درجة امتحان عملي)
درجة الامتحان النهائي 60 (35 الامتحان النظري + 25 الامتحان العملي)

12. مصادر التعلم والتدريس

محااضرات - عروض تقديمية	الكتب المقررة المطلوبة (المنهجية أن وجدت)
1- 1 Petrucci, R. H., Herring, F. G., Madura, J. D., & Bissonette, C. (1997). <i>General Chemistry: Principles and Modern Applications</i> , 11e. Moshier, Mel. "Organic Chemistry. (Morrison, Robert Thornton; Boyd, Robert Neilson)." (1992): A305.	المراجع الرئيسية (المصادر)
Myers, Richard. <i>The basics of chemistry</i> . Westport: Greenwood Press, 2003.	الكتب والمراجع الساندة التي يوصى بها (المجلات العلمية، التقارير....)
1- You tube 2- PubMed	المراجع الإلكترونية، مواقع الانترنت