



Course Specifications : مواصفات مقرر
كيمياء عضوية (4) كيمياء الأروماتية : (Organic Chemistry (4) Aromatic Chemistry)

i. معلومات عامة عن المقرر : General information about the course			
1. اسم المقرر Course Title		كيمياء عضوية (4) كيمياء الأروماتية Organic Chemistry (4) Aromatic Chemistry	
2. رمز المقرر ورقمه Course Code and Number			
الإجمالي Total	3. الساعات المعتمدة للمقرر Credit Hours		
	الساعات المعتمدة Credit Hours	محاضرات Lecture	عملية Practical
2	--	-	2
4. المستوى والفصل الدراسي Study Level and Semester		المستوى الثالث/الفصل الدراسي الثاني 3 rd . Year/2 nd . Semester	
5. المتطلبات السابقة للمقرر (إن وجدت) Pre-requisites (if any)		كيمياء عامة (1) و كيمياء عضوية (1) و (3) General Chemistry (1), Org. Chemistry(1) & (3)	
6. المتطلبات المصاحبة (إن وجدت) Co-requisites (if any)		كيمياء عضوية (4) أطياف Organic Chemistry (4) Spectroscopy	
7. البرنامج الذي يدرس له المقرر Program (s) in which the course is offered		برنامج بكالوريوس نبات/كيمياء (B.Sc. Botany/Chemistry Program)	
8. لغة تدريس المقرر Language of teaching the course		(اللغة العربية + اللغة الانجليزية) Arabic & English Language	
9. نظام الدراسة Study System		النظام الفصلي Semester System	
10. معد (و) مواصفات المقرر Prepared By		أ.م.د/خالد حسين محمد أستاذ الكيمياء العضوية المشارك و كيمياء النواتج الطبيعية	
11. تاريخ اعتماد مواصفات المقرر Date of Approval			

ii. وصف المقرر : Course Description	
<p>يهدف هذا المقرر الى توضيح المبادئ و المفاهيم الاساسية لكيمياء المركبات العضوية الأروماتية بما فيها المفهوم الكيميائي للخاصية الأروماتية , صيغة كيكوله للبنزين وبنائه وأهم الخواص الجامعة لبناء المركبات العضوية التي تمنحها صفة الأروماتية بما فيها قاعدة هوكل والتي تميزها عن باقي المركبات العضوية, و اثر الصفة الأروماتية البنائية للمركب العضوي على خواصه الفيزيائية و الكيميائية. ويشمل هذا المقرر في محتواه على تصنيف و وصف عام لخواص هذه المركبات وبنائها الكيميائي و شرح تفصيلي من حيث البناء, التسمية, الخواص الفيزيائية, طرق التحضير و التفاعلات فقط لعائلات المركبات العضوية الأروماتية متجانسة الحلقة التالية : المركبات العضوية الأروماتية متجانسة الحلقة الهيدروكربونية (أشباه البنزين) أحادية الحلقة (البنزين و الارينات) و متعددة الحلقة (النفثالين, الانتراسين و الفينانثرين) و أهم</p>	



مشتقاتهم، و لا يدخل ضمن محتوى هذا المقرر أي دراسة للمركبات العضوية الاروماتية غير متجانسة الحلقة كونه سيتم دراستها بالتفصيل ضمن مقرر منفصل (مركبات غير متجانسة الحلقة).

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

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

- a1 - يشرح المبادئ و المفاهيم الاساسية لكيمياء المركبات العضوية الاروماتية و اهمية الخاصية الاروماتية و دورها في التمييز بين هذا النوع من المركبات و باقي المركبات العضوية.
- a2 - يصنف المركبات العضوية الاروماتية تصنيفا دقيقا مبينا أهم عائلاتها و بنائها و خواصها الفيزيائية و طرق تسميتها و اصطناعها و تفاعلاتها المميزة.
- b1- يربط بين الخاصية الاروماتية المميزة لبناء المركبات العضوية الاروماتية و تباين خواصها الفيزيائية و طرق اصطناعها و تفاعلاتها الكيميائية مع باقي المركبات العضوية.
- b2 - يوظف البناء الكيميائي و الخواص الفيزيائية و طرق الاصطناع و أهم التفاعلات الكيميائية في التمييز بين المركبات العضوية الاروماتية متجانسة الحلقة و غير متجانسة الحلقة و في تفسير فاعليتها البيولوجية و أهم تطبيقاتها الصناعية.
- c1 - يستخدم المعلومات المكتسبة لوضع آلية تعامل آمنة مع هذه النوع من المركبات داخل المعامل التجريبية و التطبيقية الصناعية و طرق وقاية و معالجة اضرار التعامل غير المدروس معها.
- c2 - يصمم طريقة تقييم عملية تبيين ابرز المركبات العضوية الاروماتية المستخدمة في الصناعات البتروكيمياوية و دور هذه المنتجات الصناعية في حياتنا اليومية و اثرها المستقبلي على البيئة.
- d1 - يمارس المعارف و المهارات في الحفاظ على البيئة و حمايتها و في بيئة العمل بطريقة تظهر سلوكا اخلاقيا مميزا يتعاون مع الاخرين و يوعي بالمسؤولية و الاستقلالية في تطبيقها و في تعاملاته مع زملائه و رؤسائه في العمل.
- d2 - يستخدم تكنولوجيا المعلومات و أدوات البحث و الكلمات المفتاحية و المنصات الالكترونية المناسبة لجمع المعلومات و البيانات ذات الصلة بمجاله و يصيغها في صورة تقارير علمية دقيقة تبرز منهجية البحث و الصياغة.

