



مواصفات المقرر: كيمياء عامه 1 العملي

i. معلومات عامة عن المقرر :General information about the course			
1. اسم المقرر Course Title		كيمياء عامه 1 العملي	
2. رمز المقرر ورقمه Course Code and Number			
الإجمالي Total	3. الساعات المعتمدة للمقرر Credit Hours		
	ساعات المحاضرات Lecture	ساعات العمل Practical	ساعات السمنار/تمارين Seminar/Tutorial
1	-	1	-
4. المستوى والفصل الدراسي Study Level and Semester		المستوى الاول الفصل الاول	
5. المتطلبات السابقة المقرر (إن وجدت) Pre-requisites (if any)		لا توجد	
6. المتطلبات المصاحبة (إن وجدت) Co-requisites (if any)		لا توجد	
7. البرنامج الذي يدرس له المقرر Program (s) in which the course is offered		بكالوريوس الكيمياء	
8. لغة تدريس المقرر Language of teaching the course		عربي/ انجليزي	
9. نظام الدراسة Study System		فصلي	
10. معد(و) مواصفات المقرر Prepared By		أ.م.د/ ياسمين مسعد سعيد جميل	
11. تاريخ اعتماد مواصفات المقرر Date of Approval			

ملاحظة: الساعة المعتمدة للعملي والتمارين تساوي ساعتين فعليتين خلال التدريس.

ii. وصف المقرر :Course Description
<p>يهتم هذا المقرر بالتدريب العملي والتعرف على محتويات معمل الكيمياء والأساسيات الواجب توافرها وكذلك الاحتياطات الواجب أتباعها أثناء التواجد في معمل الكيمياء والتعرف على طرق الإسعافات الأولية واحتياطات الأمان والسلامة وبعض المبادئ الأساسية لحل المشكلات الكيميائية وأخيرا إعداد التقارير الخاصة بالتجارب العملية والنتائج والملاحظات وتحضير بعض الكواشف الهامة اللازمة وذلك للكشف النوعي والوصفي عن الشقوق الحامضية والقاعدية في أي ملح غير عضوي والتعرف عليها.</p>

iii. مخرجات تعلم المقرر :Course Intended Learning Outcomes (CILOs)
<p>بعد الانتهاء من دراسة المقرر سوف يكون الطالب قادرا على أن:</p> <p>a1- يتعرف على المفاهيم الأساسية في الكيمياء العامة التجريبية ومبادئ الأمان والسلامة للعمل في المختبر.</p> <p>a2- يوضح الأساس النظري للكشف عن الشقوق الحامضية والقاعدية والتقنيات المستخدمة في التعرف على تركيب ملح غير عضوي بسيط.</p>



<p>b1 - يفسر النتائج من البيانات التجريبية.</p> <p>b2 - يحلل الملاحظات للتعرف على التركيب الكيميائي لمُح غير عضوي بسيط.</p> <p>c1 - يستخدم القياسات الفيزيائية الأساسية والتجارب الكيميائية الخاصة بالشقوق الحامضية والقاعدية للتعرف على الملح المجهول.</p> <p>c2 - يستخدم الأدوات والأجهزة والمواد الكيميائية والكواشف بطريقة صحيحة وأمنة.</p> <p>d1 - يحافظ على سلامته وسلامة زملائه ونظافة المختبر ومحتوياته وعدم الاسراف في المواد والمحاليل الكيميائية ويدير الوقت لتنظيم العمل واتخاذ القرار المناسب في الوقت المناسب.</p> <p>d2 - يثبت القدرة على التفاعل مع الطلاب الآخرين والانخراط في العمل الجماعي.</p> <p>d3 - يكتب ملاحظاته واستنتاجاته في تقرير علمي بطريقة مناسبة.</p> <p>d4 - يستخدم المراجع ويتواصل على شبكة الإنترنت بفعالية لاستخراج المعلومات.</p>
--

