



مواصفات مقرر: كيمياء تحليلية 3 (عملي)

i. معلومات عامة عن المقرر :General information about the course			
1. اسم المقرر Course Title		كيمياء تحليلية (3) (عملي)	
2. رمز المقرر ورقمه Course Code and Number			
الإجمالي Total	الساعات المعتمدة Credit Hours		
	محاضرات Lecture	عملي Practical	سمنار/تمارين Seminar/Tutorial
3. الساعات المعتمدة للمقرر Credit Hours		1	
4. المستوى والفصل الدراسي Study Level and Semester		المستوى الثالث-الفصل الاول	
5. المتطلبات السابقة المقرر (إن وجدت) Pre-requisites (if any)		تحليل حجمي عملي	
6. المتطلبات المصاحبة (إن وجدت) Co-requisites (if any)		لا يوجد	
7. البرنامج الذي يدرس له المقرر Program (s) in which the course is offered		كيمياء	
8. لغة تدريس المقرر Language of teaching the course		عربي - انجليزي	
9. نظام الدراسة Study System		فصلي	
10. معد (و) مواصفات المقرر Prepared By		د. فاتن حميد ثامر	
11. تاريخ اعتماد مواصفات المقرر Date of Approval			

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

ii. وصف المقرر :Course Description
يتضمن هذا المقرر تجارب متنوعة في طرق التحليل الطيفي (الامتصاص - الانبعاث) باستخدام جهاز مطياف الأشعة المرئية وفوق البنفسجية؛ جهاز الانبعاث الذري اللهب؛ وتطبيق هذه الطرق على عينات دوائية وصناعية مختلفة لتقدير التراكيز ونسب الارتباط للمعادن وكذلك تمكين الطالب من استخدام أجهزة الطيف وتقدير تراكيز المواد طيفيا. كما أن لهذا المقرر أهمية في دراسة بعض المقررات اللاحقة مثل تحليلية (4) عملي.

iii. مخرجات تعلم المقرر (CILOs) :Course Intended Learning Outcomes
بعد الانتهاء من دراسة المقرر سوف يكون الطالب قادرا على أن:
a1 - يعرف على أساسيات التحليل الطيفي من خلال معرفة الاسس النظرية للتجارب العملية
a2 - يميز بين الاجهزة المختلفة المستخدمة لقياس طيف الامتصاص والانبعاث



- b1** - يحلل النتائج التي يحصل عليها من الاجهزة ليصل الى الهدف المراد الوصول اليه من تطبيق هذه التجارب
- b2** - يقارن النتائج المعملية التي حصل عليها مع الحسابات النظرية ليتضح مدى دقة عمل التجارب
- c1** - يستخدم المهارات المكتسبة من المقررات العملية السابقة لمعايرة الادوات القياسية وفي حل المسائل المختلفة المتعلقة بالمقرر
- c2** - يقيم النتائج التي حصل عليها من التجارب بمقارنتها بالمعلومات النظرية الموجودة في المراجع العلمية
- c3** - يثبت الطرق التحليلية ويتأكد من مصداقيتها بطرق التثبيت المعروفة والمذكورة في المراجع.
- d1** - يتعاون مع زملائه في العمل الجماعي لإيجاد الحلول والتفسير للأشياء الغير مفهومة.
- d2** - يستخدم برامج الحاسوب الخاصة بالكيمياء في صياغة التقارير العلمية ومعالجة البيانات التي يحصل عليها.

iv. مواءمة مخرجات تعلم المقرر مع مخرجات التعلم للبرنامج: 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)
يوضح ماهية علم الكيمياء والمبادئ و النظريات و القوانين الأساسية و التخصصية وفروعه الرئيسية وعلاقته بباقي العلوم الأساسية و اسهاماته في تفسير كثير من الظواهر الطبيعية و ما في الكون من مواد وطاقات.	a1 يعرف على اساسيات التحليل الطيفي من خلال معرفة الاسس النظرية للتجارب العملية
يشرح الاطياف طرق تحليل واثبات 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.	a2 يميز بين الاجهزة المختلفة المستخدمة لقياس طيف الامتصاص والانبعث
يحدد ماهية المادة و حالاتها وخواصها وطرق تصنيفها و تحليلها كما و نوعا وسلوكها و مصدر نشاطها والعلاقة المتبادلة بين المادة والطيف الكهرومغناطيسي وتوظيف ذلك لتفسير سلوك المادة وتركيبها الكيميائي.	b1 يحلل النتائج التي يحصل عليها من الاجهزة ليصل الى الهدف المراد الوصول اليه من تطبيق هذه التجارب
يفسر سرعة و نواتج التفاعلات الكيميائية ونتائج تحاليلها الكيميائية كميًا و وصفيًا بطريقة علمية متمتاز بالضبط والدقة.	b2 يقارن النتائج المعملية التي حصل عليها مع الحسابات النظرية ليتضح مدى دقة عمل التجارب



