

نموذج وصف المقرر

1. اسم المساق					
كيمياء صيدلانية لعضوية					
2. رمز المساق					
Phpch25 312					
3. السنة الدراسية/ الفصل الدراسي					
الفصل الدراسي الاول / المرحلة الثالثة					
4. تاريخ اعداد الوصف					
2025\9\1					
5. استمارات الحضور المتوفرة					
توقيع الطلبة على استمارات الحضور					
6. عدد الساعات والوحدات الدراسية					
2 ساعة نظري + 2 ساعة عملي /3 وحدات					
7. اسماء التدريسيين المسؤولين عن الكورس الدراسي مع الايميل الرسمي					
النظري					
الاسم: أ.م.د. أحمد عبد الجبار محمود					
الايمل: ahmedsot@uomosul.edu.iq					
الاسم: أ.م.د. وجدان نزار سليمان					
الايمل: wejdan.nazar@uomosul.edu.iq					
العملي					
الاسم: م. سيماء محمود					
الايمل: seem_univ@uomosul.edu.iq					
الاسم: م. براء مولود					
الايمل: bara.aldabagh@uomosul.edu.iq					
الاسم: م.م. سارة احمد					
الايمل: sarah.ahmed@uomosul.edu.iq					
8. اهداف الكورس					
<ul style="list-style-type: none"> تعريف الطلاب بالذرات والجزيئات توضيح دور المنتجات اللاعضوية في الصيدلة 					
9. إستراتيجيات التعلم والفهم					
<ul style="list-style-type: none"> محاضرات نظرية مع الوسائل التعليمية مثل أشرطة الفيديو والرسوم البيانية مختبرات عملية يقوم فيها الطلاب بإجراء التجارب بشكل فعال 					
10. بنية المقرر					
الاسبوع	الساعات	مخرجات التعلم	اسماء المواضيع	طرق التعلم	طرق التقييم
3-1	6	<ul style="list-style-type: none"> 1_ يشرح الطالب مفهوم تركيب الذرة والجزيئات 	<ul style="list-style-type: none"> Atomic and molecular structure/ Complexation 	محاضرات	امتحانات ورقية

امتحانات ورقية	محاضرات	<ul style="list-style-type: none"> • Essential and trace ions: Iron, copper, sulfur, iodine • Nonessential ions: Fluoride, bromide, lithium, gold, silver and mercury • Gastrointestinal agents: Acidifying agents 	<ul style="list-style-type: none"> • 2_ يتعرف الطالب على مفهوم العناصر الأساسية وغير الأساسية. 	6	6-4
امتحانات ورقية	محاضرات	<ul style="list-style-type: none"> • Antacids 	<ul style="list-style-type: none"> • 1_ يشرح الطالب مفهوم كيمياء مضادات الحموضة. 	2	7
امتحانات ورقية	محاضرات	<ul style="list-style-type: none"> • Protective adsorbents • Topical agents • Dental agents 	<ul style="list-style-type: none"> • 3_ يتذكر المركبات اللاعضوية المتنوعة واستخداماتها. 	4	9+8
امتحانات ورقية	محاضرات	<ul style="list-style-type: none"> • Radiopharmaceutical preparations • Radio opaque and contrast media 	<ul style="list-style-type: none"> • 4_ يفهم مبدأ المواد العلاجية المشعة. 	12	15-10
العملي					
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> • To prepare and submit calcium carbonate (CaCO₃). 	<ul style="list-style-type: none"> • ب 1_ يطبق طريقة تحضير مادة كاربونات الكالسيوم. 	2	1
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> • To prepare and submit magnesium carbonate (MgCO₃) 	<ul style="list-style-type: none"> • ب 1_ يطبق طريقة تحضير كاربونات المغنيسيوم. 	2	2
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> • To prepare and submit Zinc sulphate (ZnSO₄). 	<ul style="list-style-type: none"> • ب 1_ يطبق طريقة تحضير كبريتات الزنك. 	2	3

مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> To prepare and submit Potash alum ($K_2SO_4 \cdot Al_2(SO_4)_3 \cdot 24 H_2O$) 	<ul style="list-style-type: none"> ب_1 يطبق طريقة تحضير مادة شَبّ البوتاسيوم. 	2	4
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> To prepare and submit Boric acid (H_3BO_3) 	<ul style="list-style-type: none"> ب_1 يطبق طريقة تحضير مادة حامض البوريك. 	2	5
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> To prepare and submit aluminum hydroxide. 	<ul style="list-style-type: none"> ب_1 يطبق طريقة تحضير مادة هيدروكسيد الالمنيوم. 	2	6
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> To perform limit test for chloride in given sample. 	<ul style="list-style-type: none"> ب_2 يميز عنصر الكلورايد في عينة عن طريق اختبار الحد. 	2	7
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> To perform limit test for sulphate in given sample. 	<ul style="list-style-type: none"> ب_2 يميز عنصر الكبريتات في عينة عن طريق اختبار الحد. 	2	8
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> To perform limit test for iron in given sample. 	<ul style="list-style-type: none"> ب_2 يميز عنصر الحديد في عينة عن طريق اختبار الحد. 	2	9
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> To perform identification test for boric acid. 	<ul style="list-style-type: none"> ب_3 يؤدي اختبار الكشف لحامض البوريك. 	2	10
مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	<ul style="list-style-type: none"> To perform the identification test of ammonium chloride. 	<ul style="list-style-type: none"> ب_1 يطبق اختبار الكشف عن كلوريد الامونيوم. 	2	11

مجاهيل واختبارات مفاجئة	مختبرات	• To identify cation & anion in given pharmaceutical compounds.	• ب_2 يميز الايونات الموجبة عن الايونات السالبة في المركبات الصيدلانية.	8	15-12

11. التقييم	
20% التقييم النظري (اختبار منتصف الفصل الورقي، الحضور) 20% التقييم العملي (الحضور، الاختبارات، المجاهيل، التقارير) 60% امتحان نهائي نظري ورقي المجموع: 100%	
12. المصادر التعليمية	
Block, Roche Soine and Wilson, Inorganic Medicinal and Pharmaceutical Chemistry, 1986	الكتب المنهجية
Lab manual of pharmaceutical inorganic chemistry.	
Block, Roche Soine and Wilson, Inorganic Medicinal and Pharmaceutical Chemistry, 1986	المصادر الرئيسية
Lab manual of pharmaceutical inorganic chemistry.	
https://youtu.be/kFfh0uLDdqI?si=uxchZbp6JCibFvvy	المواقع الالكترونية
50%	نسبة تحديث المنهج