

نموذج وصف المقرر

1. اسم المقرر:	صيغة فيزيائية I				
2. رمز المقرر:	MU0712103				
3. الفصل / السنة	الקורס الأول / المرحلة الثانية 2026- 2025				
4. تاريخ إعداد هذا الوصف	21.9.2025				
5. أشكال الحضور المتاحة :	حضور فعلي نظري وعملی				
6. عدد الساعات الدراسية (الكلي)/ عدد الوحدات (الكلي):	$3 \text{ نظري} + 2 \text{ عملی} = 5 \text{ ساعات كل أسبوع}$				
$5 * 15 \text{ أسبوع} = 75 \text{ ساعة للكурс الأول للصف الواحد}$ $(45 \text{ ساعة نظري} + 30 \text{ ساعة عملی}) ,$ عدد الوحدات = 4					
7. اسم مسؤول المقرر الدراسي (إذا أكثر من اسم يذكر)					
الاسم: د. حيدر كاظم دريس	الإيميل : hayder.kadhim.drais@uomus.edu.iq				
8. اهداف المقرر					
اهداف المادة الدراسية	تناول دراسة الأساس الفيزيائية والرياضية المتعلقة بالظواهر الفيزيائية للمواد في حالاتها الصلبة والسائلة والغازية، وكيفية استغلالها في التحضيرات والصناعات الدوائية.				
9. استراتيجيات التعليم والتعلم	محاضرات النظري والعملي الكوزات والواجبات اليومية التقارير العلمية المشاركات الشفوية الأمتحانات التحريرية				
10. بنية المقرر					
طريقة التقييم	طريقة التعلم	اسم الوحدة او الموضوع	مخرجات التعلم المطلوبة	الساعات	الأسبوع
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	القوى البنية بين الجزيئات، الغازات , السوائل ، المواد الصلبة	حالات المادة	3	1
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت	توازن الأطوار	حالات المادة	3	2

الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	السبورة- جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	التحليل الحراري	حالات المادة	3	3
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	الحاليل الغير الكترولية و خواصها الحاليل المثلالية والحقيقة	الحاليل الغير الكترولية	3	4
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	ايجاد الوزن الجزيئي	الحاليل الغير الكترولية	3	5
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	الحاليل الكترولية ، نظرية ارينيوس للتفكك ، الشدة اليونية	الحاليل الكترولية	3	6
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	نظرية ديباي- هيكل للحاليل القوية	الحاليل الكترولية	3	7
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	ظواهر الذوبان والتوزيع وتفاعلات المذيب والمذاب ، ذوبان الغازات في السوائل	الذوبانية	3	8
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	ذوبان السوائل في السوائل،	الذوبانية	3	9
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	ذوبان المواد الصلبة غير الأيونية في السوائل	الذوبانية	3	10
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	توزيع المواد بين المذيبات غير ممتوجة	الذوبانية	3	11

الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوريوبينت السبورة-	التوازن الأيوني , نظريات الحامض والقاعدة ، التوازنات الأيونية	التوازن الأيوني	3	12
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوريوبينت السبورة-	حساب الدالة الحامضية، تأثير الشدة الأيونية ، الطاقة الحرية	التوازن الأيوني	3	13
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوريوبينت السبورة-	محاليل البفر, محاليل الأيزوتونيك	محاليل البفر	3	14
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوريوبينت السبورة-	معادلات البفر, سعة البفر ، البفر والنظام البيولوجي	محاليل البفر	3	15

11. تقييم المقرر

60 % الأمتحان النظري التحريري النهائي , 20 % أمتحان نظري تحريري وسط الكورس, 10 % كوزات عملي , 5 % تقارير, 5 % فعاليات ونشاطات ومشاركات يومية شفوية.