<p>. يوظف و يطبق عمليا المبادئ و النظريات الاساسية و الافكار والقوانين و الحقائق و المفاهيم الكيميائية في الامن و السلامة و معايرة الادوات و الاجهزة و التحليل و القياس و تصميم تجارب معملية في مجالات الكيمياء المختلفة و المجالات التطبيقية المرتبطة بالكيمياء.</p>	<p>يستخدم المهارات المكتسبة من المقررات العملية السابقة لمعايرة واستخدام الادوات القياسية وفي حل المسائل المختلفة المتعلقة بالمقرر</p>	c1
<p>يستخدم الاطياف و التفاعلات المميزة لبعض المجموعات الوظيفية و مهارات التحليل و القياس المكتسبة في تشخيص العناصر و المركبات الكيميائية و تحديد هويتها.</p>	<p>يقيم النتائج التي حصل عليها من التجارب بمقارنتها بالمعلومات النظرية الموجودة في المراجع العلمية</p>	c2
<p>يوظف و يطبق عمليا المبادئ و النظريات الاساسية و الافكار والقوانين و الحقائق و المفاهيم الكيميائية في الامن و السلامة و معايرة الادوات و الاجهزة و التحليل و القياس و تصميم تجارب معملية في مجالات الكيمياء المختلفة و المجالات التطبيقية المرتبطة بالكيمياء.</p>	<p>يثبت الطرق التحليلية و يتأكد من مصداقيتها بطرق التثبت المعروفة و المذكورة في المراجع.</p>	c3
<p>يتمثل الاخلاق المهنية سلوكا و يجيد مهارات الاتصال و التواصل عبر المنصات العلمية المناسبة لنقل افكاره العلمية و معلوماته الى الاخرين بطريقة آمنة تحفظ حقوق الملكية الفكرية</p>	<p>يتعاون مع زملائه في العمل الجماعي و المناقشة لإيجاد الحلول و التفسير للأشياء الغير مفهومة.</p>	d1
<p>يستخدم تكنولوجيا المعلومات و برامج الحاسوب ذات العلاقة بمجاله في البحث و في صياغة التقارير العلمية مع الإلمام بلغة البحث و العلوم الحديثة.</p>	<p>- يستخدم برامج الحاسوب الخاصة بالكيمياء في صياغة التقارير العلمية و معالجة البيانات التي يحصل عليها.</p>	d2

مواعمة مخرجات التعلم باستراتيجيات التعليم و التعلم و التقويم		
Alignment of CILOs to Teaching and Assessment Strategies		
<p>أولاً: مواعمة مخرجات تعلم المقرر (المعارف و الفهم) باستراتيجية التعليم و التعلم و التقويم:</p>		
<p>First: Alignment of Knowledge and Understanding CILOs</p>		
استراتيجية التقويم Assessment Strategies	استراتيجية التدريس Teaching Strategies	مخرجات المقرر/ المعرفة و الفهم Knowledge and Understanding CILOs
<ul style="list-style-type: none"> اختبار قصير بداية المعمل 	<ul style="list-style-type: none"> المحاضرة التفاعلية الحوار و المناقشة 	<p>-a1</p> <p>يعرف على اساسيات التحليل الطيفي من خلال معرفة الاسس النظرية للتجارب العملية</p>



<ul style="list-style-type: none"> ● مناقشة داخل المعمل عن فكرة الجهاز 	<ul style="list-style-type: none"> ● التطبيق العملي ● الرحلات العلمية 	<p>a2-</p> <p>يميز بين الاجهزة المختلفة المستخدمة لقياس طيف الامتصاص والانبعث</p>
---	---	--

