

## نموذج وصف المقرر

1. اسم المقرر:					
صيدلة فيزيائية I					
2. رمز المقرر:					
MU0712103					
3. الفصل / السنة					
الكورس الأول / المرحلة الثانية 2025-2026					
4. تاريخ إعداد هذا الوصف					
21.9.2025					
5. أشكال الحضور المتاحة :					
حضور فعلي نظري وعملي					
6. عدد الساعات الدراسية (الكلية)/ عدد الوحدات (الكلية): 3 نظري + 2 عملي =5 ساعات كل اسبوع					
5 * 15 أسبوع = 75 ساعة للكورس الأول للصف الواحد (45 ساعة نظري + 30 ساعة عملي) , عدد الوحدات = 4					
7. اسم مسؤول المقرر الدراسي ( إذا اكثر من اسم يذكر)					
الاسم: د. حيدر كاظم دريس الأيمل : hayder.kadhim.drais@uomus.edu.iq					
8. اهداف المقرر					
اهداف المادة الدراسية تتناول دراسة الأسس الفيزيائية والرياضية المتعلقة بالظواهر الفيزيائية للمواد في حالاتها الصلبة والسائلة والغازية، وكيفية استغلالها في التحضيرات والصناعات الدوائية.					
9. استراتيجيات التعلم والتعليم					
الاستراتيجية					
محاضرات النظري والعملي الكوزات والواجبات اليومية التقارير العلمية المشاركات الشفوية الامتحانات التحريرية					
10. بنية المقرر					
الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم المطلوبة	اسم الوحدة او الموضوع	طريقة التعلم	طريقة التقييم
1	3	حالات المادة	القوى البينية بين الجزيئات، الغازات ،السوائل , المواد الصلبة	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الامتحانات التحريرية
2	3	حالات المادة	توازن الأطوار	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت	الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الامتحانات التحريرية

	السبورة-				
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عرض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	التحليل الحراري	حالات المادة	3	3
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عرض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	المحاليل الغير كتروليتية و خواصها المحاليل المثالية والحقيقية	المحاليل الغير كتروليتية	3	4
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عرض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	ايجاد الوزن الجزيئي	المحاليل الغير كتروليتية	3	5
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عرض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	المحاليل الكتروليتية نظرية ارينوس للفتك , الشدة اليبونية	المحاليل الكتروليتية	3	6
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عرض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	نظرية ديبي-هيكل للمحاليل القوية	المحاليل الكتروليتية	3	7
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عرض 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 عرض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	ذوبان السوائل في السوائل،	الذوبانية	3	9
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عرض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	ذوبان المواد الصلبة غير الأيونية في السوائل	الذوبانية	3	10
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الأمتحانات التحريرية	جهاز عرض ضوئي وشرائح البوربوينت السبورة-	توزيع المواد بين المذيبات الغير ممتزجة	الذوبانية	3	11

الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الامتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السيورة-	التوازن اليوني , نظريات الحامض والقاعدة , التوازنات اليونية	التوازن الأيوني	3	12
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الامتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السيورة-	حساب الدالة الحامضية, تأثير الشدة اليونية والطاقة الحرة	التوازن الأيوني	3	13
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الامتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السيورة-	محاليل البفر , محاليل الأيزوتونيك	محاليل البفر	3	14
الكوزات اليومية التقارير المشاركة الشفوية الامتحانات التحريرية	جهاز عارض ضوئي وشرائح البوربوينت السيورة-	معادلات البفر , سعة البفر , البفر والنظام البايولوجي	محاليل البفر	3	15

#### 11. تقييم المقرر

60 % الامتحان النظري التحريري النهائي , 20% امتحان 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 Pharmacopoeia	الكتب والمراجع السائدة التي يوصى بها (المجلات العلمية، التقارير.... )
الأنترنت والباوربوينت	المراجع الإلكترونية ، مواقع الانترنت

### Course Description Form

<b>13. Course Name:</b>					
Physical pharmacy I					
<b>14. Course Code:</b>					
MU0712103					
<b>15. Semester / Year:</b>					
First semester / 2 <sup>nd</sup> stage / 2025 -2026					
<b>16. Description Preparation Date:</b>					
21.9.2025					
<b>17. Available Attendance Forms:</b>					
Actual attendance					
<b>18. Number of Credit Hours (Total) / Number of Units (Total):</b>					
45 hr theoretical + 30 hr practical 4 credits					
<b>19. Course administrator's name (mention all, if more than one name)</b>					
Name: Dr. Hayder Kadhim Drais Hasson Email: hayder.kadhim.drais@uomus.edu.iq					
<b>20. Course Objectives</b>					
Course Objectives	It deals with the study of the physical and mathematical foundations related the physical phenomena of materials in their solid, liquid and gaseous states, and how to exploit them in pharmaceutical preparations and industries.				
<b>21. Teaching and Learning Strategies</b>					
Strategy	Theoretical and practical lectures, Choosing and daily duties, Scientific reports, Oral contributions and Written examinations				
<b>22. Course Structure</b>					
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

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

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

				<b>And PowerPoint slides and blackboard</b>	<b>Oral participation Written examinations</b>
<b>15</b>	<b>3</b>	<b>Buffer solutions</b>	<b>Buffer equation buffer capacity; methods of adjusting tonicity and pH Buffer and the biological system</b>	<b>Projector device And PowerPoint slides and blackboard</b>	<b>Daily quiz Reports Oral participation Written examinations</b>

### **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**

<b>Required textbooks (curricular books, if any)</b>	<b>Martin's Physical Pharmacy and Pharmaceutical Sciences</b>
<b>Main references (sources)</b>	<b>1. Martin's physical pharmacy and pharmaceutical sciences, Patrick J Sinko . Wolters Kluwer. Lippincott Williams &amp;Wilkins. Philadelphia. 2011 2. Lab manual for physical pharmacy adopted by the department</b>
<b>Recommended books and references (scientific journals, reports...)</b>	<b>1.British pharmacopoeia 2. United State Pharmacopoeias 3. European Pharmacopeia</b>
<b>Electronic References, Websites</b>	<b>Internet and power points</b>