12. مصادر التعلم والتدريس

Martin's Physical Pharmacy and Pharmaceutical Sciences	الكتب المقررة المطلوبة (المنهجية أن وجدت)
1. Martin's physical pharmacy and pharmaceutical sciences, Patrick J Sinko . Wolters Kluwer. Lippincott Williams & Wilkins. Philadelphia. 2011 2. Lab manual for physical pharmacy adopted by the department	المراجع الرئيسية (المصادر)
1.British pharmacopoeia 2. United State Pharmacopoeias 3. European Pharmacopeia	الكتب والمراجع المساعدة التي يوصى بها (المجلات العلمية، التقارير....)
الأنترنيت والبوريوبينت	المراجع الإلكترونية ، موقع الأنترنيت

Course Description Form

13. Course Name:					
Physical pharmacy I					
14. Course Code:					
MU0712103					
15. Semester / Year:					
First semester / 2 nd stage / 2025 -2026					
16. Description Preparation Date:					
21.9.2025					
17. Available Attendance Forms:					
Actual attendance					
18. Number of Credit Hours (Total) / Number of Units (Total):					
45 hr theoretical + 30 hr practical 4 credits					
19. Course administrator's name (mention all, if more than one name)					
Name: Dr. Hayder Kadhim Drais Hasson Email: hayder.kadhim.drais@uomus.edu.iq					
20. Course Objectives					
Course Objectives		It deals with the study of the physical and mathematical foundations related to the physical phenomena of materials in their solid, liquid and gaseous states, and how to exploit them in pharmaceutical preparations and industries.			
21. Teaching and Learning Strategies					
Strategy		Theoretical and practical lectures, Choosing and daily duties, Scientific reports, Oral contributions and Written examinations			
22. Course Structure					
Week	Hours	Required Learning Outcomes	Unit or subject name	Learning method	Evaluation method
1	3	States of matter	Forces between molecules, gases, liquids, solid and crystalline matters	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
2	3	States of matter	Phase equilibria	Projector device And PowerPoint slides	Daily quiz Reports Oral participation

				and blackboard	Written examinations
3	3	States of matter	Thermal analysis	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
4	3	Non-electrolyte solutions	Non-electrolyte solutions And its properties Ideal and real solutions	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
5	3	Non-electrolyte solutions	Colligative properties, molecular weight determination	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
6	3	Electrolytic solutions	Solution of electrolytes, Properties, Arrhenius theory of dissociation	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
7	3	Electrolytic solutions	Theory of strong electrolytes, ionic strength, Debye- Huchle	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
8	3	Solubility and distribution phenomena, solvent-solute interactions,	Solubility and distribution phenomena	Projector device And PowerPoint slides	Daily quiz Reports Oral participation

		solubility of gases in liquids		and blackboard	Written examinations
9	3	solubility of liquids in liquids,	Solubility and distribution phenomena	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
10	3	solubility of non-ionic solids in liquids,	Solubility and distribution phenomena	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
11	3	distribution of solutes between immiscible solvents	Solubility and distribution phenomena	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
12	3	Ionic equilibria	Ionic equilibria, modern theories of acids, bases and salts, acid-base equilibria	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
13	3	Ionic equilibria	Calculation of pH, acidity constants, the effect of ionic strength and free energy	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
14	3	Buffer solutions	Buffered and isotonic solutions	Projector device	Daily quiz Reports

				And PowerPoint slides and blackboard	Oral participation Written examinations
15	3	Buffer solutions	Buffer equation buffer capacity; methods of adjusting tonicity and pH Buffer and the biological system	Projector device And PowerPoint slides and blackboard	Daily quiz Reports Oral participation Written examinations
23. Course Evaluation					
60% for final written theoretical exam, 20% written theoretical exam in the middle of the course, 10% practical exams, 5% reports, 5% daily oral events, activities and participations					
24. Learning and Teaching Resources					
Required textbooks (curricular books, if any)		Martin's Physical Pharmacy and Pharmaceutical Sciences			
Main references (sources)		1. Martin's physical pharmacy and pharmaceutical sciences, Patrick J Sinko . Wolters Kluwer. Lippincott Williams & Wilkins. Philadelphia. 2011 2. Lab manual for physical pharmacy adopted by the department			
Recommended books and references (scientific journals, reports...)		1.British pharmacopoeia 2. United State Pharmacopoeias 3. European Pharmacopeia			
Electronic References, Websites		Internet and power points			