iv. موازنة 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 . يوضح ماهية علم الكيمياء و المبادئ و النظريات و القوانين الأساسية و التخصصية و فروعها الرئيسية و علاقته بباقي العلوم الأساسية و اسهاماته في تفسير كثير من الظواهر الطبيعية و ما في الكون من مواد و طاقات.	a1 - يشرح المبادئ و المفاهيم الاساسية لكيمياء المركبات العضوية الاروماتية و العلاقة بين بعض خصائص المركب العضوي البنائية و الخاصية الاروماتية.
A2 . يشرح الاطياف طرق تحليل واثبات التركيب الكيميائي و طرق تحضير و تفاعلات المركبات الكيميائية و قواعد تسميتها و سلوكها في تفاعلاتها	a2 - يستعرض و يصنف المركبات العضوية الاروماتية تصنيفا دقيقا مبينا أهم عائلاتها و يصف بنائها و



<p>والتغيرات المصاحبة لتفاعلاتها وميكانيكية وحركية التفاعل للمركبات العضوية وغير العضوية ويفرق بين المركبات الكيميائية المختلفة.</p>	<p>خواصها الفيزيائية و طرق تسميتها و اصطناعها و تفاعلاتها المميزة.</p>	
<p>B1 . يحدد ماهية المادة و حالاتها و خواصها و طرق تصنيفها و تحليلها كما و نوعا و سلوكها و مصدر نشاطها و العلاقة المتبادلة بين المادة (دالة الموجة) و الطيف الكهرومغناطيسي و توظيف ذلك لتفسير سلوك المادة و تركيبها الكيميائي.</p>	<p>يربط بين الخاصية الأروماتية المميزة لبناء المركبات العضوية الأروماتية و تباين خواصها الفيزيائية و طرق اصطناعها و تفاعلاتها الكيميائية مع باقي المركبات العضوية.</p>	<p>-b1</p>
<p>B1 . يحدد ماهية المادة و حالاتها و خواصها و طرق تصنيفها و تحليلها كما و نوعا و سلوكها و مصدر نشاطها و العلاقة المتبادلة بين المادة (دالة الموجة) و الطيف الكهرومغناطيسي و توظيف ذلك لتفسير سلوك المادة و تركيبها الكيميائي. B5 . يفسر خاصية التماثل الفراغي و البنائي في تراكيب بعض المركبات الكيميائية و تأثيرها على كامل الخواص بما فيها الطيفية و الضوئية.</p>	<p>يوظف البناء الكيميائي و الخواص الفيزيائية و طرق الاصطناع و أهم التفاعلات الكيميائية في التمييز بين المركبات العضوية الأروماتية متجانسة الحلقة و غير متجانسة الحلقة و في تفسير فاعليتها البيولوجية و أهم تطبيقاتها الصناعية.</p>	<p>- b2</p>
<p>C1 . يوظف و يطبق عمليا المبادئ و النظريات الأساسية و الأفكار و القوانين 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 المعلومات المكتسبة لوضع آلية تعامل آمنة مع هذه النوع من المركبات داخل المعامل التجريبية و التطبيقية الصناعية و طرق وقاية و معالجة اضرار التعامل غير المدروس معها.</p>	<p>-c1</p>
<p>C1 . يوظف و يطبق عمليا المبادئ و النظريات الأساسية و الأفكار و القوانين 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. C5 . يطبق التجربة العملية في عملية صناعية.</p>	<p>يصمم طريقة تقييم عملية تبرز المركبات العضوية الأروماتية المستخدمة في الصناعات البتروكيماوية و دور هذه المنتجات الصناعية في حياتنا اليومية و اثرها المستقبلي على البيئة.</p>	<p>-c2</p>
<p>D2 . يتحمل المسؤولية فيما يجب عليه من الالتزام المهني و الأخلاقي و حماية البيئة. D3 . يتواصل بفاعلية مع زملائه و رؤسائه في العمل و يتعامل معهم بطريقة مبنية على الاحترام المتبادل. D5 . يعمل في بيئات متعددة الثقافات ضمن مجموعة متخصصة بروح الفريق الواحد.</p>	<p>يمارس المعارف و المهارات بطريقة تظهر سلوكا اخلاقيا متميز بالتعاون مع الاخرين و يوحي بالمسؤولية و الاستقلالية عند تطبيق هذه المعارف و المهارات في بيئة العمل و يظهر نفس السلوك في تعاملاته مع زملائه و رؤسائه في العمل و في الحفاظ على البيئة و حمايتها.</p>	<p>-d1</p>
<p>D1 . يتمثل الاخلاق المهنية سلوكا و يجيد مهارات الاتصال و التواصل عبر المنصات العلمية المناسبة لنقل افكاره العلمية و معلوماته إلى</p>	<p>يستخدم تكنولوجيا المعلومات و أدوات البحث و الكلمات المفتاحية الدقيقة و المنصات الالكترونية المناسبة لجمع المعلومات و البيانات ذات الصلة</p>	<p>-d2</p>