.v موازنة مخرجات تعلم المقرر مع مخرجات التعلم للبرنامج:		.iv	
Alignment of CILOs (Course Intended Learning Outcomes) to PILOs (Program Intended Learning Outcomes)			
مخرجات التعلم المقصودة من البرنامج (Program Intended Learning Outcomes)	مخرجات التعلم المقصودة من المقرر (Course Intended Learning Outcomes)		
A2	يشرح الاطياف، طرق تحليل وااثبات التركيب الكيميائي وطرق التحضير للمركبات الكيميائية وقواعد تسميتها وسلوكها في تفاعلاتها والتغيرات المصاحبة لتفاعلاتها وميكانيكية وحركية التفاعل للمركبات العضوية وغير العضوية ويفرق بين المركبات الكيميائية المختلفة.	a1	يتعرف على المفاهيم الأساسية في الكيمياء العامة التجريبية و مبادئ الأمن والسلامة للعمل في المختبر.
A4	يصف التفاعلات الكيميائية المختلفة و يصفها كما و نوعا بطريقة علمية صحيحة.	a2	يوضح الأساس النظري للكشف عن الشقوق الحامضية والقاعدية والتقنيات المستخدمة في التعرف على تركيب ملح غير عضوي بسيط.
B2	يفسر نتائج التفاعلات الكيميائية والتحليل الكيميائية كميًا و وصفيًا بطريقة علمية متمتاز بالضبط والدقة.	b1	يفسر الاستنتاجات والنتائج من البيانات التجريبية.
B3	يحلل بدقة كميات و نوعيات نواتج تفاعل كيميائي بناء على الحسابات الكيميائية و نوعية المتفاعلات.	b2	يحلل الملاحظات للتعرف على التركيب الكيميائي لمُح غير عضوي بسيط.
C1	يوظف ويطبق عمليا المبادئ والنظريات الاساسية والافكار والقوانين والحقائق والمفاهيم الكيميائية في الامن والسلامة ومعايرة الادوات والاجهزة والتحليل والقياس وتصميم تجارب معملية في مجالات الكيمياء المختلفة والمجالات التطبيقية المرتبطة بالكيمياء.	c1	يستخدم القياسات الفيزيائية الأساسية والتجارب الكيميائية الخاصة بالشقوق الحامضية والقاعدية للتعرف على الملح المجهول.
C4	يجري تجارب عملية لبعض خواص العناصر ومركباتها.		
C1	يوظف ويطبق عمليا المبادئ والنظريات الاساسية والافكار والقوانين والحقائق والمفاهيم الكيميائية في الامن والسلامة ومعايرة الادوات والاجهزة والتحليل والقياس وتصميم تجارب معملية في مجالات الكيمياء المختلفة والمجالات التطبيقية المرتبطة بالكيمياء.	c2	يستخدم الأدوات والأجهزة والمواد الكيميائية والكواشف بطريقة صحيحة وأمنة.



يتحمل المسؤولية فيما يجب عليه من الالتزام المهني والأخلاقي وحماية البيئة.	D2	يحافظ على سلامته وسلامة زملائه ووظيفة المختبر ومحتوياته وعدم الاسراف في المواد والمحاليل الكيميائية ويدير الوقت لتنظيم العمل واتخاذ القرار المناسب في الوقت المناسب.	d1
يتواصل بفعالية مع زملائه ورؤسائه في العمل ويتعامل معهم بطريقة مبنية على الاحترام المتبادل.	D3	يثبت القدرة على التفاعل مع الطلاب الآخرين والانخراط في العمل الجماعي.	d2
يستخدم تكنولوجيا المعلومات وبرنامج الحاسوب ذات العلاقة بمجاله وفي صياغة التقارير العلمية مع الامام بلغة البحث والعلوم الحديثة.	D4	يكتب ويدون ملاحظاته واستنتاجاته في تقرير علمي بطريقة مناسبة.	d3
		يستخدم المراجع ويتواصل على شبكة الإنترنت بفعالية لاستخراج المعلومات.	d4

