



مواصفات مقرر: الكيمياء العضوية

i. معلومات عامة عن المقرر :General information about the course			
الكييمياء العضوية		اسم المقرر Course Title	
FR 123		رمز المقرر ورقمه Course Code and Number	
الإجمالي Total	الساعات المعتمدة Credit Hours		
	سمنار/تمارين Seminar/Tutorial	عملي Practical	محاضرات Lecture
٣	-	١	٢
المستوى الأول الفصل الدراسي الثاني		المستوى والفصل الدراسي Study Level and Semester	
الكييمياء العامة		المتطلبات السابقة المقرر (إن وجدت) Pre-requisites (if any)	
		المتطلبات المصاحبة (إن وجدت) Co-requisites (if any)	
برنامج علوم الأغذية والتغذية		البرنامج الذي يدرس له المقرر Program (s) in which the course is offered	
اللغة العربية		لغة تدريس المقرر Language of teaching the course	
فصلي		نظام الدراسة Study System	
أ.د. عبدالجليل درهم سعيد غالب		معد مواصفات المقرر Prepared By	
		تاريخ اعتماد مواصفات المقرر Date of Approval	

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

وصف المقرر :Course Description

يهدف هذا المقرر إلى تعليم الطلاب أساسيات ومفاهيم كيمياء المركبات الهيدروكربونية الأليفاتية المشبعة، وغير المشبعة. يتضمن محتوى هذا المقرر دروساً حول الروابط الكيميائي، والصيغ الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية، كما يتضمن تعريفاً لكل مركب من تلك المركبات، وتسميته ومشتقاته وفق نظام الأيوباك الدولي، فضلاً عن الخصائص الفيزيائية لكل مركب، وتفاعلاته الكيميائية مع المركبات الهيدروكربونية الأخرى.

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

بعد الانتهاء من دراسة المقرر سوف يكون الطالب قادراً على أن:

a1 - يبين كنه المفاهيم الأساسية في الكيمياء العضوية.

a2 - يميز الصيغ الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية.

b1 - يفرق بين أنواع التفاعلات الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية.



b2- يقارن بين نتائج تفاعلات المركبات الهيدروكربونية.

c1- يُطبق قواعد نظام الأيوباك لتسمية المركبات الهيدروكربونية.

c2- يُجرى تجارب اختبارات الكشف عن المركبات الهيدروكربونية في المختبر.

c3 - يُنجز كتابة التقارير المخبرية حول تحليل المركبات الهيدروكربونية وفق الأدلة الاسترشادية.

d1 - يعمل بكفاءة ضمن فريق تحليل واختبار خصائص ومكونات منتجات الغذاء.

d2- يستخدم شبكة المعلومات للحصول على المعارف الحديثة في مجال الكيمياء العضوية.

### z. 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)
A1. يبين أسس ومبادئ العلوم الأساسية وتطبيقاتها في علوم الزراعة و تكنولوجيا الأغذية والتغذية موضحا التركيب الكيماوي لمحتويات الغذاء وتفاعلاتها وعوامل فساد الأغذية وطرق الحفظ والتصنيع المناسبة.	a1 - يبين كنه المفاهيم الأساسية في الكيمياء العضوية.
	a2 - يميز الصيغ الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية.
B2. يقيم الاحتياجات الغذائية لمختلف الفئات العمرية في الصحة والمرض مكتسبا مهارات تحليل الاغذية والألبان ومنتجاتها وتقدير جودتها وسلامتها.	b1- يُفرق بين أنواع التفاعلات الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية.
	b2 - يقارن بين نتائج تفاعلات المركبات الهيدروكربونية.
C1 يوظف بكفاءة التقنيات الحديثة المتعلقة بالعمليات الزراعية والانتاج الغذائي لتطوير وتحسين المنتج الغذائي وتطبيق المواصفات والمقاييس الصحيحة في مجال علوم الأغذية والتغذية وتحليل وتركيب الغذاء والتغيرات التي تحدث فيه.	c1- يُطبق قواعد نظام الأيوباك لتسمية المركبات الهيدروكربونية.
	c2 يُجرى تجارب اختبارات الكشف عن المركبات الهيدروكربونية في المختبر.
	c3 يُنجز كتابة التقارير المخبرية حول تحليل المركبات الهيدروكربونية وفق الأدلة الاسترشادية.
D3. يعمل مع زملائه بروح الفريق الواحد، وإمكانية التواصل مع الآخرين.	d1- يعمل بكفاءة ضمن فريق تحليل واختبار خصائص ومكونات منتجات الغذاء.
D4. ينفذ البحوث التطبيقية، واستخدام البرامج الإحصائية في التصميم التجريبي وتحليل البيانات في مجال بحوث الغذاء والتغذية.	d2- يستخدم شبكة المعلومات للحصول على المعارف الحديثة في مجال الكيمياء العضوية.

