

نموذج وصف المقرر

1.	اسم المساق كيمياء تحليلية (نظري+عملي)					
2.	رمز المساق Phpch24-111					
3.	السنة الدراسية/ الفصل الدراسي السنة الأولى / الفصل الأول					
4.	تاريخ اعداد الوصف 3 / 9 / 2024					
5.	استمارات الحضور المتوفرة توقيع الطالب على استماراة الحضور					
6.	عدد الساعات والوحدات الدراسية 3 ساعات نظري + 2 ساعة عملي (75) / 4 وحدات					
7.	أسماء التدريسيين المسؤولين عن الكورس الدراسي مع الايميل الرسمي الجزء النظري الاسم: م.د. أوس مسیر نجرس الايميل: aws.m.nejres@uomosul.edu.iq الاسم: م.د. ولادة حميد ابراهيم الايميل: wallada.h@uomosul.edu.iq الاسم: م. رغد رياض خليل الايميل: raghadalbarhawi@uomosul.edu.iq					
الجزء العملي						
8.	الاسم: م. رغد رياض خليل الايميل: raghadalbarhawi@uomosul.edu.iq الاسم: م. ندى احمد الايميل: nadaahmed199238@uomosul.edu.iq					
9.	اهداف الكورس - اعداد الطلبة ودعمهم بالمعلومات المتعلقة بالتحاليل الكيماوية النوعية والكمية ودراسة النظريات المتعلقة بذلك. - إستراتيجيات التعلم والفهم - القاء محاضرات - اعداد سمنار - اختبارات شفوية وكتابية مفاجئة - اختبارات نصف ونهاية الكورس					
10.	بنية المقرر					
الاسبوع	الساعات	مخرجات التعلم	اسماء المواضيع	طرق التعلم	طرق التقييم	طريق التقييم
1	2+3	Reviewof elementary concept important toanalytical chemistry: strongand weak electrolytes,importance weight and concentration	مقدمة للكيمياء التحليلية	القاء محاضرة عملي (Laboratory safety rules)	اختبارات ورقية	

اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (Glassware laboratory)	مقدمة للكيمياء التحليلية	Review of elementary concept important to analytical chemistry: strong and weak electrolytes, importance of weight and concentration	2+3	2
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (Prepare solutions from solids and liquids)	مقدمة للكيمياء التحليلية	The evaluation of analytical data: Definition of terms	2+3	3
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (Titration principles)	اسسیات التحلیل الکمی	The evaluation to gravimetric data, definition of terms.	2+3	4
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (Titration of HCl with sodium Carbonate)	اسسیات التحلیل الکمی	An introduction to gravimetric analysis: Statistical analysis of data; rejection of data; precipitation methods; gravimetric factor	2+3	5
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (Titration of I with NaOH)	تحليل کمی	The scope of applications of gravimetric analysis: Inorganic precipitating agents; organic precipitating agents	2+3	6
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (Titration KMnO4 v oxalateacide)	تحليل کمی	An introduction to volumetric methods of analysis: Volumetric calculations; acid-base equilibria and pH calculations	2+3	7
اختبارات نصف الكورس					8
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (unknown sample determination)	تحليل کمی	Buffer solutions: Theory of neutralization titrations of simple system	2+3	9

اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (Titration KMnO ₄ v ferrous sulfate)	تحليل كمي	Theory of neutralization titrations of complex system; Precipitation titrations	2+3	10
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (Determination of chloride by Mohr method)	تحليل كمي	Calculation of pH in complex system; Volumetric methods based on complex system	2+3	11
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (unknown sample determination)	تحليل كمي	Calculation of pH in complex system; Volumetric methods based on complex system	2+3	12
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (Determination of water hardness)	تحليل كمي	Equilibria in oxidation-reduction system; theory of oxidation-reduction titrations	2+3	13
اختبارات ورقية	القاء محاضرة عملي (unknown sample determination)	طرق التحليل المتقدم	Spectrophotometric analysis: An introduction to optical methods of analysis; Methods based on absorption of radiation	2+3	14
سمنار طلابي					15

11. التقييم

- 20 درجة: التقييم النظري
(اختبار منتصف الفصل الورقي + اختبار مفاجئ + حضور + سينمار)
- 20 درجة: تقييم عملي (حضور + اختبار + المهار العملية + تقييم عينة غير معروفة)
- 60 درجة: امتحان نهائي نظري ورقي

مجموع 100 درجة

12. المصادر التعليمية

1-Fundamentals of Analytical chemistry by koog and West 8 th .ed.(2008). 2-Chemical Analysis in the Laboratory BasicGuide, by I.Mueller-Harvey and R. Baker,ISBN 0-85404-646-1.	الكتب المنهجية
Modern Pharmaceutical Drug Analysis, by L. Zechmeister)	المصادر الرئيسية

And L. Von. Cholnoky, ISBN (13): 978-81-224-2718-9	
	المصادر الإضافية
	الموقع الالكتروني
% 0	نسبة التحديث