<p>الآخرين بطريقة آمنة تحفظ حقوق الملكية الفكرية.</p> <p>D4 .. يستخدم تكنولوجيا المعلومات و برامج الحاسوب ذات العلاقة بمجاله في البحث وفي صياغة التقارير العلمية مع الإلمام بلغة البحث والعلوم الحديثة.</p>	<p>بمجاله ويصيغها في صورة تقارير علمية دقيقة تبرز منهجية البحث و الصياغة لتبادلها مع زملائه و المختصين بالمجال.</p>
---	---

**v. 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

استراتيجية التقييم Assessment Strategies	استراتيجية التدريس Teaching Strategies	مخرجات المقرر / المعرفة والفهم Knowledge and Understanding CILOs
<ul style="list-style-type: none"> امتحان تحريري ✓ نصفي ✓ نهائي ✓ كوز (Quizzes) أسئلة شفوية نهائية المحاضرة في المحاضرة نفسها. تقويم المناقشة والمشاركة في تلخيص المحاضرة. التقويم الذاتي بإعلان الاجابات النموذجية لكل امتحان بعد الامتحان مباشرة. 	<ul style="list-style-type: none"> محاضرة تفاعلية تتضمن ✓ عرض كتابي و شفهي ✓ عرض المحاضرة في شرائح بواسطة برنامج Data Show. مناقشة وتلخيص أهم نقاط موضوع المحاضرة بالمشاركة مع الطلاب في نهاية المحاضرة. 	<p>a1- يشرح المبادئ و المفاهيم الاساسية لكيمااء المركبات العضوية الاروماتية والعلاقة بين بعض خصائص المركب العضوي البنائية والخاصية الاروماتية.</p>
<ul style="list-style-type: none"> امتحان تحريري ✓ نصفي ✓ نهائي ✓ كوز (Quizzes) أسئلة شفوية نهائية المحاضرة في المحاضرة نفسها. تقويم المناقشة والمشاركة في تلخيص المحاضرة. التقويم الذاتي 	<ul style="list-style-type: none"> محاضرة تفاعلية تتضمن ✓ عرض كتابي و شفهي ✓ عرض المحاضرة في شرائح بواسطة برنامج Data Show. مناقشة وتلخيص أهم نقاط موضوع المحاضرة بالمشاركة مع الطلاب في نهاية المحاضرة. 	<p>a2- يستعرض و يصنف المركبات العضوية الاروماتية تصنيفا دقيقا مبينا أهم عائلاتها و يصف بنائها و خواصها الفيزيائية و طرق تسميتها و اصطناعها و تفاعلاتها المميزة.</p>

ثانياً: مواءمة 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"> امتحان تحريري ✓ نصفي ✓ نهائي ✓ كوز (Quizzes) أسئلة شفوية نهائية المحاضرة في المحاضرة نفسها. 	<ul style="list-style-type: none"> محاضرة تفاعلية تتضمن ✓ عرض كتابي و شفهي ✓ عرض المحاضرة في شرائح بواسطة برنامج Data Show. 	<p>b1- يربط بين الخاصية الاروماتية المميزة لبناء المركبات العضوية الاروماتية و تباين خواصها الفيزيائية و طرق اصطناعها و</p>