### مواءمة مخرجات التعلم باستراتيجيات التعليم والتعلم والتقييم

Alignment of CILOs to Teaching and Assessment Strategies

أولاً: مواءمة مخرجات تعلم المقرر (المعارف والفهم) باستراتيجية التعليم والتعلم والتقييم:

First: Alignment of Knowledge and Understanding CILOs

مخرجات المقرر/ المعرفة والفهم	استراتيجية التدريس	استراتيجية التقييم
-------------------------------	--------------------	--------------------



Assessment Strategies	Teaching Strategies	Knowledge and Understanding CILOs
- الاختبارات القصيرة، والتكاليف، تقييم المناقشة.	- المحاضرات التفاعلية العصف الذهني، العروض والمحاكاة، والحوار والمناقشة.	-a1 يبين كنه المفاهيم الأساسية في الكيمياء العضوية.
		-a2 يميز الصيغ الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية.

ثانياً: 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
- الاختبارات القصيرة، تقييم التكاليف والتقارير.	- المحاضرات التفاعلية والحوار والمناقشة، والعروض والمحاكاة.	-b1 يُفرق بين أنواع التفاعلات الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية.
		-b2 يقارن بين نتائج تفاعلات المركبات الهيدروكربونية.

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
- تقييم التقارير والتكاليف، الاختبارات التحريرية.	- المحاضرات التفاعلية، والعصف الذهني، العروض والمحاكاة، حل المشكلات، والتطبيق العملي.	-c1 يُطبق قواعد نظام الأيوباك لتسمية المركبات الهيدروكربونية.
		-c2 يُجرى تجارب اختبارات الكشف عن المركبات الهيدروكربونية في المختبر.
		-c3 يُنجز كتابة التقارير المخبرية حول تحليل المركبات الهيدروكربونية وفق الأدلة الاسترشادية.

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
- تقويم الحوار والمناقشة، الأسئلة السريعة، وتقويم التكاليف.	الحوار والمناقشة، والعصف الذهني، المحاضرات التفاعلية، التعلم الذاتي.	-d1 يعمل بكفاءة ضمن فريق تحليل واختبار خصائص ومكونات منتجات الغذاء.
		-d2 يستخدم شبكة المعلومات للحصول على المعارف الحديثة في مجال الكيمياء العضوية.

ii. 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
---	--	--	--	---	----------------



a1,a2	2	1w	• مفهوم الكيمياء العضوية. • تعريف وتصنيف المركبات الهيدروكربونات.	مقدمة حول الكيمياء العضوية	1
a2,b1	2	1w	• كنه الروابط الكيميائية، وأنواعها، ورتبها. • الصيغ الكيميائية (التجريبية، الجزيئية، البنائية) في المركبات الهيدروكربونية. • تصنيف التفاعلات التي تحدث في المركبات العضوية.	الروابط الكيميائية، والصيغ الكيميائية	2
b1,b2,c1,c2,c3	4	2w	• تعريف الألكانات، والصيغة العامة لها. • الصيغة البنائية للألكانات، والمشتقات الكيميائية لها. • تسمية الألكانات وفق نظام الأيوباك. • الخصائص الفيزيائية، وطرائق تحضير الألكانات. • تفاعلات الألكانات.	الهيدروكربونات المشبعة (الألكانات)	3
b1,b2,c1,c2,c3	6	3w	• تعريفها، صيغتها العامة، المشتقات. • الخصائص الفيزيائية، التسمية وفق الأيوباك. • طرائق التحضير. • التفاعلات الكيميائية.	الهيدروكربونات غير المشبعة (الألكينات، والألكاينات)	4
b1,b2,c1,c2,c3	4	2w	• تعريف الكحولات، وتصنيفها. • تسمية الكحولات وفق نظام الأيوباك، وخصائصها الفيزيائية. • طرائق تحضير الكحولات. • تفاعلات الكحولات.	الكحولات الأليفاتية	5
b1,b2,c1,c2,c3	4	2w	• تعريفها وتركيبها الكيميائي، وتصنيفها. • تسميتها وفق نظام الأيوباك، وخصائصها الفيزيائية. • طرائق تحضيرها. • تفاعلاتها.	هاليدات الألكيل الأليفاتية	6
b1,b2,c1,c2,c3	4	2w	• تعريفها، وتركيبها. • خصائصها الفيزيائية، وتسميتها وفق نظام الأيوباك. • طرائق تحضيرها. • تفاعلاتها.	الألدهيدات والكيتونات	7
b1,b2,c1,c2,c3	2	1w	• تعريفها، وتركيبها، وتصنيفها. • خصائصها الفيزيائية، وتسميتها وفق نظام الأيوباك. • طرائق تحضيرها. • تفاعلاتها.	الإثيرات	8