ثانيا: موازنة مخرجات تعلم المقرر (المهارات الذهنية) باستراتيجية التدريس والتقييم:

Second: Alignment of Intellectual Skills CILOs

استراتيجية التقييم Assessment Strategies	استراتيجية التدريس Teaching Strategies	مخرجات المقرر/ المهارات الذهنية Intellectual Skills CILOs
<ul style="list-style-type: none"> ● تقارير اجراء العمل في المعمل 	<ul style="list-style-type: none"> ● التعلم الذاتي ● تبادل الخبرات بين الزملاء 	<p>b1-</p> <p>يحلل النتائج التي يحصل عليها من الاجهزة ليصل الى الهدف المراد الوصول اليه من تطبيق هذه التجارب</p>
<ul style="list-style-type: none"> ● تقارير نهاية المعمل 	<ul style="list-style-type: none"> ● الحوار والمناقشة ● التطبيق العملي 	<p>b2-</p> <p>يقارن النتائج المعملية التي حصل عليها مع الحسابات النظرية ليتضح مدى دقة عمل التجارب</p>

ثالثا: 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
<ul style="list-style-type: none"> ● الملاحظة الدقيقة على طريقة استخدام الطالب للأدوات داخل المعمل 	<ul style="list-style-type: none"> ● التعلم الذاتي 	<p>c1-</p> <p>يستخدم المهارات المكتسبة من المقررات العملية السابقة لمعايرة واستخدام الأدوات القياسية وفي حل المسائل المختلفة المتعلقة بالمقرر</p>
<ul style="list-style-type: none"> ● التقارير المعملية ● التكليف بعمل بحث مصغر حول موضوع المعمل 	<ul style="list-style-type: none"> ● التعلم الذاتي ● الحوار والمناقشة 	<p>c2-</p> <p>يقيم النتائج التي حصل عليها من التجارب بمقارنتها بالمعلومات النظرية الموجودة في المراجع العلمية</p>
<ul style="list-style-type: none"> ● التقارير المعملية ● اختبار قصير 	<ul style="list-style-type: none"> ● المحاضرة التفاعلية ● الحوار والمناقشة 	<p>c3-</p> <p>يثبت الطرق التحليلية ويتأكد من مصداقيتها بطرق التثبت المعروفة والمذكورة في المراجع.</p>

رابعا: 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
<ul style="list-style-type: none"> الملاحظة والتقييم الدقيق داخل المعمل 	<ul style="list-style-type: none"> التعلم التعاوني 	<p>d1 - يتعاون مع زملائه في العمل الجماعي والمناقشة لإيجاد الحلول والتفاسير للأشياء الغير مفهومة.</p>
<ul style="list-style-type: none"> التقارير المعملية 	<ul style="list-style-type: none"> التطبيق العملي تبادل الخبرات بين الزملاء 	<p>d2- يستخدم برامج الحاسوب الخاصة بالكيمياء في صياغة التقارير العلمية ومعالجة البيانات التي يحصل عليها.</p>

v. موضوعات محتوى المقرر Course Content

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

ثانياً: موضوعات الجانب العملي Practical Aspect

رموز مخرجات التعلم Course ILOs	الساعات الفعلية Contact Hours	عدد الأسابيع Number of Weeks	التجارب العملية/ تدريبات Practical / Tutorials topics	الرقم Order
a1	3	1	مقدمة نظرية عن أساسيات المعمل والمتطلبات السابقة المتعلقة بالمقرر	1
a1, a2, b1, c1, c2, d1, d2	3	1	تحديد الطول الموجي الاعلى لمعدن الحديد مع 1,10 فينانثرولين	2
a1, a2, b1, c1, c3, d1, d2	3	1	تقدير عينة مجهولة من الحديد باستخدام طريقة الاضافات القياسية	3