<ul style="list-style-type: none"> • مناقشة وتلخيص أهم نقاط موضوع المحاضرة بالمشاركة مع الطلاب في نهاية المحاضرة. 	<ul style="list-style-type: none"> • مناقشة وتلخيص أهم نقاط موضوع المحاضرة بالمشاركة مع الطلاب في نهاية المحاضرة. 	<p>تفاعلاتها الكيميائية مع باقي المركبات العضوية.</p>
<ul style="list-style-type: none"> • امتحان تحريري ✓ نصف ✓ نهائي ✓ كوز (Quizzes) • أسئلة شفوية نهاية المحاضرة في المحاضرة نفسها. • تقويم المناقشة والمشاركة في تلخيص المحاضرة. • التقويم الذاتي 	<ul style="list-style-type: none"> • محاضرة تفاعلية تتضمن ✓ عرض كتابي و شفهي ✓ عرض المحاضرة في شرائح بواسطة برنامج Data Show. • مناقشة وتلخيص أهم نقاط موضوع المحاضرة بالمشاركة مع الطلاب في نهاية المحاضرة. 	<p>-b2</p> <p>يوظف البناء الكيميائي و الخواص الفيزيائية و طرق الاصطناع و أهم التفاعلات الكيميائية في التمييز بين المركبات العضوية الأروماتية متجانسة الحلقة وغيرمتجانسة الحلقة وفي تفسير فاعليتها البيولوجية وأهم تطبيقاتها الصناعية.</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"> • امتحان تحريري ✓ نصف ✓ نهائي ✓ كوز (Quizzes) • أسئلة شفوية نهاية المحاضرة في المحاضرة نفسها. • تقويم المناقشة والمشاركة في تلخيص المحاضرة. • التقويم الذاتي 	<ul style="list-style-type: none"> • محاضرة تفاعلية تتضمن ✓ عرض كتابي و شفهي ✓ عرض المحاضرة في شرائح بواسطة برنامج Data Show. • مناقشة وتلخيص أهم نقاط موضوع المحاضرة بالمشاركة مع الطلاب في نهاية المحاضرة. 	<p>-c1</p> <p>يستخدم المعلومات المكتسبة لوضع آلية تعامل آمنة مع هذه النوع من المركبات داخل المعامل التجريبية والتطبيقية الصناعية وطرق وقاية و معالجة اضرار التعامل غير المدروس معها.</p>
<ul style="list-style-type: none"> • امتحان تحريري ✓ نصف ✓ نهائي ✓ كوز (Quizzes) • أسئلة شفوية نهاية المحاضرة في المحاضرة نفسها. • تقويم المناقشة والمشاركة في تلخيص المحاضرة. • التقويم الذاتي 	<ul style="list-style-type: none"> • محاضرة تفاعلية تتضمن ✓ عرض كتابي و شفهي ✓ عرض المحاضرة في شرائح بواسطة برنامج Data Show. ✓ تدريبات و محاكاة لبعض التطبيقات الصناعية لهذا النوع من المركبات. • مناقشة وتلخيص أهم نقاط موضوع المحاضرة بالمشاركة مع الطلاب في نهاية المحاضرة. 	<p>-c2</p> <p>يصمم طريقة تقييم عملية تبرز المركبات العضوية الأروماتية المستخدمة في الصناعات البتروكيماوية ودور هذه المنتجات الصناعية في حياتنا اليومية و اثرها المستقبلي على البيئة.</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"> • تقويم السلوك العام اثناء حل مسائل الكورز وخلال محاضرات الفصل الدراسي. • التكليفات و الواجبات ✓ تقويم استيعاب الطلاب للمعلومات حول موضوعات التكليفات شفهيًا و كتابيًا. ✓ تقويم مساهمات كل طالب من افراد المجموعة في جمع المعلومات و صياغتها. • تقويم تبادل المجموعات للمعلومات. ✓ تقويم استيعاب طلاب كل مجموعة لموضوعات باقي المجموعات. • التقويم الذاتي ✓ بعرض تقارير علمية نموذجية مماثلة. 	<ul style="list-style-type: none"> • يدرج ضمن المحاضرات ✓ مواضيع توعية ضمن المحاضرات. ✓ عرض كتابي لأهم المواقع الالكترونية و المنصات العلمية و منهجيات البحث المناسبة. • تكليف جماعي ✓ يتم بتقسيم الطلاب لمجموعات و تكلف كل مجموعة بجمع معلومات متكاملة عن تطبيقات صناعية لهذا المركبات في واحدة فقط من الصناعات البتروكيماوية • تبادل المعلومات بين المجموعات عن مختلف التطبيقات الصناعية. 	<p>d1</p> <p>يتمثل اخلاق المهنة سلوكا في تعاملاته مع زملائه و رؤسائه في العمل و كل من له علاقة بعمله و يجيد العمل ضمن فريق و يحرص مهنيًا على الحفاظ على البيئة و حمايتها.</p>
<ul style="list-style-type: none"> • التكليفات و الواجبات ✓ تقييم اسلوب كتابة التقارير. ✓ تقويم منهجية البحث و حداثة المراجع. ✓ تقويم استيعاب كل طالب بموضوع تقريره و بطريقة جمع البيانات و صياغة التقرير و المراجع المستخدمة. • تقويم تبادل الطلاب للمعلومات. ✓ تقويم الامام كل طالب بموضوعات باقي زملائه. • التقويم الذاتي ✓ بعرض تقارير علمية نموذجية لموضوعات مماثلة. 	<ul style="list-style-type: none"> • يدرج ضمن أولى المحاضرات. ✓ عرض كتابي لأهم المواقع الالكترونية و المنصات العلمية و منهجيات البحث المناسبة. ✓ عرض باستخدام اجهزة العرض لبعض التقارير و الابحاث العلمية و طريقة و منهجية كتابتها. • تكليف فردي لكل طالب بجمع معلومات و بيانات عن دور منتج صناعي واحد فقط من منتجات الصناعات البتروكيماوية (القائمة على هذا النوع من المركبات) في حياتنا اليومية و طرق تقييم اثره المستقبلي على البيئة. • تبادل المعلومات بين الطلاب 	<p>d2</p> <p>يستخدم تكنولوجيا المعلومات و المصطلحات و المنصات العلمية المناسبة لجمع و تبادل المعلومات ذات الصلة بالكيمياء العضوية مع زملائه و المختصين بالمجال و كتابة تقارير علمية دقيقة و منهجية بكل جديد و مفيد.</p>

vi. 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 b1, b2, c1 & d2	4	2	<ul style="list-style-type: none"> ▪ مقدمة استهلاكية : ✓ شرح أهم مخرجات التعلم المقصودة من المقرر. ✓ تزويد الطلاب بأهم المراجع للمقرر. ✓ تزويد الطلاب بأهم المواقع الالكترونية و المنصات العلمية و منهجيات البحث. 	<p>الفصل الأول :</p> <p>مبادئ ومفاهيم أساسية</p>	1