مواعمة مخرجات التعلم باستراتيجيات التعليم والتعلم والتقويم			
Alignment of CILOs to Teaching and Assessment Strategies			
أولاً: مواعمة مخرجات تعلم المقرر (المعارف والفهم) باستراتيجية التعليم والتعلم والتقويم:			
First: Alignment of Knowledge and Understanding CILOs			
استراتيجية التقويم Assessment Strategies	استراتيجية التدريس Teaching Strategies	مخرجات المقرر/ المعرفة والفهم Knowledge and Understanding CILOs	
أنشطه وتكليفات منزلية، تطبيقات عملية تجريبية، امتحان نصفي وامتحان نهائي نظري وعملي.	المحاضرة التفاعلية، الحوار والمناقشة، التطبيق العملي، التعلم الذاتي، التعلم التعاوني.	يتعرف على المفاهيم الأساسية في الكيمياء العامة التجريبية و مبادئ الأمن والسلامة للعمل في المختبر.	a1
أنشطه وتكليفات منزلية، تطبيقات عملية تجريبية، امتحان نصفي وامتحان نهائي نظري وعملي.	المحاكاة والعروض العملية، التعلم الذاتي والتطبيق العملي.	يوضح الأساس النظري للكشف عن الشقوق الحامضية والقاعدية والتفتيات المستخدمة في التعرف على تركيب ملح غير عضوي بسيط.	a2
ثانياً: مواعمة مخرجات تعلم المقرر (المهارات الذهنية) باستراتيجية التدريس والتقويم:			
Second: Alignment of Intellectual Skills CILOs			
استراتيجية التقويم Assessment Strategies	استراتيجية التدريس Teaching Strategies	مخرجات المقرر/ المهارات الذهنية Intellectual Skills CILOs	
أنشطه وتكليفات منزلية، تطبيقات عملية تجريبية، امتحان نصفي وامتحان نهائي نظري وعملي.	المحاضرة التفاعلية، والعروض العملية، التعلم الذاتي، التعلم التعاوني.	يفسر الاستنتاجات والذاتنج من البيانات التجريبية.	b1
أنشطه وتكليفات منزلية، تطبيقات عملية تجريبية، امتحان نصفي وامتحان نهائي نظري وعملي.	المحاضرة التفاعلية، حل المشكلات، التطبيق العملي، المحاكاة والعروض العملية، التعلم الذاتي، التعلم التعاوني.	يحلل الملاحظات للتعرف على التركيب الكيميائي لملح غير عضوي بسيط.	b2



ثالثاً: موازنة مخرجات تعلم المقرر (المهارات المهنية والعملية) باستراتيجية التدريس والتقييم:

Third: Alignment of Professional and Practical Skills CILOs

استراتيجية التقييم Assessment Strategies	استراتيجية التدريس Teaching Strategies	مخرجات المقرر / المهارات المهنية والعملية Professional and Practical Skills CILOs
تطبيقات عملية تجريبية، امتحان نصفي وامتحان نهائي نظري.	العروض العملية، التطبيق العملي، التعلم الذاتي، التعلم التعاوني.	c1 يستخدم القياسات الفيزيائية الأساسية والتجارب الكيميائية الخاصة بالشقوق الحامضية والقاعدية للتعرف على الملح المجهول.
تطبيقات عملية تجريبية، امتحان نصفي وامتحان نهائي نظري وعلمي.	العروض العملية، التطبيق العملي، التعلم الذاتي، التعلم التعاوني.	c2 يستخدم الأدوات والأجهزة والمواد الكيميائية والكواشف بطريقة صحيحة وأمنة.

رابعاً: موازنة مخرجات تعلم المقرر (المهارات العامة) باستراتيجية التدريس والتقييم:

Fourth: Alignment of Transferable (General) Skills CILOs

استراتيجية التقييم Assessment Strategies	استراتيجية التدريس Teaching Strategies	مخرجات المقرر Transferable (General) Skills CILOs
تطبيقات عملية تجريبية، امتحان نصفي وامتحان نهائي نظري وعملي.	المحاضرة التفاعلية، التطبيق العملي، التعلم الذاتي، التعلم التعاوني، تبادل الخبرات بين المتعلمين.	d1 يحافظ على سلامته وسلامة زملائه ونظافته المختبر ومحتوياته وعدم الاسراف في المواد والمحاليل الكيميائية ويدير الوقت لتنظيم العمل واتخاذ القرار المناسب في الوقت المناسب.
أنشطه وتكليفات منزلية.	التطبيق العملي، التعلم الذاتي ،التعلم التعاوني، تبادل الخبرات بين المتعلمين.	d2 يثبت القدرة على التفاعل مع الطلاب الآخرين والانخراط في العمل الجماعي.
أنشطه وتكليفات منزلية، تطبيقات عملية تجريبية، امتحان نصفي وامتحان نهائي نظري وعملي.	التطبيق العملي، التعلم الذاتي ،التعلم التعاوني، تبادل الخبرات بين المتعلمين.	d3 يكتب ويدون ملاحظاته واستنتاجاته في تقرير علمي بطريقة مناسبة.
أنشطه وتكليفات منزلية.	التعلم الذاتي، التعلم التعاوني، تبادل الخبرات بين المتعلمين.	d4 يستخدم المراجع ويتواصل على شبكة الإنترنت بفعالية لاستخراج المعلومات.



vi. موضوعات محتوى المقرر Course Content

أولاً: موضوعات الجانب النظري Theoretical Aspect					
الرقم Order	الموضوعات الرئيسية/الوحدات Topic List / Units	الموضوعات التفصيلية Sub Topics List	عدد الأسابيع Number of Weeks	الساعات الفعلية Contact Hours	رموز مخرجات التعلم للمقرر (CILOs)
1					
2					
اجمالي عدد الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester					
===					