a1, a2, b1, b2, c1, c2,d1, d2	9	3	<ul style="list-style-type: none"> تقدير تركيز ونسبة فيتامين سي في عينة طبية (الاقراص الفوارة) التقدير الانى لخليط من مادتين مختلفتين في معامل الامتصاص المولاري تقدير بعض المواد الحافظة مثل البنزوات طيفيا 	4
a1, a2, b1, b2, c1, c2,d1, d2	9	3	<ul style="list-style-type: none"> حساب النسب الاتحادية لمعدن الحديد مع الثيوسيانات: طريقة التغييرات المستمرة (جوب) طريقة النسبة المولية طريقة نسبة الميل 	5
a1, a2, b1, b2, c1, c2,c3, d1, d2	9	3	<ul style="list-style-type: none"> تقدير نسبة الصوديوم والبوتاسيوم في عينة من ماء الحنفية باستخدام جهاز الانبعاث الذري اللهبى. تقدير نسبة البوتاسيوم في عينة من الاسمنت باستخدام جهاز الانبعاث الذري اللهبى. تقدير بعض المعادن في عينات غذائية باستخدام جهاز الانبعاث الذري اللهبى 	6
===	36	12	اجمالي الاسابيع 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 والتكاليف projects
- التعلم الذاتي Self-learning
- التعلم التعاوني Cooperative Learning
- تبادل الخبرات بين الزملاء

.vi الانشطة 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,c1	كل معمل	2.5	فردى	مناقشة بداية المعمل	1
b1, b2, c2, c3, d2	كل معمل	5	فردى	تقرير اسبوعي	2



3	بحث مصغر	تعاوني	2.5	10	a1, a2, d1
Total Score إجمالي الدرجة					
			10	==	===

.vii. تقييم التعلم Learning Assessment					
الرقم No.	أنشطة التقييم Assessment Tasks	أسوع التقييم Week due	الدرجة Mark	نسبة الدرجة إلى الدرجة النهائية Proportion of Final Assessment	مخرجات التعلم CILOs (symbols)
1	التكليفات والواجبات Tasks and Assignments	1,2,3,4,5,6,8,9,10,11,12,13	10	20%	a1, a2, b1, b2, c1, c2,
2	كوز (1) Quiz (1)	1,2,3,4,5,6	2.5	5%	a1, a2, b2, c1
3	اختبار نصف الفصل Midterm Exam	7	5	10%	a1, a2, c1
4	كوز (2) Quiz (2)	8,9,10,11,12,13	2.5	5%	a1, a2, b2, c1
5	اختبار نهاية الفصل (عملي) Final Exam (practical)				
6	اختبار نهاية الفصل (نظري) Final Exam	14	30	60%	a1, a2, c1, c3,
Total الإجمالي					
			50	100%	===

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)



<p>• G.H.JEFFERY; J.BASSETT; J.MENDHAM; R.C.DENNEY(2003), FIFTH EDITION, VOGEL'S(TEXT BOOK OF QUANTITATIVE CHEMICAL ANALYSIS, THE SCHOOL OF CHEMISTRY, THAMES POLYTECHNIC,LONDON.</p>
<p>2. المراجع المساندة Essential References:</p>
<p>• D.A.Skoog, F. J. Holler and S.R.Crouch (2007), Analytical Chemistry: An Introduction, 8th edn, Cengage Learning, California.</p>
<p>3. المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت... Electronic Materials and Web Sites etc.</p>
<p>• • •</p>

viii. 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> <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>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>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>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>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 او النقل في التكاليف والمشاريع يحرم من الدرجة المخصصة للتكليف.</p>
6	<p>الانتحال Plagiarism:</p> <p>- في حالة وجود شخص ينتحل شخصية طالب لأداء الامتحان نيابة عنه تطبق اللائحة الخاصة بذلك</p>
7	<p>سياسات أخرى Other policies:</p> <p>- أي سياسات أخرى مثل استخدام الموبايل أو مواعيد تسليم التكاليف الخ</p>



العام الجامعي: 2019-2020

خطة مقرر: تحليلية (3) عملي

i. معلومات عن أستاذ المقرر Information about Faculty Member Responsible for the Course						
اسم Name			د. فاتن حميد عبدالله ثامر			
المكان ورقم الهاتف Location & Telephone No.			صنعاء- 770362914			
البريد الإلكتروني E-mail			Faten.thamer77@gmail.com			
الساعات المكتبية (أسبوعياً) Office Hours		اربع ساعات				
السبت SAT	الأحد SUN	الاثنين MON	الثلاثاء TUE	الأربعاء WED	الخميس THU	

ii. معلومات عامة عن المقرر :General information about the course			
1. اسم المقرر Course Title		تحليلية (3) عملي	
2. رمز المقرر ورقمه Course Code and Number			
3. الساعات المعتمدة للمقرر Credit Hours		الساعات المعتمدة Credit Hours	
المجموع Total	محاضرات Lecture	عملي Practical	سمنار/تمارين Seminar/Tutorial