			<ul style="list-style-type: none"> ✓ تلخيص و مراجعة لأهم موضوعات الكيمياء العضوية ذات الصلة التي تم تدريسها في مقراتر سابقة. ■ المركبات الاروماتية و المفهوم الكيميائي للأروماتية: <ul style="list-style-type: none"> ✓ بناء كيكوله للبنزين ✓ ثبات البنزين ❖ ثبات البنزين و خواصه الكيميائية ❖ ثبات البنزين وحرارة هدرجة البنزين ✓ البناء الحديث للبنزين ■ المركبات العضوية و الخاصة الاروماتية : <ul style="list-style-type: none"> ✓ العلاقة بين خصائص بناذية للمركب العضوي و الخاصة الاروماتية. ✓ قاعدة هوكل (Huckel's Rule) ■ تصنيف المركبات العضوية الاروماتية: <ul style="list-style-type: none"> ✓ المركبات العضوية الاروماتية متجانسة الحلقة. ❖ مركبات اروماتية متجانسة الحلقة هيروكربونية. ❖ مشتقات المركبات الاروماتية متجانسة الحلقة الهيروكربونية. ✓ مركبات اروماتية غيرمتجانسة الحلقة. ■ المركبات الاروماتية و اللاروماتية و غير الاروماتية : <ul style="list-style-type: none"> Aromatic, Antiaromatic and Nonaromatic Compounds ■ مركبات عضوية اروماتية في الكيمياء الحيوية. ■ أطيف المركبات العضوية الاروماتية فوق البنفسجية و المرئية. ■ التطبيقات الصناعية للمركبات الاروماتية 	<p>Fundamental Principle & Concepts</p>	
a1, a2 b1, c1 & d2	4	2	<ul style="list-style-type: none"> ■ تسمية مشتقات البنزين. ✓ تسمية شائعة ✓ تسمية الأيوباك ■ مصادر و طرق تحضير البنزين. ■ تفاعلات البنزين و مشتقاته. <ul style="list-style-type: none"> ✓ تفاعلات حلقة ✓ تفاعلات السلسلة الجانبية ■ الفاعلية و التوجيه في مشتقات البنزين : <ul style="list-style-type: none"> ✓ تصنيف المجموعات البديلة : <ul style="list-style-type: none"> ❖ مجموعات منشطة و موجبة أورثو-بارا. ❖ مجموعات مخملة و موجبة أورثو-بارا. ❖ المجموعات المخملة - موجبة ميتا. ✓ أثر المجموعات البديلة على الفاعلية و التوجيه : ❖ تأثير المجموعات المانحة و الساحبة للألكترونات على الفاعلية. ■ مشتقات الكيل بنزين : 	<p>الفصل الثاني : كيمياء المركبات الاروماتية الهيدروكربونية متجانسة الحلقة أحادية (اشباه البنزين) : Chemistry of Homomonocyclic Aromatic Hydrocarbones (Benzenoid): كيمياء البنزين و الارينات (مشتقات البنزين الهيروكربونية) كمرکبات أروماتية متجانسة و أحادية الحلقة</p>	2



			<ul style="list-style-type: none"> ✓ الفاعلية و التوجيه في مشتقات الكيل بنزين ❖ تفاعلات السلسلة الجانبية (الهلجنة و الاكسدة) ❖ كاتيون بنزيل و الكاتيونات البنزولية ■ مشتقات الكينيل للبنزين : ✓ ثبات مشتقات الكينيل بنزين المقترنة. ✓ الاضافة للرابطة المزدوجة في الكينيل بنزين. ■ تطبيقات الصناعية : 	<p>Chemistry of Benzene & Arenes (Benzene Hydrocarbon Derivatives) as Homomonocyclic Aromatic Hydrocarbons Compounds</p>	
a1, a2 b1, c1, d1 & d2	6	3	<p><u>الأمينات الأروماتية : Amines</u></p> <p><u>Aromatic</u></p> <ul style="list-style-type: none"> ■ الصيغة العامة والبناء الكيميائي ■ التصنيف و التسمية ✓ تسمية الأمينات الأروماتية. ✓ تسمية املاح الامينات ■ الخواص العامة. ✓ الخواص الفيزيائية ✓ الخواص الكيميائية ❖ طرق التحضير ❖ التفاعلات (قاعدة الامينات) ■ أملاح الديازونيوم <u>Diazonium Salts</u> ✓ طرق التحضير و التفاعلات ✓ تطبيقات على استخدام أملاح الديازونيوم في الاصطناع الكيميائي. <u>الهاليدات الأروماتية Halides</u> <u>Aromatic</u> ■ الصيغة العامة والبناء الكيميائي ■ التسمية ■ الخواص الفيزيائية ■ الخواص الكيميائية ✓ طرق التحضير ❖ الهلجنة المباشرة ❖ الهلجنة غير المباشرة (تفاعل ساندمير) ✓ التفاعلات ❖ تفاعلات الاستبدال الأروماتي الالكتروفيلي تفاعلات الاستبدال الأروماتي النيكليوفيلي. 	<p><u>الفصل الثالث :</u></p> <p>كيمياء مشتقات المركبات الأروماتية الهيدروكربونية متجانسة الحلقة أحادية (اشباه البنزين) :</p> <p>Chemistry of Derivatives of Homomonocyclic Aromatic Hydrocarbons (Benzenoid):</p> <p>كيمياء الهاليدات و الامينات الأروماتية</p> <p>Chemistry of Halides Aryl (Ar-X) & Aromatic (Ar- Amines NH₂)</p>	3
a1, a2 b1, c1 & d2	6	3	<p><u>الفينولات: Phenols</u></p> <ul style="list-style-type: none"> ■ الصيغة العامة والبناء الكيميائي ■ التسمية ■ الخواص الحامضية للفينولات ■ الخواص الفيزيائية للفينولات ■ الخواص الكيميائية للفينولات ✓ طرق التحضير ❖ طرق التحضير المعملية ❖ طرق التحضير الصناعية ✓ التفاعلات ❖ تفاعلات كسر رابطة O-H 	<p><u>الفصل الرابع :</u></p> <p>كيمياء مشتقات المركبات الأروماتية الهيدروكربونية متجانسة الحلقة أحادية (اشباه البنزين) :</p> <p>Chemistry of Derivatives of Homomonocyclic Aromatic</p>	4



