



وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جهاز الإشراف والتقويم العلمي
دائرة ضمان الجودة والاعتماد الأكاديمي
قسم الاعتماد الدولي

نموذج وصف المقرر

مراجعة أداء مؤسسات التعليم العالي ((مراجعة البرنامج الأكاديمي))

يوفر وصف المقرر هذا إيجازاً مقتضياً لأهم خصائص المقرر ومخرجات التعلم المتوقعة من الطالب تحقيقها مرهنًا عما إذا كان قد حقق الاستفادة القصوى من فرص التعلم المتاحة. ولا بد من الربط بينها وبين وصف البرنامج.

ستار رجب مجيد	1. اسم التدريسي
الكيمياء التحليلية الوصفية	2. اسم المادة الدراسية
كلية العلوم	3. المؤسسة التعليمية
قسم الكيمياء	4. القسم الجامعي / المركز
CS 3101	5. اسم / رمز المقرر
Classroom ,Meet	6. البرامج التي يدخل فيها
الالكتروني	7. أشكال الحضور المتاحة
الدراسي الأول/2020-2021	8. الفصل / السنة
30	9. عدد الساعات الدراسية (الكلي)
2021/5/29	10. تاريخ إعداد هذا الوصف

11. أهداف المقرر :
1- التعرف بمبادئ الكيمياء التحليلية وتوصيف الدراسة التحليلية (الوصفي) ودراسة تراكيب المادة وطرق تحضير المحاليل للقياس
2- طرق التعبير عن التراكيز والفرق بينهما التركيز العياري والتركيز المولاري والتركيز النورمالي والنسبة المئوية الوزنية والحجمية
3- طرق تحضير المحاليل القياسية وتخفيف التراكيز وتحضير المواد الصلبة والسائلة وتهيئة المحاليل المطلوبة لعمل التجربة
4- التعرف بالحسابات التحليلية للحوامض والقواعد والاملاح وحساب قيم الدالة الحامضية لها وكذلك حساب قيم ثابت التفكك للحوامض والقواعد والاملاح وكذلك للمحاليل المنظمة

12. مخرجات التعلم وطرائق التعليم والتعلم والتقييم
أ- المعرفة والفهم : أسئلة شفوية تفاعلية تخص المعلومات العامة حول موضوع المحاضرة
ب- المهارات الخاصة بالموضوع عرض المحاضرات على شاشة البور بويينت وحل امثلة رياضية تخص الدرس
طرائق التعليم والتعلم
محاضرات أسبوعية الكترونية
طرائق التقييم
الامتحانات الكترونية
ج- مهارات التفكير
د - المهارات العامة والمنقولة (المهارات الأخرى المتعلقة بقابلية التوظيف والتطور الشخصي).



وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جهاز الإشراف والتقييم العلمي
دائرة ضمان الجودة والاعتماد الأكاديمي
قسم الاعتماد الدولي

13. بنية المقرر					
الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم المطلوبة	اسم الوحدة / المساق أو الموضوع	طريقة التعليم	طريقة التقييم
الأسبوع الأول	2	توصيف وتعريف الكيمياء التحليلية	Introduction to Analytical Chemistry	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الثاني	2	بعض المفاهيم والمصطلحات الأساسية	Some Basic Concepts	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الثالث	2	طرق التعبير عن التركيز في المحاليل	Methods of Expressing Concentration of Solutions	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الرابع	2	معامل التسحيح	Titer expression of concentration	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الخامس	2	طرق تحضير المحاليل من مواد صلبة	Methods of Preparation Solutions and Chemical Calculations in Volumetric Titration Reactions	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع السادس		طرق تحضير المحاليل السائلة	Preparation of dilute solutions from concentrated solutions which are commercially available.	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع السابع	2	الحسابات التحليلية للتسحيح الحجمي	Chemical Calculations of Volumetric Titrations.	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الثامن	2		امتحان الشهر الأول	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع التاسع	2	التعرف على تفاعلات التعادل	Neutralisation Reactions.	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع العاشر		حساب الدالة الحامضية للاملاح	Calculation of pHs of salts solutions.	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الحادي عشر	2	نظريات عمل دلائل الحامض -قاعدة	Theories which explain the action of acid-base indicators	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الثاني عشر		تحديد مدى الدالة الحامضية للدلائل	pH range of acid-base indicator behaviour.	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الثالث عشر	2	حسابات الدالة الحامضية للمحاليل المنظمة	Calculations of pH of buffer solutions.	الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الرابع عشر	2	مراجعة عامه فصل الاول		الالكتروني	الامتحان الالكتروني
الأسبوع الخامس عشر	2		امتحان شهر الثاني	الالكتروني	الامتحان الالكتروني

14. البنية التحتية	
1-Skoog Fundamentals of Analytical Chemistry 9th c2014 2- Quantitative Chemical Analysis - Daniel C. Harris, 8th Ed, 2010(1) 3-Analytical Chemistry	القراءات المطلوبة : ■ كتب المقرر ■ اخرى
	متطلبات خاصة
	الخدمات الاجتماعية (وتشمل على سبيل المثال محاضرات الضيوف والتدريب المهني والدراسات الميدانية)

15. القبول	
	المتطلبات السابقة
20	أقل عدد من الطلبة
60	أكبر عدد من الطلبة