ثانياً: موضوعات الجانب العملي Practical Aspect

الرقم Order	التجارب العملية/ تدرّيبات Practical / Tutorials topics	عدد الأسابيع Number of Weeks	الساعات الفعلية Contact Hours	رموز مخرجات التعلم Course ILOs
1	<ul style="list-style-type: none"> ▪ مقدمة في الكيمياء العامة العملية ▪ المفاهيم الأساسية في الكيمياء العامة التجريبية. ▪ مبادئ الأمن والسلامة للعمل في المختبر المادة وحالاتها. ▪ القياسات الفيزيائية لتعريف ملح صلب. 	1	3	a1,a2
2	<ul style="list-style-type: none"> ▪ الكشف عن الشقوق الحامضية لمجموعة حمض الهيدروكلوريك المخفف: <ul style="list-style-type: none"> ○ الكربونات ○ البيكربونات ○ الكبريتيدات ○ الكبريتات ○ الثيوكبريتات ○ النيترات 	1	3	a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3
3	<ul style="list-style-type: none"> ▪ الكشف عن الشقوق الحامضية لمجموعة حمض الكبريتيك المركز: <ul style="list-style-type: none"> ○ الكلوريدات ○ البروميدات ○ اليوديدات ○ النترات 	1	3	a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3
4	<ul style="list-style-type: none"> ▪ الكشف عن الشقوق الحامضية للمجموعة العامة: <ul style="list-style-type: none"> ○ الكبريتات ○ الفوسفات ○ البورات 	1	3	a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3
5	تطبيق عملي للكشف عن مجموعة من الشقوق الحامضية المجهولة باستخدام كل ما سبق.	1	3	a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1



a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1	3	1	امتحان نصفى عملي ونظري يغطي من W1 حتى W5	6
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3	3	1	فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الأولى الفضة والرصاص والزنك والنيقوز	7
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3	3	1	فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الثانية ايون النحاسيك، ايون الكاديوم ايون الزنك وايون اليوموث.	8
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3	3	1	فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الثالثة ايون الحديدك ايون الالمونيوم ايون الكروميك	9
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3	3	1	فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الرابعة ايون الكوبلت وايون الزنك وايون النيكل وايون المنجنيز	10
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3	3	1	فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الخامسة ايون الباريوم وايون الكالسيوم وايون السترانشيوم.	11
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3	3	1	فصل الشقوق القاعدية للمجموعة السادسة ايون الامونيوم والمغنسيوم واليوتاسيوم والصوديوم.	12
a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1	3	1	تطبيق عملي للكشف عن مجموعة من الأملاح المجهولة باستخدام كل ما سبق.	13
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1	3	1	امتحان نهائي عملي ونظري يغطي من W1 حتى W13	14
===	42	14	اجمالي الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester	

استراتيجيات التدريس :Teaching Strategies

- المحاضرة التفاعلية Lectures
- الحوار والمناقشة discussion
- العصف الذهني Brainstorming
- حل المشكلات Problem solving
- المحاكاة والعروض العملية Practical presentations & Simulation Method
- التطبيق العملي (Lab works) Practical in computer Lab
- المشروعات والمهام والتكليف projects
- التعلم الذاتي Self-learning
- التعلم التعاوني Cooperative Learning
- تبادل الخبرات بين زملاء.

.vii الأنشطة والتكليفات :Tasks and Assignments



مخرجات التعلم CILOs (symbols)	أسبوع التنفيذ Week Due	الدرجة المستحقة Mark	نوع التكليف (فردى/ تعاوني)	الانشطة / التكليف Assignments/ Tasks	م No
a1,a2,b1 ,b2,c1,d 3	الخامس والثالث عشر	1.25	فردى	اختبارات قصيرة	1
a1,a2,b1 ,b2,c1,c 2,c3,d1, d2,d3	الرابع والثاني عشر	1.25	فردى	البحث والعرض	2
===	==	2.5	إجمالي الدرجة Total Score		