===	28	١٤	اجمالي عدد الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester
-----	----	----	---

ثانيا: 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,a2	2	1W	▪ مقدمة، وتعريف باختبارات المركبات الهيدروكربونية. ▪ تصنيف المركبات الهيدروكربونية وفق المجموعة الوظيفية.	١
b1,b2,c2,d1	4	2W	▪ ذوبانية المركبات الهيدروكربونية في المحاليل.	٢
b1,b2,c2,d1	4	2W	▪ تصنيف المركبات الهيدروكربونية وفق خاصية الاحتراق، ووفق	٣



			تشبعها بالبروم.	
b1,b2,c2,d1	4	2W	التمييز بين الكحولات والفينولات.	٤
b1,b2,c2,d1	4	2W	التمييز بين الأدهيدات والكيونات.	٥
b1,b2,c2,d1	4	2W	طرائق فصل المحاليل (الترشيح البسيط، والترشيح بالتفريغ).	٦
b1,b2,c2,d1	2	1W	اختبار نقاوة الإيثرات.	7
===	24	١٢	اجمالي الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester	

استراتيجيات التدريس :Teaching Strategies	
<ul style="list-style-type: none"> <li>المحاضرة التفاعلية Lectures</li> <li>الحوار والمناقشة discussion</li> <li>العصف الذهني Brainstorming</li> <li>حل المشكلات Problem solving</li> <li>المحاكاة والعروض العملية Practical presentations&amp; Simulation Method</li> <li>التطبيق العملي (Lab works) Practical in computer Lab</li> <li>المشروعات والمهام والتكاليف projects</li> <li>التعلم الذاتي Self-learning</li> <li>التعلم التعاوني Cooperative Learning</li> </ul>	

.iii الانشطة والتكليفات :Tasks and Assignments					
م No	الانشطة / التكليف Assignments/ Tasks	نوع التكليف (فردى / تعاونى)	الدرجة المستحقة Mark	أسبوع التنفيذ Week Due	مخرجات التعلم CILOs (symbols)
١	التكاليف والواجبات، وتقارير التجارب المعملية	فردى/تعاونى	5	W4	b1,b2,c2,c2,c3
٢					
	إجمالى الدرجة Total Score		5	==	===

.iv تقييم التعلم :Learning Assessment					
الرقم No.	أنشطة التقييم Assessment Tasks	أسبوع التقييم Week due	الدرجة Mark	نسبة الدرجة إلى الدرجة النهائية Proportion of Final Assessment	مخرجات التعلم CILOs (symbols)
١	التكاليف والواجبات Tasks and Assignments	W5,W7		5	a2,b1,b2
٢	كويز (١) Quiz	W3		2.5	a1,a2,b1
٣	اختبار نصف الفصل (نظري، عملي) Midterm Exam	W7 W8		١٠	a1,a2,b1,b2,c2





b1,b2	2.5		W5	كويز (٢) Quiz	٤
b1,b2,c1,c2,c3	20		W14	اختبار نهاية الفصل (عملي) Final Exam (practical)	٥
a1,a2,b1,b2,c1,c2,c3	60		W16	اختبار نهاية الفصل (نظري) Final Exam (theoretical)	٦
===	%			Total الإجمالي	