1	2		
	المستوى الثالث – الفصل الاول	المستوى والفصل الدراسي	4.
	تحليل حجمي عملي	Study Level and Semester	
	لا توجد None	المتطلبات السابقة للمقرر (إن وجدت)	5.
	كيمياء	Pre-requisites	
	عربي - انجليزي	المتطلبات المصاحبة (إن وجدت) -Co	6.
	معامل قسم الكيمياء – كلية العلوم	requisite	
		البرنامج/ البرامج التي يتم فيها	7.
		تدريس المقرر	
		Program (s) in which the	
		course is offered	
		لغة تدريس المقرر	8.
		Language of teaching the course	
		مكان تدريس المقرر	9.
		Location of teaching the course	

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

iii. وصف المقرر Course Description
<p>يتضمن هذا المقرر تجارب متنوعة في طرق التحليل الطيفي (الامتصاص – الانبعاث) باستخدام جهاز مطياف الأشعة المرئية وفوق البنفسجية؛ جهاز الانبعاث الذري اللهبى وتطبيق هذه الطرق على عينات دوانية وصناعية مختلفة لتقدير التراكيز ونسب الارتباط للمعادن وكذلك تمكين الطالب من استخدام اجهزة الطيف وتقدير تراكيز المواد طيفيا. كما أن لهذا المقرر أهمية في دراسة بعض المقررات اللاحقة مثل تحليلية (4) عملي.</p>

iv. مخرجات تعلم المقرر Course Intended Learning Outcomes (CILOs)
<p>بعد الانتهاء من دراسة المقرر سوف يكون الطالب قادرا على أن:</p> <p>a1 - يعرف على اساسيات التحليل الطيفي من خلال معرفة الاسس النظرية للتجارب العملية</p> <p>a2 - يميز بين الاجهزة المختلفة المستخدمة لقياس طيف الامتصاص والانبعاث</p> <p>b1 - يحلل النتائج التي يحصل عليها من الاجهزة ليصل الى الهدف المراد الوصول اليه من تطبيق هذه التجارب</p> <p>b2 - يقارن النتائج العملية التي حصل عليها مع الحسابات النظرية ليتضح مدى دقة عمل التجارب</p> <p>c1 - يستخدم المهارات المكتسبة من المقررات العملية السابقة لمعايرة واستخدام الادوات القياسية وفي حل المسائل المختلفة المتعلقة بالمقرر</p> <p>c2 - يقيم النتائج التي حصل عليها من التجارب بمقارنتها بالمعلومات النظرية الموجودة في المراجع العلمية</p> <p>c3 - يثبت الطرق التحليلية ويتأكد من مصداقيتها بطرق التثبيت المعروفة والمذكورة في المراجع.</p>



d1- يتعاون مع زملائه في العمل الجماعي والمناقشة لإيجاد الحلول والتفسير للأشياء الغير مفهومة.
d2- يستخدم برامج الحاسوب الخاصة بالكيمياء في صياغة التقارير العلمية ومعالجة البيانات التي يحصل عليها.

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				
عدد الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester			16w	

ثانياً: خطة تنفيذ الجانب العملي Training/ Tutorials/ Exercises Aspects				
الرقم Order	المهام / التمارين Tutorials/ Exercises	الأسبوع Week Due	الساعات الفعلية Con. H	
1	مقدمة نظرية عن أساسيات المعمل والمتطلبات السابقة المتعلقة بالمقرر	1	3	
2	تحديد الطول الموجي الاعلى لمعقد الحديد مع 1,10 فينانثرولين	2	3	
3	تقدير عينة مجهولة من الحديد باستخدام طريقة الاضافات القياسية	3	3	
4	تقدير تركيز ونسبة فيتامين سي في عينة طبية (الاقراص الفوارة)	4	3	
5	التقدير الانى لخليط من مادتين مختلفتين في معامل الامتصاص المولاري	5	3	
6	تقدير بعض المواد الحافظة مثل البنزوات طيفيا	6	3	
7	اختبار نصف الفصل (Midterm Exam)	7		
8	حساب النسب الاتحادية لمعقد الحديد مع الثيوسيانات: طريقة التغييرات المستمرة (جوب)	8	3	
9	طريقة النسبة المولية	9	3	