.viii تقويم التعلم Learning Assessment					
مخرجات التعلم CILOs (symbols)	نسبة الدرجة إلى الدرجة النهائية Proportion of Final Assessment	الدرجة Mark	أسبوع التقييم Week due	أنشطة التقييم Assessment Tasks	الرقم No.
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1,d2,d3	5%	2.5	W4,12	التكليفات والواجبات Tasks and Assignments	1
a1,a2,b1,b2,c1,d3	5%	2.5	W5,13	كوز(1)+(2) Quiz	2
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1	20%	10	W6	اختبار نصف الفصل (عملي) Midterm	3
a1,a2,b1,b2,c3	10%	5	W6	اختبار نصف الفصل (نظري) Midterm	4
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3,d1	40%	20	W14	اختبار نهاية الفصل (عملي) Final Exam (practical)	5
a1,a2,b1,b2,c3	20%	10	W14	اختبار نهاية الفصل (نظري) Final Exam (theoretical)	6
===	%100	50	الإجمالي Total		

مصادر التعلم Learning Resources
كتابة المراجع للمقرر (اسم المؤلف، سنة النشر، اسم الكتاب، دار النشر، بلد النشر).
1. المراجع الرئيسية (Required Textbook(s): (لا تزيد عن مرجعين)

رئيس الجامعة
أ.د. القاسم محمد عباس

عميدة مركز التطوير وضمان الجودة
أ.م.د. هدي علي العماد

عميد الكلية
د. إبراهيم لقمان

نائب العميد لشئون الجودة
أ.د. عبده الكلي



<ul style="list-style-type: none"> ◆ Charles H. Corwin , Laboratory Manual for Introductory Chemistry: Concepts and Critical Thinking, Pearson; 7 edition (January 21, 2018). ◆ Clyde Metz, (2012) chemistry inorganic qualitative analysis in the laboratory, Elsevier.
2. المراجع المساندة Essential References:
<ul style="list-style-type: none"> ◆ Clyde Metz, Mary E. Castellion, Chemistry: Inorganic Qualitative Analysis in the Laboratory, ACADEMIC PRESS, New York, San Francisco, London (1980). ◆ R. Gopalan, Inorganic Chemistry For Undergraduates (2009), Universities Press.
3. المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت... Electronic Materials and Web Sites etc.
<ul style="list-style-type: none"> ◆ https://www.researchgate.net/publication/301527607

.ix الضوابط والسياسات المتبعة في المقرر Course Policies	
بعد الرجوع للوائح الجامعة يتم كتابة السياسة العامة للمقرر فيما يتعلق بالآتي:	
1	<p style="text-align: center;">سياسة حضور الفعاليات التعليمية Class Attendance:</p> <p>- يلتزم الطالب بحضور 75% من المحاضرات ويحرم في حال عدم الوفاء بذلك. - يقدم أستاذ المقرر تقريراً بحضور وغياب الطلاب للقسم ويحرم الطالب من دخول الامتحان في حال تجاوز الغياب 25% ويتم اقرار الحرمان من مجلس القسم.</p>
2	<p style="text-align: center;">الحضور المتأخر Tardy:</p> <p>- يسمح للطالب حضور المحاضرة إذا تأخر لمدة ربع ساعة لثلاث مرات في الفصل الدراسي، وإذا تأخر زيادة عن ثلاث مرات يحذر شفويًا من أستاذ المقرر، وعند عدم الالتزام يمنع من دخول المحاضرة.</p>
3	<p style="text-align: center;">ضوابط الامتحان Exam Attendance/Punctuality:</p> <p>- لا يسمح للطالب دخول الامتحان النهائي إذا تأخر مقدار (20) دقيقة من بدء الامتحان. - إذا تغيب الطالب عن الامتحان النهائي تطبق اللوائح الخاصة بنظام الامتحان في الكلية.</p>
4	<p style="text-align: center;">التعيينات والمشاريع Assignments & Projects:</p> <p>- يحدد أستاذ المقرر نوع التعيينات في بداية الفصل ويحدد مواعيد تسليمها وضوابط تنفيذ التكاليف وتسليمها. - إذا تأخر الطالب في تسليم التكاليف عن الموعد المحدد يحرم من درجة التكليف الذي تأخر في تسليمه.</p>
5	<p style="text-align: center;">الغش Cheating:</p> <p>- في حال ثبوت قيام الطالب بالغش في الامتحان النصفى أو النهائي تطبق عليه لائحة شؤون الطلاب. - في حال ثبوت قيام الطالب بالغش أو النقل في التكاليف والمشاريع يحرم من الدرجة المخصصة للتكليف.</p>
6	<p style="text-align: center;">الانتحال Plagiarism:</p> <p>- في حالة وجود شخص ينتحل شخصية طالب لأداء الامتحان نيابة عنه تطبق اللائحة الخاصة بذلك</p>
7	<p style="text-align: center;">سياسات أخرى Other policies:</p> <p>- أي سياسات أخرى مثل استخدام الموبايل أو مواعيد تسليم التكاليف الخ</p>