<b>مصادر التعلم Learning Resources:</b> كتابة المراجع للمقرر (اسم المؤلف، سنة النشر، اسم الكتاب، دار النشر، بلد النشر).	
<b>١. المراجع الرئيسية Required Textbook(s):</b> ( لا تزيد عن مرجعين) • حجازي، عبدالله عبدالله (١٩٩٧)، الكيمياء العضوية الأليفاتية، مطابع جامعة الملك سعود، المملكة العربية السعودية. • Carey, Francis A. (2008) Organic Chemistry 7 <sup>th</sup> ed. McGraw-Hill Companies, Inc., New York, U.S.A	
<b>١. المراجع المساندة Essential References:</b> • Raymond Chang 2002 "Chemistry" 7 <sup>th</sup> Ed. McGraw- Hill Higher Compaine. • Richard E. Beil (2005). General chemistry Lab. Manual, Dakota State university, U.S.A	
<b>٢. المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت... Electronic Materials and Web Sites etc.</b> • <a href="http://en.wikipedia.org/wiki/Organic_chemistry">http://en.wikipedia.org/wiki/Organic_chemistry</a> • <a href="http://www.organic-chemistry.org">http://www.organic-chemistry.org</a> • <a href="http://www.Spriger.com">www.Spriger .com</a>	

<b>٧. الضوابط والسياسات المتبعة في المقرر Course Policies</b>	
بعد الرجوع للوائح الجامعة يتم كتابة السياسة العامة للمقرر فيما يتعلق بالآتي:	
١	<b>سياسة حضور الفعاليات التعليمية Class Attendance:</b> - يلتزم الطالب بحضور ٧٥% 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 ٢٥% ويتم اقرار الحرمان من مجلس القسم.
٢	<b>الحضور المتأخر Tardy:</b> - 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.
٣	<b>ضوابط الامتحان Exam Attendance/Punctuality:</b> - لا يسمح للطالب دخول الامتحان النهائي إذا تأخر مقدار (٢٠) دقيقة من بدء الامتحان. - إذا تغيب الطالب عن الامتحان النهائي تطبق اللوائح الخاصة بنظام الامتحان في الكلية.
٤	<b>التعيينات والمشاريع Assignments &amp; Projects:</b> - 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 تسليمه.
٥	<b>الغش Cheating:</b> - 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 للتكاليف.
6	<b>الانتحال Plagiarism:</b>



- في حالة وجود شخص ينتحل شخصية طالب لأداء الامتحان نيابة عنه تطبق اللانحة الخاصة بذلك

7 **سياسات أخرى: Other policies:**

- أي سياسات أخرى مثل استخدام الموبايل أو مواعيد تسليم التكاليفات ..... الخ

**خطة المقرر: الكيمياء العضوية**  
**Course Plan (Syllabus):**

i. معلومات عن أستاذ المقرر							
الساعات المكتبية (أسبوعياً) Office Hours						عبد الجليل درهم سعيد غالب	الاسم Name
الخميس THU	الأربعاء WED	الثلاثاء TUE	الاثنين MON	الأحد SUN	السبت SAT	كلية الزراعة – جامعة صنعاء هاتف رقم ٤٦٤٣٧٧	المكان ورقم الهاتف Location & Telephone No.
						derhms07@yahoo.com	البريد الإلكتروني E-mail
ii. معلومات عامة عن المقرر							
الكيمياء العضوية						اسم المقرر Course Title	١.
FR 123						رمز المقرر ورقمه Course Code and Number	٢.
المجموع Total	الساعات المعتمدة Credit Hours			الساعات المعتمدة للمقرر Credit Hours			٣.
	سمنار/تمارين Seminar/Tutorial	عملي Practical	محاضرات Lecture				
٣	-	٢	٢	المستوى والفصل الدراسي Study Level and Semester			٤.
المستوى الأول الفصل الدراسي الثاني						المتطلبات السابقة للمقرر (إن وجدت) Pre-requisites	٥.
الكيمياء العامة						المتطلبات المصاحبة (إن وجدت) Co-requisite	٦.
برنامج علوم الأغذية والتغذية						البرنامج/ البرامج التي يتم فيها تدريس المقرر Program (s) in which the course is offered	٧.
اللغة العربية						لغة تدريس المقرر Language of teaching the course	٨.
						مكان تدريس المقرر Location of teaching the course	٩.
أ.د. عبد الجليل درهم سعيد غالب							١٠.

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

**iii. وصف المقرر** Course Description

يهدف هذا المقرر إلى تعليم الطلاب أساسيات ومفاهيم كيمياء المركبات الهيدروكربونية الأليفاتية المشبعة، وغير المشبعة. يتضمن محتوى هذا المقرر دروساً حول الروابط الكيميائي، والصيغ الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية، كما يتضمن تعريفاً لكل مركب من تلك المركبات، وتسميته ومشتقاته وفق نظام الأيوباك الدولي، فضلاً عن



الخصائص الفيزيائية لكل مركب، وتفاعلاته الكيميائية مع المركبات الهيدروكربونية الأخرى.

