

نموذج وصف مقرر الكيمياء العامة

١. اسم المقرر			
الكيمياء العامة			
٢. رمز المقرر			
HMLT31101			
٣. الفصل / السنة			
فصلي	الفصل الاول		
٤. تاريخ إعداد هذا الوصف			
2025-01-18			
٥. أشكال الحضور المتاحة			
عملي ونظري			
٦. عدد الساعات الدراسية (الكلية) / عدد الوحدات (الكلية)			
النظري	٣	العملي	٤٥
٧. اسم مسؤول المقرر الدراسي (إذا أكثر من اسم يذكر)			
م.م. محمد ياسم حمزة محمود و م.م. اسلام طراد			
٨. اهداف المقرر			
<p>الاهداف المعرفية:</p> <p>ان يكون الطالب قادرا على اكتساب المعارف والمهارات الاساسية في علم الكيمياء العام والكيمياء العضوية والحياتية وملما بكيفية تحضير المحاليل المختلفة التراكيز اضافة الى امكانية تشخيص المواد الكيمياوية المختلفة وتقدير كمياتها باستخدام الطرق التقليدية والاجهزة .</p> <p>الاهداف المهاراتية الخاصة بالمقرر:</p> <p>يهدف البرنامج التعليمي الى تنمية قدرات اعضاء هيئة التدريس وتحسين ادائهم إنتاج خريجين قادرين على الحصول على فرص عمل سواء في التربية والتعليم او في قطاعات المجتمع المختلفة. ويمكن تلخيص اهم الأهداف والغايات من البرنامج الاكاديمي بما يأتي :-</p> <p>١- تمكن الطالب من اجراء الفحوصات المختبرية المختلفة من خلال تنمية روح الامانة العلمية والدقة والتزامه في اجراء الفحوص.</p> <p>٢- يهدف القسم الى التميز من خلال التركيز على اهمية وجود مخرجات العملية التعليمية، فقد تمكن العديد من خريجي القسم منافسة اقرانهم من خريجي اقسام اخرى</p> <p>٣- ساهم القسم في التعاون مع المؤسسات المحلية والوزارات المتعددة واقامة الندوات والمؤتمرات والمحاضرات والدورات المختبرية.</p>			
٩. استراتيجيات التعليم والتعلم			
<ul style="list-style-type: none">• باستخدام محاضرات برنامج (power point)• افلام تعليمية.• ارشاد الطلبة لبعض المواقع الإلكترونية للإفادة منها.• مختبر عملي على نماذج طرق التقييم• اجراء الامتحانات اليومية السريعة Quizzes• اجراء الامتحانات الشهرية• اجراء الامتحانات الفصلية و النهائية			
الاستراتيجية			



Signature

١٠. بنية المقرر

طريقة التقييم	طريقة التعلم	اسم الوحدة او الموضوع	مخرجات التعلم المطلوبة	المساعات	الاسبوع
الامتحانات اليومية الامتحانات الفصلية امتحانات نصف السنة الامتحانات النهائية	محاضرات نظرية باستخدام PDF والبوربوينت	Theoretical Classification of analytical chemistry Practical experiments about how to analys samples	الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة عملي	١
		Theoretical properties of matter and structure of atom Practical experiments about properties of matter	الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة عملي	2
		Theoretical qualitative analysis classical and instrumental methods Practical experiments about qualitative analysis	الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة عملي	3
		Theoretical quantitative analysis Practical experiments about gravimetric and volumetric analysis	الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة عملي	4
		Theoretical solution preparation Practical experiments about how to make standard solution	الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة عملي	5
		Theoretical periodic table and ionic bonds Practical experiments about solution preparation	الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة عملي	6
		Mid. Exam theoretical Mid.exam practical	الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة عملي	7
		Theoretical molarity and normality definition and calculation Practical experiments about how to make different molarity and normality solutions	الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة عملي	8
		Theoretical reversible and irreversible reactions and catalysts and solubility Practical experiments about reversible and irreversible reactions	الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة عملي	9
		Theoretical statistical treatment of analytical data Experiments about catalysts and solubility	الكيمياء العامة	٣ نظري ٣ ساعة عملي	10
		Click or tap here to enter text.		الكيمياء العامة	٢ نظري ٣ ساعة



		عملي	
Theoretical neutralization theories Practical experiments about acid base neutralization	الكيمياء العامة	٢ نظري و٣ ساعة عملي .	12
Theoretical gravimetry Practical experiment about how to determine percentage of certain component in sample	الكيمياء العامة	٢ نظري و٣ ساعة عملي	13
mid exam	الكيمياء العامة	٢ نظري و٣ ساعة عملي	١٤
Final exam	Choose an item.	٢ نظري و٣ ساعة عملي	١٥
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	١٦
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	١٧
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	١٨
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	١٩
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢٠
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢١
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢٢
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢٣
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢٤
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢٥
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢٦
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢٧
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢٨
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	٢٩
Click or tap here to enter text.	Choose an item.	..	30

١١. تقييم المقرر

- درجة الحضور والغياب = من ٣
درجة الامتحانات اليومية = من ٤
درجة تقييم الطالب في الدرس = من ٣
درجة امتحان نصف الكورس = من ١٥
درجة امتحان نهاية الكورس = من ١٥
الدرجة النهائية = من ٦٠

١٢. مصادر التعلم والتدريس

- ١- Glas A. Skoog , Fundamentals of analytical chemistry 9th edition , Thomas J Wenzel , 2013
٢- Bert L. Pecsok , Modern Methods of Chemical Analysis , John Wiley & sons, New York , 2010
٣- متدخل الى تقنيات الفصل في الكيمياء , الدكتور : سمير عبد الرحيم سعيد , جامعة الموصل , ١٩٨٢
٤- طرق الفصل في التحليل الكيميائي , البرتين حبوش , جامعة بغداد , ١٩٨٢

الكتب المقررة المطلوبة (المنهجية ان وجدت)

المراجع الرئيسية (المصادر)

الكتب والمراجع السائدة التي يوصى بها (المجلات العلمية، التقارير...)

المراجع الإلكترونية، مواقع الانترنت

المجلات العلمية والمواقع الإلكترونية

المواقع الإلكترونية في مواضيع الابحاث

خطة تطوير المقرر الدراسي

١. التطوير على المحتوى الدراسي بالحذف والاضافة والاستبدال.
٢. استعمال طرق حديثة للتدريس تتلاءم مع مستوى المتعلمين بين الحين والآخر.
٣. تحديث وسائل التقويم وقياس مستوى الطلبة.
٤. تشجيع التعليم الالكتروني.
٥. اكساب الطالب المهارات التي تتطلبها مهنة التقني الصحي والطبي ومتغيرات العصر.