نموذج وصف المقرر

مراجعة أداء مؤسسة التعليم العالي ((مراجعة البرنامج الأكاديمي))
يوفر وصف المقرر هذا إيجازًا لأهم خصائص المقرر ومخرجات التعلم المتوقعة من الطالب تحقيقها مبرهنًا عما إذا كان قد حقق الاستفادة القصوى من فرص التعلم المتاحة ولا بد من الربط بينها وبين وصف البرنامج

وصف المقرر

1. المؤسسة التعليمية	وزارة التعليم العالي والبحث العلمي / كلية الزهراوي الجامعة
2. القسم الجامعي / المركز	قسم الصيدلة / فرع الصيدلانيات
3. اسم / رمز المقرر	الصيدلة الفيزياوية I/ PPCT 23
4. البرامج التي يدخل فيها	بكالوريوس صيدلة
5. أشكال الحضور المتاحة	الحضور اليومي
6. الفصل / السنة	2024 – 2025 / الكورس الأول / المرحلة الثانية
7. عدد الساعات الدراسية (الكلي)	3 ساعات اسبوعيا
8. تاريخ إعداد هذا الوصف	2025 - 2024
9. أهداف المقرر : يدرس الطالب المعلومات الأساسية للمادة وانواعها وكذلك المبادئ الخاصة للذوبانية واشكال الطاقة وانظمتها وأنواع المحاليل وثوابت الاتزان الكيميائي وتطبيقاتها في الصيدلة.	

11. مخرجات التعلم وطرائق التعليم والتعلم والتقييم

أ- المعرفة والفهم

1. تمكين الطلبة من التعرف على حالات المادة.
2. تمكين الطلبة من تحصيل وفهم الديناميكية الحرارية.
3. تمكين الطلبة من تحصيل وفهم المحاليل ألاكتروليتية وغيرالالكتروليتية .
4. تمكين الطلبة من تحصيل وفهم التوازن الايوني ومحاليل البفر.

ب- المهارات الخاصة في الموضوع

1. تمكين الطلبة من اكتساب مهارات حل المسائل الرياضية المتعلقة بالمقرر.
2. تمكين الطلبة من امتلاك مهارات التعامل مع الاشكال المختلفة للمادة.
3. اكتساب مهارة استخراج المعلومات المطلوبة من مصادرها المعتمدة.

طرائق التعلم والتعليم

1. استخدام السبورة الذكية.
2. التدريس و القاء محاضرات نظرية
3. سمنارات وبوسترات تعليمية

طرائق التقييم

1. امتحانات نصف فصلية وامتحانات نهائية
2. امتحانات شفهية وتحريرية
3. نشاطات صفية وبوسترات

ج – مهارات التفكير

1. مهارات التفكير من خلال ترجمة وتحليل وتقييم واستخلاص الافكار
2. استخلاص الطرق الصحيحة للتعامل مع الخواص الفيزيائية والكيميائية للمواد

د – المهارات العامة والمنقولة

1. اكتساب المهارة في استخدام الحاسوب
2. منح الثقة للطالب من خلاء عرض البحوث العلمية
3. منح ثقة للطالب من خلال مناقشة التقارير
4. اكتساب المهارة في التعامل
5. اكتساب المهارة في القيادة

11. بنية المقرر					
الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم المطلوبة	اسم الوحدة او الموضوع	طريقة التعلم	طريقة التقييم
1	3	Phase equilibria and phase rule; thermal .analysis	States of matter, binding forces between molecules, gases, liquids, solid and crystalline matters	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
2	3	Phase equilibria and phase rule; thermal .analysis	States of matter, binding forces between molecules, gases, liquids, solid and crystalline matters	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
3	3	Phase equilibria and phase rule; thermal .analysis	States of matter, binding forces between molecules, gases, liquids, solid and crystalline matters	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
4	3	First law, thermochemistry, second law, third law, free energy function .and applications	Thermodynamics	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
5	3	First law, thermochemistry, ,second law, third law free energy function .and applications	Thermodynamics	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
6	4	Properties, ideal and real colligative properties, molecular weight determination	Solutions of non-electrolytes	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
7	3	Properties, ideal and real colligative properties, molecular weight determination	Solutions of non-electrolytes	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
8	3	Properties, Arrhenius theory of dissociation, theory of strong .electrolytes	Solutions of electrolytes properties	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
9	3	Ionic strength, Debye-Huchle theory, coefficients for expressing colligative properties	Solutions of electrolytes	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
10	3	Modern theories of acids, bases and salts, acid-base.	Ionic equilibria	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion
11	3	Equilibria, calculation of pH, acidity constants, the effect of ionic strength and free energy	Ionic equilibria	Using the smart board	Monthly and daily examinations and discussion

Monthly and daily examinations and discussion	Using the smart board	Buffered and isotonic solutions	: Buffer equation; buffer capacity; Methods of adjusting tonicity and pH; buffer and biological system.	3	12

13. مصادر التعلم والتدريس	
الكتب المقررة	• Martin's Physical Pharmacy and Pharmaceutical Sciences Seventh Edition, 2016.
المراجع الرئيسية (المصادر)	• Pharmaceutical Dosage forms and drug delivery Edited ByRam I. Mahato, Ajit S. Narang by Taylor & Francis Group, LLC Third Edition

اسم التدريسي : م.د فراس غافل عباس