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

بعد الانتهاء من دراسة المقرر المقرر سوف يكون الطالب قادرا على أن:

- a1 - يبين كنه المفاهيم الأساسية في الكيمياء العضوية.
- a2 - يميز الصيغ الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية.
- b1 - يُفرق بين أنواع التفاعلات الكيميائية للمركبات الهيدروكربونية.
- b2 - يقارن بين نتائج تفاعلات المركبات الهيدروكربونية.
- c1 - يُطبق قواعد نظام الأيوباك لتسمية المركبات الهيدروكربونية.
- c2 - يُجرى تجارب اختبارات الكشف عن المركبات الهيدروكربونية في المختبر.
- c3 - يُنجز كتابة التقارير المختبرية حول تحليل المركبات الهيدروكربونية وفق الأدلة الاسترشادية.
- d1 - يعمل بكفاءة ضمن فريق تحليل واختبار خصائص ومكونات منتجات الغذاء.
- d2 - يستخدم شبكة المعلومات للحصول على المعارف الحديثة في مجال الكيمياء العضوية.

#### v. محتوى المقرر Course Content:

#### أولاً: الموضوعات النظرية Theoretical Aspect:

الرقم Order	الوحدات (الموضوعات الرئيسية) Units	الموضوعات التفصيلية Sub Topics	الأسبوع Week Due	الساعات الفعالية Con. H
1	مقدمة حول الكيمياء العضوية	• مفهوم الكيمياء العضوية. • تعريف وتصنيف المركبات الهيدروكربونات.	W1	2
2	الروابط الكيميائية، والصيغ الكيميائية	• كنه الروابط الكيميائية، وأنواعها، ورتبها. • الصيغ الكيميائية (التجريبية، الجزيئية، البنائية) في المركبات الهيدروكربونية. • تصنيف التفاعلات التي تحدث في المركبات العضوية.	W2	2
3	الهيدروكربونات المشبعة (الألكانات)	• تعريف الألكانات، والصيغة العامة لها. • الصيغة البنائية للألكانات، والمشابها الكيميائية لها. • تسمية الألكانات وفق نظام الأيوباك. • الخصائص الفيزيائية، وطرائق تحضير الألكانات. • تفاعلات الألكانات.	W3,W4	4
4	الهيدروكربونات غير المشبعة (الألكينات، والألكاينات)	• تعريفها، صيغتها العامة، المشابها. • الخصائص الفيزيائية، التسمية وفق الأيوباك. • طرائق التحضير. • التفاعلات الكيميائية.	W5,W6,W7	6
6		اختبار منتصف الفصل (نظري)	W8	2
7	الكحولات الأليفاتية	• تعريف الكحولات، وتصنيفها. • تسمية الكحولات وفق نظام الأيوباك، وخصائصها الفيزيائية. • طرائق تحضير الكحولات. • تفاعلات الكحولات.	W9, W10	4





4	W11 W12	<ul style="list-style-type: none"> <li>تعريفها وتركيبها الكيميائي، وتصنيفها.</li> <li>تسميتها وفق نظام الأيوباك، وخصائصها الفيزيائية.</li> <li>طرائق تحضيرها.</li> <li>تفاعلاتها.</li> </ul>	هاليدات الألكيل الأليفاتية	8	
4	W13, W14	<ul style="list-style-type: none"> <li>تعريفها، وتركيبها.</li> <li>خصائصها الفيزيائية، وتسميتها وفق نظام الأيوباك.</li> <li>طرائق تحضيرها.</li> <li>تفاعلاتها.</li> </ul>	الألدهيدات والكيتونات		
2	W15	<ul style="list-style-type: none"> <li>تعريفها، وتركيبها، وتصنيفها.</li> <li>خصائصها الفيزيائية، وتسميتها وفق نظام الأيوباك.</li> <li>طرائق تحضيرها.</li> <li>تفاعلاتها.</li> </ul>	الإيثرات	9	
2	W16	اختبار نهاية الفصل (نظري)			11
32	16	عدد الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester			