			<p>❖ تفاعلات الاستبدال الالكتروفيلية على الحلقة الاروماتية.</p> <p>❖ تفاعلات الأوكسدة و الاختزال</p> <p>الألدهيدات و الكيتونات الاروماتية</p> <p>Aromatic Aldehydes & Ketones</p> <ul style="list-style-type: none"> ❑ الصيغة العامة والبناء الكيميائي ❑ التسمية ❑ الخواص الفيزيائية ❑ الخواص الكيميائية ✓ طرق التحضير للالدهيدات ❖ من التولوين و مشتقاته ❖ أختزال كلوريدات الأحماض (تفاعل روزنمند) ❖ أصطناع جاترمان – كوخ <p>Gattermann-Kock Synthesis</p> <ul style="list-style-type: none"> ❖ أصطناع جاترمان للالدهيدات <p>Gattermann Synthesis for Aldehydes</p> <ul style="list-style-type: none"> ❖ تفاعل ريمر – تيمان <p>Reimer Tieman Reaction</p> <p>Gattermann Synthesis for Aldehydes</p> <ul style="list-style-type: none"> ❖ تفاعل جرينيارد <p>Grignard Reaction :</p> <p>Gattermann Synthesis for Aldehydes</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ طرق التحضير للكيتونات ❖ أسيلة فريدل - كرافت ❖ استخدام مركبات الكاديوم ❖ استخدام كاشف جرينيارد ✓ تفاعلات الألدهيدات و الكيتونات ❖ تفاعلات الاكسدة. ❖ تفاعلات الاختزال. ❖ تفاعل كانيزارو ❖ تفاعلات الاضافة ❖ التفاعل مع مشتقات الأمونيا 	<p>Hydrocarbones (Benzenoid):</p> <p>كيمياء الفينولات و الالدهيدات و الكيتونات الاروماتية</p> <p>Chemistry of Phenols and Aromatic Aldehydes & Ketones</p>	
a1, a2 b1, b2, c1, c2 & d2	4	2	<p>الأحماض الكربوكسيلية الاروماتية</p> <p>Aromatic Carboxylic Acids :</p> <ul style="list-style-type: none"> ❑ الصيغة العامة والبناء الكيميائي ❑ التسمية ❑ الخواص الفيزيائية ❑ الخواص الكيميائية ✓ طرق التحضير ❖ أكسدة الكحولات و الالدهيدات المقابلة ❖ أكسدة الكيالات البنزين ❖ استخدام كاشف جرينيارد ❖ التحلل المائي لمركبات النترابل ❖ تفاعل كولب <p>Kolbe Reaction</p> <ul style="list-style-type: none"> ✓ التفاعلات ❖ تفاعلات تكوين أملاح الأحماض ❖ تفاعل أختزال الاحماض 	<p>الفصل الخامس :</p> <p>كيمياء مشتقات المركبات الاروماتية الهيدروكربونية متجانسة الحلقة أحادية (اشباه البنزين) :</p> <p>Chemistry of Derivatives of Homomonocyclic Aromatic Hydrocarbones (Benzenoid):</p>	5