العام الجامعي: 2019-2020

خطة مقرر: كيمياء عامه 1 العملي

رئيس الجامعة
أ.د. القاسم محمد عباس

عميدة مركز التطوير وضمان الجودة
أ.م.د. هدي علي العماد

عميد الكلية
د. إبراهيم لقمان

نائب العميد لشؤون الجودة
أ.د. عبده الكلي



i. معلومات عن أستاذ المقرر Information about Faculty Member Responsible for the Course						
Office Hours الساعات المكتبية (أسبوعياً)			د/ ياسمين مسعد جميل		الاسم Name	
الخميس THU	الأربعاء WED	الثلاثاء TUE	الاثنين MON	الأحد SUN	السبت SAT	المكان ورقم الهاتف Location & Telephone No.
						البريد الإلكتروني E-mail
					yasminjml@yahoo.com	

ii. معلومات عامة عن المقرر :General information about the course				
كيمياء عامه 1 العملي			1 اسم المقرر Course Title	
			2 رمز المقرر ورقمه Course Code and Number	
المجموع Total	الساعات المعتمدة Credit Hours			3 الساعات المعتمدة للمقرر Credit Hours
	سمنار/تمارين Seminar/Tutorial	عملي Practical	محاضرات Lecture	
1	-	1	-	
المستوى الاول الفصل الاول			4 المستوى والفصل الدراسي Study Level and Semester	
لا توجد			5 المتطلبات السابقة للمقرر (إن وجدت) Pre-requisites	
لا توجد			6 المتطلبات المصاحبة (إن وجدت)-Co-requisite	
بكالوريوس الكيمياء			7 البرنامج/ البرامج التي يتم فيها تدريس المقرر Program (s) in which the course is offered	
عربي/ انجليزي			8 لغة تدريس المقرر Language of teaching the course	
مبنى كلية العلوم			9 مكان تدريس المقرر Location of teaching the course	

ملاحظة: الساعة المعتمدة للعملي وللتمارين تساوي ساعتين فعليتين خلال التدريس.

iii. وصف المقرر :Course Description
يهتم هذا المقرر بالتدريب العملي والتعرف على محتويات معمل الكيمياء والأساسيات الواجب توافرها وكذلك الاحتياطات الواجب اتباعها أثناء التواجد في معمل الكيمياء والتعرف على طرق الإسعافات الأولية واحتياطات الأمان والسلامة وبعض المبادئ الأساسية لحل المشكلات الكيميائية وأخيراً إعداد التقارير الخاصة بالتجارب العملية والنتائج والملاحظات وتحضير بعض الكواشف الهامة اللازمة وذلك للكشف النوعي والوصفي عن الشقوق الحامضية والقاعدية في أي ملح غير عضوي والتعرف عليها.



iv. مخرجات تعلم المقرر (CILOs) :Course Intended Learning Outcomes

- بعد الانتهاء من دراسة المقرر سوف يكون الطالب قادرا على أن:
- a1 - يتعرف على المفاهيم الأساسية في الكيمياء العامة التجريبية و مبادئ الأمن والسلامة للعمل في المختبر.
- a2- يوضح الأساس النظري للكشف عن الشقوق الحامضية والقاعدية والتقنيات المستخدمة في التعرف على تركيب ملح غير عضوي بسيط.
- b1- يفسر الاستنتاجات والنتائج من البيانات التجريبية.
- b2- يحلل الملاحظات للتعرف على التركيب الكيميائي لملح غير عضوي بسيط.
- c1- يستخدم القياسات الفيزيائية الأساسية والتجارب الكيميائية الخاصة بالشقوق الحامضية والقاعدية للتعرف على الملح المجهول.
- c2- يستخدم الأدوات والأجهزة والمواد الكيميائية والكواشف بطريقة صحيحة وآمنة.
- d1- يحافظ على سلامته وسلامة زملائه ونظافة المختبر ومحتوياته وعدم الإسراف في المواد والمحاليل الكيميائية ويدير الوقت لتنظيم العمل واتخاذ القرار المناسب في الوقت المناسب.
- d2- يثبت القدرة على التفاعل مع الطلاب الآخرين والانخراط في العمل الجماعي.
- d3- يكتب ويدون ملاحظاته واستنتاجاته في تقرير علمي بطريقة مناسبة.
- d4- يستخدم المراجع ويتواصل على شبكة الإنترنت بفعالية لاستخراج المعلومات.

