

نموذج وصف المقرر

وصف المقرر

يوفر وصف المقرر هذا إيجازاً مقتضياً لأهم خصائص المقرر ومخرجات التعلم المتوقعة من الطالب تحقيقها مبرهنناً عما إذا كان قد حقق الاستفادة القصوى من فرص التعلم المتاحة. ولا بد من الربط بينها وبين وصف البرنامج؛

١. المؤسسة التعليمية	كلية الرشيد الجامعة
٢. القسم العلمي / المركز	تقنيات المختبرات الطبية
٣. اسم / رمز المقرر	General Chemistry- GeCh110
٤. أشكال الحضور المتاحة	حضورى و إلكترونى
٥. الفصل / السنة	المرحلة الأولى (الفصل الأول / 2020)
٦. عدد الساعات الدراسية (الكلية)	75 ساعة (2 نظري, 3 عملي) للأسبوع الواحد ولمدة خمسة عشر أسبوع
٧. تاريخ إعداد هذا الوصف	6/10/2020
٨. أهداف المقرر	<ul style="list-style-type: none">• ان يكون الطالب قادرا على اكتساب المعارف والمهارات الاساسية في علم الكيمياء وملما بكيفية تحضير المحاليل المختلفة التراكيز بالاضافة الى تشخيص المواد العضوية والحياتية.• تعريف الطالب باساسيات الكيمياء العامة.• دراسة التفاعلات الكيميائية وطرق تحضير المحاليل باستخدام الوحدات القياسية• أعداد و تأهيل الطلبة لتلبية متطلبات سوق العمل القطاعية العام والخاص للمختبرات الطبية من خلال التنوع في طرق التعلم والتعليم وتدريب الطلبة على تطبيق المعارف و المهارات المكتسبة لحل المشاكل الصحية.• تشجيع وتنمية البحث العلمي في مجالات التحاليل الكيميائية المختبرية الطبية .• تقديم برامج أكاديميه متميزة في مجال المختبرات بشقيه النظري والعملي بحيث تتوافق المعايير العالمية للجودة الأكاديمية .

١٠. مخرجات المقرر وطرائق التعليم والتعلم والتقييم
<p>أ- الأهداف المعرفية</p> <p>أ١- توضيح المفاهيم الأساسية للعمل في المختبرات الطبية</p> <p>أ٢- اكتساب المهارة في معالجة المشاكل والمعوقات التي تواجه عمل المختبرات</p> <p>أ٣- اكتساب المهارات الأساسية للعمل في التحليلات المرضية</p> <p>أ٤- كيفية كتابة التقارير الطبية.</p> <p>أ٥- كيفية تحضير المركبات و المحاليل الكيميائية</p>
<p>ب - الأهداف المهاراتية الخاصة بالمقرر.</p> <p>ب1 - القدرة على تحضير المركبات و المحاليل الكيميائية</p> <p>ب2 - كتابة معادلات و نتائج تقارير التفاعلات الكيميائية</p> <p>ب3 - القدرة على تشخيص المحاليل الكيميائية المجهولة.</p>
طرائق التعليم والتعلم
<p>١. الشرح والتوضيح عن طريق المحاضرات.</p> <p>٢. طريقة عرض المواد العلمية بأجهزة العرض داتا شو، سيورات ذكية.</p> <p>٣. التعليم الذاتي عن طريق أعداد تقارير في المختبرات للحالات المرضية.</p>
طرائق التقييم
<p>١. الامتحانات القصيره (كوزات)</p> <p>٢. امتحانات فصلية ونهائية للمواد العملية والنظرية</p> <p>٣. التفاعل داخل قاعة المحاضر</p> <p>٤. التقارير</p> <p>٥. مشاريع التخرج</p> <p>٦. التدريب الصيفي</p>
<p>ج- الأهداف الوجدانية والقيمية</p> <p>ج 1- شد الانتباه من خلال البرامج التطبيقية على شاشة العرض</p> <p>ج 2- الاستجابة ومتابعة مدى تفاعل الطالب مع المادة العلمية</p> <p>ج 3- تكوين السلوك القيمي اي يصل الطالب لقيمة السلم الوجداني فيكون له</p> <p>ج 4- مستوى ثابت في الدرس ولا يتكاسل ولا يتململ</p>
طرائق التعليم والتعلم
<p>- المشاركة الفاعلة في قاعة الدرس دليل التزام الطالب وتحمله المسؤولية</p> <p>- تعبر الاختبارات الفصلية والنهائية عن الالتزام والتحصيل المعرفي والمهاري</p> <p>- الالتزام بالموعد المحدد في أعداد الواجبات والتقارير المطلوبة</p>

طرائق التقييم
<ul style="list-style-type: none"> - التفاعل داخل قاعة المحاضره - الواجبات البيتية - المشاركة الفاعلة في الدرس - الالتزام بالموعد المحدد في الحضور للمحاضرات والمختبرات - بعض الاختبارات اليومية والفصلية والنهائية عن الالتزام والرغبة في التحصيل المعرفي والمهاري
<p>د - المهارات العامة والتأهيلية المنقولة (المهارات الأخرى المتعلقة بفاعلية التوظيف والتطور الشخصي).</p> <p>د 1- تنمية قدرة الطالب على التعامل مع وسائل التقنية .</p> <p>د 2- تنمية قدرة الطالب على الحوار والمناقشة</p> <p>د 3- تنمية قدرة الطالب على التعامل مع التعليم الالكتروني</p> <p>د 4- تنمية قدرة الطالب على متابعة المحاضرات الفيديوية</p>