			<ul style="list-style-type: none"> ❖ تفاعلات تكوين مشتقات الاحماض (الاميدات, الأسترات, الانهيدريدات و هاليدات الاحماض). ❖ تفاعلات الاستبدال الالكتروفيلية على الحلقة الاروماتية. ❖ تفاعل نزع مجموعة الكربوكسيل. ■ حامضية الاحماض الكربوكسيلية الاروماتية و العوامل المؤثرة عليها. ■ الاحماض الكربوكسيلية ثنائية الكربوكسيل و تطبيقاتها. <p style="text-align: center;"><u>أحماض السلفونيك الاروماتية</u> Aromatic Sulfonic acids</p> <ul style="list-style-type: none"> ■ الصيغة العامة والبناء الكيميائي ■ التسمية ■ الخواص الفيزيائية ■ الخواص الكيميائية ✓ طرق التحضير ❖ سلفنة البنزين و التولوين ❖ سلفنة الفينول, النفتالين و الانيلين. ✓ تفاعلات الاستبدال ❖ تفاعلات تؤدي لتكوين البنزين. ❖ تفاعلات تؤدي لتكوين الفينولات ❖ تفاعلات تؤدي لتكوين الانيلين. ❖ تفاعلات تؤدي لتكوين حمض البنزويك. ❖ تفاعلات تؤدي لتكوين الثيوفينول. ✓ تفاعلات تكوين مشتقات الاحماض (الاميدات, الأسترات, الانهيدريدات و هاليدات الاحماض). 	<p>كيمياء الأحماض الكربوكسيلية و أحماض السلفونيك الاروماتية</p> <p>Chemistry of Aromatic Carboxylic Acids & Aromatic Sulfonic Acids</p>	
a1, a2 b1, c1 & d2	4	2	<ul style="list-style-type: none"> ■ البناء الكيميائي . ■ تصنيف المركبات الاروماتية الهيدروكربونية متجانسة الحلقات المتعددة (اشباه البنزين) : <p style="text-align: center;">النفتالين Naphthalene</p> <ul style="list-style-type: none"> ■ الخواص الفيزيائية للنفتالين و تركيبه ■ تسمية مشتقات النفتالين ■ الخواص الكيميائية للنفتالين و بعض مشتقاته ✓ طرق تحضير النفتالين و بعض مشتقاته ✓ تفاعلات النفتالين ❖ الاكسدة ❖ الاختزال ❖ تفاعلات الاستبدال الالكتروفيلية ■ الاثراسين و الفيننثرين <p style="text-align: center;">Anthracene & Phenanthrene</p> <ul style="list-style-type: none"> ■ بناء الاثراسين و الفيننثرين ■ الخواص الفيزيائية للانثراسين و الفيننثرين ■ تسمية مشتقات الاثراسين و الفيننثرين 	<p>الفصل السادس :</p> <p>كيمياء المركبات الاروماتية الهيدروكربونية متجانسة الحلقات المتعددة (اشباه البنزين) :</p> <p>Chemistry of Homomulticyclic Aromatic Hydrocarbones Compounds (Benzenoid):</p> <p>كيمياء النفتالين, الاثراسين و الفيننثرين, كمرات اروماتية هيدروكربونية متجانسة و متعدد الحلقة</p>	6



			<ul style="list-style-type: none"> ■ الخواص الكيميائية للانثراسين و الفينثرين ✓ طرق التحضير ✓ التفاعلات النفثالين ❖ الاكسدة ❖ الاختزال ❖ تفاعلات الاستبدال الالكتروفيلية. 	<p>Chemistry of Naphthalene, Anthracene & Phenanthrene as Homomulticyclic Aromatic Hydrocarbones <u>Compounds</u></p>	
===	28	14	<p>اجمالي عدد الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester</p>		

ثانيا: موضوعات الجانب العملي : Practical Aspect				
رموز مخرجات التعلم ILOs	الساعات الفعلية Contact Hours	عدد الأسابيع Number of Weeks	التجارب العملية/ تدريبات Practical / Tutorials topics	الرقم Order
			■	1
			■	2
===			<p>اجمالي الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester</p>	

.vii استراتيجيات التدريس : Teaching Strategies	
الاستراتيجيات المتبعة	إستراتيجيات تدريس معمول بها
√	■ المحاضرة التفاعلية Lectures
√	■ الحوار والمناقشة discussion
√	■ العصف الذهني Brainstorming
√	■ حل المشكلات Problem solving
√	■ المحاكاة والعروض العملية Practical Simulation Method presentations&
-	■ التطبيق العملي Practical in computer Lab (Lab works)
√	■ المشروعات والمهام والتكاليف projects
√	■ التعلم الذاتي Self-learning
√	■ التعلم التعاوني Cooperative Learning
√	■ تبادل الخبرات بين الزملاء

.viii الأنشطة والتكليفات : Tasks and Assignments				
مخرجات التعلم CILOs (symbols)	أسبوع التنفيذ	الدرجة المستحقة Mark	نوع التكليف	الأنشطة / التكليف Assignments/ Tasks