3	10	طريقة نسبة الميل	10
3	11	تقدير نسبة الصوديوم والبوتاسيوم في عينة من ماء الحنفية باستخدام جهاز الانبعاث الذري اللهب.	11
3	12	تقدير نسبة البوتاسيوم في عينة من الاسمنت باستخدام جهاز الانبعاث الذري اللهب.	12
3	13	تقدير بعض المعادن في عينات غذائية باستخدام جهاز الانبعاث الذري اللهب	13
	14	اختبار نهاية الفصل (عملي) Final Exam	14
36h	14w		

.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	مناقشة بداية للمعمل	فردى	2.5	كل معمل
2	تقرير اسبوعى	فردى	5	كل معمل
3	بحث مصغر	تعاونى	2.5	10
إجمالي الدرجة Total Score 0			10	

.vii تقويم التعلم Learning Assessment:	
--	--

رئيس الجامعة
أ.د. القاسم محمد عباس

عميدة مركز التطوير وضمان الجودة
أ.م.د. هدى على العماد

عميد الكلية
د. إبراهيم لقمان

نائب العميد لشؤون الجودة
أ.د. عبده الكلي



الوزن النسبي % Proportion of Final Assessment	الدرجة Mark	موعد (أسبوع) التقويم Week Due	أساليب التقويم Assessment Method	م No
20%	10	1,2,3,4,5,6,8,9,10,11,12,13	التكليفات والواجبات Tasks and Assignments	1
5%	2.5	1,2,3,4,5,6	اختبار قصير (1) Quiz (1)	2
10%	5	7	اختبار نصفي (نظري وعملي) Midterm Exam	3
5%	2.5	8,9,10,11,12,13	اختبار قصير (2) Quiz (2)	4
			اختبار عملي نهائي	5
60%	30	14	اختبار تحريري نهائي	6
100 %	50		Total المجموع	

viii. مصادر التعلم Learning Resources: (اسم المؤلف، سنة النشر، اسم الكتاب، دار النشر، بلد النشر).
4. المراجع الرئيسية Required Textbook(s): (لا تزيد عن مرجعين)
G.H.JEFFERY; J.BASSETT; J.MENDHAM; R.C.DENNEY(2003), FIFTH EDITION, VOGEL'S(TEXT BOOK OF GUANTITATIVE CHEMICAL ANALYSIS, THE SCHOOL OF CHEMISTRY, THAMES POLYTECHNIC,LONDON.
5. المراجع المساندة Essential References:
<ul style="list-style-type: none"> D.A.Skoog, F. J. Holler and S.R.Crouch (2007), Analytical Chemistry: An Introduction, 8th edn, Cengage Learning, California.
6. المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت... etc. Electronic Materials and Web Sites
<ul style="list-style-type: none"> http://www. http://www. http://www. http://www.

i. الضوابط والسياسات المتبعة في المقرر Course Policies	
بعد الرجوع للوائح الجامعة يتم كتابة السياسة العامة للمقرر فيما يتعلق بالآتي:	
1	سياسة حضور الفعاليات التعليمية Class Attendance: - 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	الحضور المتأخر Tardy: - 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	<u>ضوابط الامتحان</u>:Exam Attendance/Punctuality
	<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	<u>التعيينات والمشاريع</u>:Assignments & Projects
	<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 التكاليفات عن الموعد المحدد يحرم من درجة التكاليف الذي تأخر في تسليمه.
5	<u>الغش</u>:Cheating
	<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 او النقل في التكاليفات والمشاريع يحرم من الدرجة المخصصة للتكاليف.
6	<u>الانتحال</u>:Plagiarism
	<ul style="list-style-type: none"> - في حالة وجود شخص ينتحل شخصية طالب لأداء الامتحان نيابة عنه تطبق اللائحة الخاصة بذلك
7	<u>سياسات أخرى</u>:Other policies
	<ul style="list-style-type: none"> - أي سياسات أخرى مثل استخدام الموبايل أو مواعيد تسليم التكاليفات الخ