وصف المقرر

1. اسم المقرر/ كيمياء عامة
كيمياء عامة
2. رمز المقرر/
MU05071104
3. الفصل / السنة:
الفصل الاول
4. تاريخ إعداد هذا الوصف:
2026/1/12
5. أشكال الحضور المتاحة /
حضوري
6. عدد الساعات الدراسية (الكلي)/ عدد الوحدات (الكلي)
75 ساعة/ 5 وحدة
7. اسم مسؤول المقرر الدراسي (اذا اكثر من اسم يذكر)
الاسم: الايميل: tuqa.hazim.abdallah@uomus.edu.iq م. د. تقى حازم عبدالله
8. اهداف المقرر

اهداف المادة الد ارسية	**ان يكون الطالب في نهاية العام الد ارسي قاد ار على معرفة أسس الكيمياء السريرية ومعرفة المكونات الحياتية الاس في جسم الكائن الحي وكذلك معرفة وضائف الكلية والكبد واكتساب مهارة في المختبر من خلال معرفة الأدوات والأ المختبرية**

9. استراتيجيات التعليم والتعلم

الاست ارتيجية	- المحاضرات - المختبرات - اعداد البحوث والتقارير من خلال الأستفادة من المكتبة والأنترنت - اجراء الاختبارات اليومية للطلبه

10. بنية المقرر

الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم المطلوبة	اسم الوحدة او الموضوع	طريقة التعلم	طريقة التقييم

1	نظري -2 3-عملي	فهم المحاضرة	**مقدمة في الكيمياء التحليلية**	**المحاضرة+المختبر**	Quiz+ حضور
2	نظري -2 3-عملي	فهم المحاضرة	**طرق التحليل**	المحاضرة+المختبر	Quiz+ حضور
3	نظري -2 3-عملي	فهم المحاضرة	**المحلول النورمالي والمولاري**	المحاضرة+المختبر	Quiz+ حضور
4	نظري -2 3-عملي	فهم المحاضرة	**المعالجات الاحصائية للبيانات التحليلية**	المحاضرة+المختبر	Quiz+ حضور
5	نظري -2 3-عملي	فهم المحاضرة	**التفاعلات الكيميائية**	المحاضرة+المختبر	Quiz+ حضور
6	نظري -2 3-عملي	فهم المحاضرة	**المعادلة ونظرية توازن حامض مع قاعدة**	المحاضرة+المختبر	Quiz+ حضور
7	نظري-2 3-عملي	فهم المحاضرة	**طرق الترسيب وتكوين الراسب**	المحاضرة+المختبر	Quiz+ حضور
8	نظري-2 3-عملي	فهم المحاضرة	**جهاز تحليل الاطياف الضوئية وقانون بير**	المحاضرة+المختبر	Quiz+ حضور
9	نظري-2 عملي-3	فهم المحاضرة	**تركيب الكاربوهيدرات**	المحاضرة+المختبر	Quiz+ حضور
10	نظري -2 عملي-3	فهم المحاضرة	**الكحول وخصائصه وتصنيفة**	المحاضرة +المختبر	Quiz+ حضور
12-11	نظري -2 عملي-3	فهم المحاضرة	**الالديهايدات والكيتونات**	المحاضرة +المختبر	Quiz+ حضور
14-13	نظري -2 عملي-3	فهم المحاضرة	**الحوامض الكاربوكسيلية**	المحاضرة +المختبر	Quiz+ حضور
15	نظري-2 عملي -3	فهم المحاضرة	**المركبات النتروجينية والاروماتية**	المحاضرة+المختبر	Quiz+ حضور

11. تقييم المقرر
الامتحانات كتابة التقارير والبحوث والقائها المناقشات العلمية الحضور والأنشطة اليومية
12. مصادر التعلم والتدريس

الكتب المقررة المطلوبة (المنهجية أن وجدت	
المراجع الرئيسة (المصادر)	HARPERSILLUSTRATEDBIOCHEMISTRY30th /Lecture note
الكتب والمراجع الساندة التي يوصى بها (المجلات العلمية، التقارير....)	المجلات العلمية
المراجع الإلكترونية ، مواقع الانترنيت	المكتبة الألكترونية

Course Description Form

1. Course Name:	
• General chemistry	
2. Course Code:	
MU05071104	
3. Semester / Year:	
• Semester First	
4. Description Preparation Date:	
• 2026/1/12	
5. Available Attendance Forms:	
• My presence	
6. Number of Credit Hours (Total) / Number of Units (Total)	
• 75hours/5 units	
7. Course administrator's name (mention all, if more than one name)	
Name : Dr. Tuqa Hazim Abdallah E-mail : tuqa.hazim.abdallah@uomus.edu.iq	
8. Course Objectives	
Course Objectives	**At the end of the academic year, the student shoud be able to know the foundations of clin chemistry, know the basic life components in body of a living organism, as well as know functions of the kidney and liver, and acquire s in the laboratory through knowledge of laboratory tools and devices.**
9. Teaching and Learning Strategies	
Strategy	-Lectures -Laboratories -Preparing research and reports by making use of the library and the Internet - Conducting daily tests for students
10. Course Structure	

Week	Hours	Required Learning Outcomes	Unit or subject name	Learning method	Evaluation method
1	Theoretical -2 Practical-3	Understand the lecture	Introduction To Analytical Chemistry (matter, structure of Atom, periodic table, bonds)	Lecture + laboratory	Immanence + quiz
2	Theoretical -2 Practical -3	Understand the lecture	Methods of analysis Solution (preparation of standard solution unit, concentration, percentage, formal, sol)	Lecture + laboratory	Immanence + quiz
3	Theoretical -2 Practical-3	Understand the lecture	Molarsolution, Normal solution	Lecture + laboratory	Immanence + quiz
4	Theoretical-2 Practical-3	Understand the lecture	Statistical treatment of analytical data (accuracy, Mean value, deviation, standard deviation mean, value systematic errors, relative error, random and absolute error	Lecture + laboratory	Immanence + quiz
5-6		Understand the lecture	Chemical reaction (equilibrium constant, reaction rate, catalyst solubility. Ionization)	Lecture + laboratory	Immanence + quiz

7	Theoretical-2 Practical-3	Understand the lecture	Neutralization (acid-base theory, pH, Buffer's endpoint) redox equilibria)	Lecture + laboratory	Immanence+ quiz
8	Theoretical-2 Practical-3	Understand the lecture	Aldehydes and ketones properties reaction	Lecture + laboratory	Immanence+ quiz
9-10	Theoretical-2 Practical-3	Understand the lecture	Carboxyl acid, amines, Aromatic, Hydrocarbon	Lecture + laboratory	Immanence+ quiz
11-12	Theoretical-2 Practical-3	Understand the lecture	Nitro compound, sulphonic acids, Phennols, aromatic carboxyl acid, polynuclear hydrocarbon	Lecture + laboratory	Immanence+ quiz
13-14	Theoretical-2 Practical-3	Understand the lecture	Carboxyl acid, amines, Aromatic, Hydrocarbon Nitro compound, sulphonic acids, Phennols, aromatic carboxyl acid, polynuclear hydrocarbon	Lecture + laboratory	Immanence+ quiz

11. Course Evaluation

Exams
Writing and presenting reports and research
Scientific discussions
Attendance and daily activities

12. Learning and Teaching Resources

quired textbooks (curricular books, if any)	
in references (sources)	HARPERSILLUSTRATEDBIOCHEMISTR Lecture note
Recommended books and references (scientific journals, reports...)	Scientific journals
ctronic References, Websites	Electronic references, Internet sites