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

الرقم Order	المهام / التمارين Tutorials/ Exercises	الأسبوع Week Due	الساعات الفعلية Cont. H
1	مقدمة، وتعريف باختبارات المركبات الهيدروكربونية. تصنيف المركبات الهيدروكربونية وفق المجموعة الوظيفية.	W1	2
2	ذوبانية المركبات الهيدروكربونية في المحاليل.	W2 W3	4
3	تصنيف المركبات الهيدروكربونية وفق خاصية الاحتراق، ووفق تشبعها بالبروم.	W4 W5	4
4	التمييز بين الكحولات والفينولات (١).	W6	2
5	اختبار نصف الفصل (Midterm Exam)	W7	2
6	التمييز بين الكحولات والفينولات (٢).	W8	2
7	التمييز بين الألدهيدات والكيتونات.	W9 W10	4
8	طرائق فصل المحاليل (الترشيح البسيط، والترشيح بالتفريغ).	W11 W12	4
9	اختبار نقاوة الإيثرات.	W13	2
11	اختبار نهاية الفصل (عملي) Final Exam	W14	2
28	اجمالي الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester	14	

.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 Practical in computer Lab (Lab works)
-	المشروعات والمهام والتكليف projects
-	التعلم الذاتي Self-learning
-	التعلم التعاوني Cooperative Learning



### VII . الأنشطة والتكليفات :Tasks and Assignments

أسبوع التنفيذ Week Due	الدرجة المستحقة Mark	نوع التكليف (فردى / تعاونى)	النشاط/ التكليف Assignments	م No
W4	5	فردى	تكليف حول ذوبانية المركبات العضوية في المحاليل مختلفة القطبية	١
W7	5	فردى	تكليف حول الفيولات من حيث الفروقات بينها وبين الكحولات الأليفاتية	٢
				٣
	10		Total Score إجمالي الدرجة	

### vii . تقويم التعلم : Learning Assessment

الوزن النسبى % Proportion of Final Assessment	الدرجة Mark	موعد (أسبوع) التقويم Week Due	أساليب التقويم Assessment Method	م No
١٠	10	W٥, W7	التكليفات والواجبات Tasks and Assignments	1
5	5	W2	اختبار قصير (١) Quiz	2
٢٠	10	W8	اختبار نصفى Midterm Exam (نظري)	3
٥	5	W5	اختبار قصير (٢) Quiz	4
-	10	W14	اختبار عملي نهائى	5
60	60	W16	اختبار تحريري نهائى	6
%	100		Total المجموع	

### viii . مصادر التعلم : Learning Resources (اسم المؤلف، سنة النشر، اسم الكتاب، دار النشر، بلد النشر).

#### ٣. المراجع الرئيسية Required Textbook(s): (لا تزيد عن مرجعين)

• حجازي، عبدالله عبدالله (١٩٩٧)، الكيمياء العضوية الأليفاتية، مطابع جامعة الملك سعود، المملكة العربية السعودية.

- Carey, Francis A. (2008) Organic Chemistry 7<sup>th</sup> ed. McGraw-Hill Companies, Inc., New York, U.S.A

#### ١. المراجع المساندة :Essential References

- Raymond Chang 2002 "Chemistry" 7<sup>th</sup> Ed. McGraw- Hill Higher Compaine.
- Richard E. Beil (2005). General chemistry Lab. Manual, Dakota State university, U.S.A

#### ٢. المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت... etc. Electronic Materials and Web Sites

- [http://en.wikipedia.org/wiki/Organic\\_chemistry](http://en.wikipedia.org/wiki/Organic_chemistry)
- <http://www.organic-chemistry.org>
- [www.Spriger.com](http://www.Spriger.com)

### vi . الضوابط والسياسات المتبعة في المقرر Course Policies

بعد الرجوع للوائح الجامعة يتم كتابة السياسة العامة للمقرر فيما يتعلق بالآتى:

#### ١ سياسة حضور الفعاليات التعليمية :Class Attendance

- يلتزم الطالب بحضور ٧٥% 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 ٢٥% ويتم اقرار الحرمان من مجلس القسم.



٢	<b>الحضور المتأخر Tardy:</b> - 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.
٣	<b>ضوابط الامتحان Exam Attendance/Punctuality:</b> - لا يسمح للطالب دخول الامتحان النهائي إذا تأخر مقدار (٢٠) دقيقة من بدء الامتحان - إذا تغيب الطالب عن الامتحان النهائي تطبق اللوائح الخاصة بنظام الامتحان في الكلية.
٤	<b>التعيينات والمشاريع Assignments &amp; Projects:</b> - 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 تسليمه.
٥	<b>الغش Cheating:</b> - 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	<b>الانتحال Plagiarism:</b> - في حالة وجود شخص ينتحل شخصية طالب لأداء الامتحان نيابة عنه تطبق اللائحة الخاصة بذلك
7	<b>سياسات أخرى Other policies:</b> - أي سياسات أخرى مثل استخدام الموبايل أو مواعيد تسليم التكاليف ..... الخ