v. محتوى المقرر Course Content

أولاً: الموضوعات النظرية Theoretical Aspect

الرقم Order	الوحدات (الموضوعات الرئيسية) Units	الموضوعات التفصيلية Sub Topics	الأسبوع Week Due	الساعات الفعلية Con.H
1				
2				
3				
4				
5				
6				
عدد الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester				

ثانياً: خطة تنفيذ الجانب العملي Training/ Tutorials/ Exercises Aspects

الرقم	المهام / التمارين Tutorials/ Exercises	الأسبوع Week Due	الساعات الفعلية Cont. H
-------	--	------------------	-------------------------

أ. د. عبد الله الكلي نائب العميد لشئون الجودة
د. إبراهيم لقمان عميد الكلية
أ. م. د. هدي علي العماد عميدة مركز التطوير وضمان الجودة
أ. د. القاسم محمد عباس رئيس الجامعة



			Order
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ مقدمة في الكيمياء العامة العملية ■ المفاهيم الأساسية في الكيمياء العامة التجريبية. ■ مبادئ الأمن والسلامة للعمل في المختبر المادة وحالاتها. ■ القياسات الفيزيائية لتعريف ملح صلب. 	1
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ الكشف عن الشقوق الحامضية لمجموعة حمض الهيدروكلوريك المخفف: <ul style="list-style-type: none"> ○ الكربونات ○ البيكربونات ○ الكبريتيدات ○ الكبريتات ○ الثيوكبريتات ○ النترات 	2
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ الكشف عن الشقوق الحامضية لمجموعة حمض الكبريتيك المركز: <ul style="list-style-type: none"> ○ الكلوريدات ○ البروميدات ○ اليوديدات ○ النترات 	3
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ الكشف عن الشقوق الحامضية للمجموعة العامة: <ul style="list-style-type: none"> ○ الكبريتات ○ الفوسفات ○ البورات 	4
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ تطبيق عملي للكشف عن مجموعة من الشقوق الحامضية المجهولة باستخدام كل ما سبق 	5
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ امتحان نصف عملي ونظري يغطي من W1 حتى W5 	6
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الأولى الفضة والرصاص والزنبقوز 	7
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الثانية ايون النحاسيك، ايون الكاديوم ايون الزنبيق وايون البزموت. 	8
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الثالثة ايون الحديدك ايون الامونيوم ايون الكروميك 	9
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الرابعة ايون الكوبلت وايون الزنك وايون النيكل وايون المنجنيز 	10
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ فصل الشقوق القاعدية للمجموعة الخامسة ايون الباريوم وايون الكالسيوم وايون السترانسيوم. 	11
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ فصل الشقوق القاعدية للمجموعة السادسة ايون الامونيوم والمغنسيوم والبوتاسيوم والصوديوم. 	12
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ تطبيق عملي للكشف عن مجموعة من الأملاح المجهولة باستخدام كل ما سبق. 	13
3	1	<ul style="list-style-type: none"> ■ امتحان نهائي عملي ونظري يغطي من W1 حتى W13 	14
42	14	إجمالي الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester	

vi. استراتيجيات التدريس Teaching Strategies:

- المحاضرة التفاعلية Lectures
- الحوار والمناقشة discussion
- العصف الذهني Brainstorming



- حل المشكلات Problem solving
- المحاكاة والعروض العملية Practical presentations & Simulation Method
- التطبيق العملي (Lab works) Practical in computer Lab
- المشروعات والمهام والتكليف projects
- التعلم الذاتي Self-learning
- التعلم التعاوني Cooperative Learning
- تبادل الخبرات بين الزملاء

VII. الأنشطة والتكليفات Tasks and Assignments				
م No	النشاط/ التكليف Assignments	نوع التكليف (فردى / تعاونى)	الدرجة المستحقة Mark	أسبوع التنفيذ Week Due
1	اختبارات قصيرة	فردى	1.25	الخامس والثالث عشر
2	البحث والعرض	فردى	1.25	الرابع والثاني عشر
إجمالي الدرجة Total Score			2.5	

vii. تقويم التعلم Learning Assessment				
م No	أساليب التقويم Assessment Method	مؤعد (أسبوع) التقويم Week Due	الدر جة Mar k	الوزن النسبى % Proportion of Final Assessment
1	التكليفات والواجبات Tasks and Assignments	W4,12	2.5	5%
2	كوز (1)+(2) Quiz	W5,13	2.5	5%
3	اختبار نصف الفصل (عملي) Midterm Exam (practical)	W6	10	20%
4	اختبار نصف الفصل (نظري) Midterm Exam (theoretical)	W6	5	10%
5	اختبار نهاية الفصل (عملي) Final Exam (practical)	W14	20	40%
6	اختبار نهاية الفصل (نظري) Final Exam (theoretical)	W14	10	20%
المجموع Total			50	100 %

viii. مصادر التعلم Learning Resources : (اسم المؤلف، سنة النشر، اسم الكتاب، دار النشر، بلد النشر).
1. المراجع الرئيسية Required Textbook(s) : (لا تزيد عن مرجعين)



