

نموذج وصف مقرر كيمياء عامة

١. اسم المقرر			
كيمياء عامة			
٢. رمز المقرر			
HALT51101			
٣. الفصل / السنة			
فصل		الفصل الاول	
٤. تاريخ إعداد هذا الوصف			
3/3/2025			
٥. أشكال الحضور المتاحة			
عملي ونظري			
٦. عدد الساعات الدراسية (الكلية) / عدد الوحدات (الكلية)			
النظري	٤	العملي	٤
٧. اسم مسؤول المقرر الدراسي (إذا اكثر من اسم يذكر)			
م.م حسين ساير عبيد			
٨. اهداف المقرر			
الاهداف المعرفية: - فهم المفاهيم الأساسية مثل الذرة، الجزيء، والتفاعلات الكيميائية. - دراسة خواص المادة الفيزيائية والكيميائية. - فهم التفاعلات الكيميائية بأنواعها المختلفة. - دراسة التوازن الكيميائي وتأثير العوامل المختلفة عليه. - فهم القوانين الكيميائية مثل قانون حفظ الكتلة وقوانين الغازات. - دراسة المحاليل وخصائصها الكيميائية. - تطبيقات الكيمياء في الحياة اليومية والصناعات المختلفة. - تنمية مهارات البحث والتحليل العلمي من خلال التجارب المعملية. الاهداف المهاراتية الخاصة بالمقرر: - إجراء التجارب المعملية بأمان وفعالية. - تحليل النتائج وتفسير البيانات التجريبية. - استخدام الأدوات المعملية والتقنيات بشكل صحيح. - تطبيق المفاهيم الكيميائية في حل المشكلات العملية. - إجراء الحسابات الكيميائية مثل المولارية والتفاعلات الكمية. - تنمية مهارات البحث العلمي والكتابة العلمية. - استخدام التقنيات الحديثة في تحليل المواد والتفاعلات الكيميائية.			
٩. استراتيجيات التعليم والتعلم			
الاستراتيجية		• باستخدام محاضرات برنامج (power point) • افلام تعليمية. • ارشاد الطلبة لبعض المواقع الإلكترونية للإفادة منها. • مختبر عملي على نماذج	



Republic Of Iraq
Ministry of Higher Education & Scientific
Research
College of Health and Medical Technologies
Department of MLT



جمهورية العراق
وزارة التعليم العالي والبحث العلمي
جامعة الحلة
كلية التقنيات الصحية والطبية
قسم تقنيات التجميل والليزر

طرق التقييم

- اجراء الامتحانات اليومية السريعة Quizzes
- اجراء الامتحانات الشهرية
- اجراء الامتحانات الفصلية و النهائية

١٠. بنية المقرر					
الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم المطلوبة	اسم الوحدة أو الموضوع	طريقة التعلم	طريقة التقييم
١	٦	كيمياء عامة	Scope of biochemistry in health and disease, cell and cell constituents.	محاضرات نظرية باستخدام PDF والنوربوينت	الامتحانات اليومية الامتحانات الفصلية امتحانات نصف السنة الامتحانات النهائية
2	٦	كيمياء عامة	Some aspect physical chemistry .gas law Boyle law, general gas equation		
3	٦	كيمياء عامة	Radio activity and radioactive isotopes.		
4	٦	كيمياء عامة	Solutions and methods of expressing concentrations colloidal solution.		
5	٦	كيمياء عامة	The PH concept, Acid-base balance, chemical equilibrium, common ion effect		
6	٦	كيمياء عامة	Buffer and buffer systems of physiological importance in living systems		
7	٦	كيمياء عامة	Blood, blood constituents, body fluids, regulation of blood Ph and body fluids.		
8	٦	كيمياء عامة	Water and electrolyte balance osmotic pressure of body fluids, control of total electrolytes and body fluids.		
9	٦	كيمياء عامة	Carbohydrates classification reactions, main carbohydrates in human body.		
10	٦	كيمياء عامة	Metabolism of carbohydrates, blood glucose factors controlling glucose level in blood.		
11	٦	كيمياء عامة	Glucose abnormalities, diabetes mellitus, ketosis, glycosuria, glucose tolerance curve		
12	٦	كيمياء عامة	Lipids, classification, derived lipids, compound, lipids.		
13	٦	كيمياء عامة	Lipid metabolism, lipid abnormalities.		
١٤	٦	كيمياء عامة	Proteins, classification, functions, peptide bonds, amino acids, chemical reactions.		
١٥	٦	كيمياء عامة	Nucleic acids and their Expression, DNA Replication, Nutation, RNA Topology.		
١٦	..	Choose an item.	Click or tap here to enter text.		
١٧	..	Choose an item.	Click or tap here to enter text.		
١٨	..	Choose an item.	Click or tap here to enter text.		
١٩	..	Choose an item.	Click or tap here to enter text.		

		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢٠
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢١
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢٢
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢٣
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢٤
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢٥
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢٦
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢٧
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢٨
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	٢٩
		Click or tap here to enter text.	Choose an item	..	30

١١. تقييم المقرر

درجة الحضور والغياب = 5

درجة الامتحانات اليومية = 10

درجة تقييم الطالب في الدرس = 5

درجة امتحان نصف الكورس = 20

درجة امتحان نهاية الكورس = 60

الدرجة النهائية = 100

١٢. مصادر التعلم والتدريس

Principles and Reactions Chemistry	الكتب المقررة المطلوبة (المنهجية أن وجدت)
	المراجع الرئيسية (المصادر)
Nature Chemistry	الكتب والمراجع المساندة التي يوصى بها (المجلات العلمية، التقارير....)
PhET Interactive Simulations	المراجع الإلكترونية، مواقع الانترنت
١. التطوير على المحتوى الدراسي بالحذف والاضافة والاستبدال. ٢. استعمال طرق حديثة للتدريس تتلاءم مع مستوى المتعلمين بين الحين والآخر. ٣. تحديث وسائل التقويم وقياس مستوى الطلبة. ٤. تشجيع التعليم الالكتروني. ٥. إكساب الطالب المهارات التي تتطلبها مهنة التقني الصحي والطبي ومتغيرات العصر.	خطة تطوير المقرر الدراسي

٢٠٢٢ حزيران ماير عبير