١١ . بنية المقرر					
الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم المطلوبة	اسم الوحدة / أو الموضوع	طريقة التعليم	طريقة التقييم
1	2 نظري + 3 عملي	معرفية - مهاراتيية - تأهيلية	Introduction to analytical chemistry (matter, structure of atom, periodic table , bonds)	محاضرات PDF Word Video	الامتحانات اليومية والدورية + والواجبات اليومية + والامثلة المختلفة
2	2 نظري + 3 عملي	معرفية - مهاراتيية - تأهيلية	Methods of analysis Solution (preparation of standard solution unit, concentration , percentage , formal. Sol.	محاضرات PDF Word Video	الامتحانات اليومية والدورية + والواجبات اليومية + والامثلة المختلفة
3 + 4	2 نظري + 3 عملي	معرفية - مهاراتيية - تأهيلية	Molar solution, Normal solution	محاضرات PDF Word Video	الامتحانات اليومية والدورية + والواجبات اليومية +

والامثلة المختلفة					
الامتحانات اليومية والدورية + والواجبات اليومية + والامثلة المختلفة	محاضرات PDF Word Video	Chemical reaction(equilibr ium constant, reaction rate, catalyst solubility, ionization.	معرفية - مهاراتيية - تأهيلية	2 نظري + 3 عملي	5
الامتحانات اليومية والدورية + والواجبات اليومية + والامثلة المختلفة	محاضرات PDF Word Video	Neutralization (acid base theory, PH, Buffers end point))Oxidatio n reduction Equilibria	معرفية - مهاراتيية - تأهيلية	2 نظري + 3 عملي	6 + 7
الامتحانات اليومية والدورية + والواجبات اليومية + والامثلة المختلفة	محاضرات PDF Word Video	Spectroscopy (Optical spectroscopy, Beer's law)	معرفية - مهاراتيية - تأهيلية	2 نظري + 3 عملي	8
الامتحانات اليومية والدورية + والواجبات اليومية + والامثلة المختلفة	محاضرات PDF Word Video	Structure of carbon compounds (alkanes, alkenes, alkynes ,halogen compound)	معرفية - مهاراتيية - تأهيلية	2 نظري + 3 عملي	9
الامتحانات اليومية والدورية + والواجبات اليومية + والامثلة المختلفة	محاضرات PDF Word Video	Alcohols: (classification, properties, reaction)	معرفية - مهاراتيية - تأهيلية	2 نظري + 3 عملي	10
الامتحانات اليومية والدورية + والواجبات اليومية +	محاضرات PDF Word Video	Aldehydes and ketones (properties, reaction)	معرفية - مهاراتيية - تأهيلية	2 نظري + 3 عملي	11 + 12

والامثلة المختلفة					
الامتحانات اليومية + والدورية + والواجبات + اليومية + والامثلة المختلفة	محاضرات PDF Word Video	Carboxyl acid, amines, Aromatic, Hydrocarbon	معرفية - مهارتية - تأهيلية	2 نظري + 3 عملي	13 + 14
الامتحانات اليومية + والدورية + والواجبات + اليومية + والامثلة المختلفة	محاضرات PDF Word Video	Nitro compound, sulphonic acids, Phennols, aromatic carboxyl acid, polynuclear hydrocarbon	معرفية - مهارتية - تأهيلية	2 نظري + 3 عملي	15

12- البنية التحتية	
<p>1- الكتب المقررة المطلوبة</p> <p>١. General Chemistry: Principles and Modern Applications (10th Edition). Morrison and body organic chemistry. ٢. ٣. Mechanism in Organic Chemistry (Sixth Edition)/ written Peter Sykes. ٤. Periodic Table of the Elements / written Los Alamos.</p>	
<p>١. General Chemistry: Principles and Modern Applications (10th edition) by Petrucci, Herring, Madura and Bissonnette. ٢. General, Organic and Biological Chemistry (6th Edition) By H. Stephen Stoker</p>	2- المراجع الرئيسية (المصادر)
<p>١. Analytical Chemistry (6th Edition) By Gary D. Christian. ٢. Advanced Organic Chemistry – Part A: Structure and Mechanisms (Fifth Edition) By Francis A. Carey and Richard J. Sundberg. ٣. Advanced Practical Medicinal Chemistry – Theory-Methodology-Purification-Usages By Ashutosh Kar</p>	ا- الكتب والمراجع التي يوصى بها (المجلات العلمية , التقارير ,)

<p>١. https://drive.google.com/file/d/0B6Vu2Q2dNVv6N0FiTmp0dkhzM1U/edit</p> <p>٢. https://drive.google.com/file/d/0B6Vu2Q2dNVv6RkFNV1jiTEtaMUE/edit</p>	<p>ب - المراجع الالكترونية, مواقع الانترنت</p>
---	---

<p>١٢. خطة تطوير المقرر الدراسي</p>
<p>يمكن تطوير المقرر بنسبة محددة وعن طريق إضافة آخر ما توصلت إليه الأبحاث الكيميائية وطرق التشخيص الحديثة من أجهزة ومعدات الخاصة باختصاص الطالب .</p>