<ul style="list-style-type: none"> Charles H. Corwin , Laboratory Manual for Introductory Chemistry: Concepts and Critical Thinking, Pearson; 7 edition (January 21, 2018). Clyde Metz, (2012) chemistry inorganic qualitative analysis in the laboratory, Elsevier. 	
2. المراجع المساندة Essential References:	
<ul style="list-style-type: none"> Clyde Metz, Mary E. Castellion, Chemistry: Inorganic Qualitative Analysis in the Laboratory, ACADEMIC PRESS, New York, San Francisco, London (1980). R. Gopalan, Inorganic Chemistry For Undergraduates (2009), Universities Press. 	
3. المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت etc. ... Electronic Materials and Web Sites	
<ul style="list-style-type: none"> https://www.researchgate.net/publication/301527607 	
X. الضوابط والسياسات المتبعة في المقرر Course Policies	
بعد الرجوع للوائح الجامعة يتم كتابة السياسة العامة للمقرر فيما يتعلق بالآتي:	
1	<p>سياسة حضور الفعاليات التعليمية Class Attendance:</p> <ul style="list-style-type: none"> يلتزم الطالب بحضور 75% من المحاضرات ويحرم في حال عدم الوفاء بذلك. يقدم أستاذ المقرر تقريراً بحضور وغياب الطلاب للقسم ويحرم الطالب من دخول الامتحان في حال تجاوز الغياب 25% ويتم اقرار الحرمان من مجلس القسم.
2	<p>الحضور المتأخر Tardy:</p> <ul style="list-style-type: none"> يسمح للطالب حضور المحاضرة إذا تأخر لمدة ربع ساعة لثلاث مرات في الفصل الدراسي، وإذا تأخر زيادة عن ثلاث مرات يحذر شفويًا من أستاذ المقرر، وعند عدم الالتزام يمنع من دخول المحاضرة.
3	<p>ضوابط الامتحان Exam Attendance/Punctuality:</p> <ul style="list-style-type: none"> لا يسمح للطالب دخول الامتحان النهائي إذا تأخر مقدار (20) دقيقة من بدء الامتحان. إذا تغيب الطالب عن الامتحان النهائي تطبق اللوائح الخاصة بنظام الامتحان في الكلية.
4	<p>التعيينات والمشاريع Assignments & Projects:</p> <ul style="list-style-type: none"> يحدد أستاذ المقرر نوع التعيينات في بداية الفصل ويحدد مواعيد تسليمها وضوابط تنفيذ التكاليف وتسليمها. إذا تأخر الطالب في تسليم التكاليف عن الموعد المحدد يحرم من درجة التكاليف الذي تأخر في تسليمها.
5	<p>الغش Cheating:</p> <ul style="list-style-type: none"> في حال ثبوت قيام الطالب بالغش في الامتحان النصفى أو النهائي تطبق عليه لائحة شؤون الطلاب. في حال ثبوت قيام الطالب بالغش أو النقل في التكاليف والمشاريع يحرم من الدرجة المخصصة للتكاليف.
6	<p>الانتحال Plagiarism:</p> <ul style="list-style-type: none"> في حالة وجود شخص ينتحل شخصية طالب لأداء الامتحان نيابة عنه تطبق اللائحة الخاصة بذلك
7	<p>سياسات أخرى Other policies:</p> <ul style="list-style-type: none"> أي سياسات أخرى مثل استخدام الموبايل أو مواعيد تسليم التكاليف الخ

Republic of Yemen

Ministry of Higher Education & Scientific Research

Council for Accreditation & Quality Assurance

Sana'a University

Faculty of Science



الجمهورية اليمنية

وزارة التعليم العالي والبحث العلمي

مجلس الاعتماد الأكاديمي وضمان الجودة

جامعة صنعاء

كلية العلوم

رئيس الجامعة
أ.د. القاسم محمد عباس

عميدة مركز التطوير وضمان الجودة
أ.م. د. هدي علي العماد

عميد الكلية
د. إبراهيم لقمان

نائب العميد لشئون الجودة
أ.د. عبده الكلي