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



	Week Due		(فردى / تعاونى)	
a1, a2, b1, b2, c1, c2 d1 & d1	الاسبوع السابع	5	فردى	• تكليف فردي لكل طالب بجمع معلومات و بيانات عن دور منتج صناعي واحد فقط من منتجات الصناعات البتر وكيميائية (القائمة على المركبات الأروماتية) في حياتنا اليومية وطرق تقييم اثره المستقبلي على البيئة.
a1, a2, b1, b2, c2, d1 & d2	الاسبوع الرابع	5	جماعي	• تكليف جماعي يتم بتقسيم الطلاب لمجموعات و تكلف كل مجموعة بجمع معلومات متكاملة عن تطبيقات صناعية لهذا المركبات في واحدة فقط من الصناعات البتر وكيميائية.
===	==	10		Total Score إجمالي الدرجة

ix. تقييم 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, d1 & d2	10%	10	الثالث عشر	التكليفات والواجبات Tasks and Assignments	1
a1, a2, b1, b2, c2,	5%	5	نهاية كل	كوز Quiz	2
a1, a2, b1, b2, c2, & d1	20%	20	الثامن (W8)	اختبار نصف الفصل Midterm Exam	3
a1, a2, b1, b2, c2	5%	5	كل	المناقشة و التفاعل و الاسئلة	4
-	-	-	-	اختبار نهاية الفصل (عملي) Final Exam (practical)	5
a1, a2, b1, b2, c2 & d1	60%	60	السادس عشر	اختبار نهاية الفصل (نظري) Final Exam (theoretical)	6
===	%100	100		Total الإجمالي	

x. مصادر التعلم : Learning Resources	
1. المراجع الرئيسية Required Textbook(s) :	
1. Solomons, T. W. Graham and Fryhle, C., (2007). <i>Organic Chemistry</i> , 9 th . Edition, John Wiley & Sons, Inc., 605 Third Avenue, USA, NEW YORK, ISBN-10 : 0-471-68496-1; ISBN-13: 978-0471684961.	
2. L. G. Wade, (2010), <i>Organic Chemistry</i> , 7 th . ed., New Jersey, Pearson Education Inc., ISBN: 0-321-61006-7.	
2. المراجع المساندة Essential References :	
1. Satyajit D. Sarker; Lutfun Nahar, <i>Chemistry for Pharmacy Students (General, Organic and Natural Product Chemistry)</i> . John Wiley & Sons Ltd, (2007).	
2. Brain, S. Furniss; Antony, J. Hannaford; Peter, W. G. Smith; Austin, R. Tatchell (1989). <i>Vogel's Textbook of Practical Organic Chemistry</i> , 5th. Ed., Longman Scientific & Technical, Copublished in the US with John Wiley & Sons Inc., Newyork.	



- Solomons, T. W. Graham, (1989). *Organic Chemistry*, 4th. Edition, John Wiley & Sons, Inc., 605 Third Avenue, USA, NEW YORK, ISBN : 0-471-62942-1; 2nd. Edition (Arabic Edition), ISBN : 0-471-09839-6, (1983).
- D. L. Pavia, G. M. Lampman, G. S. Kriz, J. Vyvyan, (2009). *Introduction to Spectroscopy*, 4th. ed., Brooks/Cole, Cengage Learning, Belmont, USA. ISBN-13:978-0-495-11478-9, ISBN-10: 0-495-11478-2.

3. المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت etc. ... Electronic Materials and Web Sites etc.

Web Sites : http://www.springer.com/Organic_Chemistry/journal/
<http://www.journals.elsevier.com/journal-of-Organic-chemistry/>
<http://www.sciencedirect.com/science/chemistry/Organic>.
<http://www.chemweb.com>. & <http://www.chemistry.com>.
<http://www.ebooks.com>. & <http://www.academic.cengage.com/chemistry>.
<http://www.orgsyn.org>. & <http://www.epa.gov/gcc/>

List of Journals : Helv. Chim. Acta, Tetrahedron Letters, J. Org. Chem.

.xi الضوابط والسياسات المتبعة في المقرر: Course Policies

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 عن محاضرة واحدة في الفصل الدراسي، وإذا تكرر ذلك مرة أخرى يحذر شفويًا من أستاذ المقرر، ما لم يكن لدى الطالب عذر مقبول، وعند عدم الالتزام يمنع من دخول المحاضرة.
3	ضوابط الامتحان Exam Attendance/Punctuality: - لا يسمح للطالب دخول الامتحان النهائي بعد انقضاء 51% من الوقت المحدد للامتحان. - إذا تغيب الطالب عن الامتحان النهائي تطبق اللوائح الخاصة بنظام الامتحان في الكلية.
4	التعيينات والمشاريع Assignments & Projects: - 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.
5	الغش Cheating: - 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.
6	الانتحال Plagiarism: في حالة وجود شخص ينتحل شخصية طالب لأداء الامتحان نيابة عنه تطبق اللائحة الخاصة بذلك
7	سياسات أخرى Other policies: - عند كتابة الاجابة يستخدم فقط القلم الحبر الجاف الاسود و الازرق ويمنع استخدام المبيض (Corrector) , أقلام الرصاص و الاقلام الحبر الملونة الجافة و السائلة (بما فيها الاحمر و مشتقاته). - يمنع استخدام التلفون المحمول (الموبايل) كآلة حاسبة أو لأي غرض كان، و بالتالي يمنع دخول الطالب لقاعة الامتحان بالتلفون المحمول، كما يمنع دخول الطالب بأي نوع من انواع الاسلحة.



- تستخدم كراسة الاجابة للاجابة على أسئلة الامتحان فقط , و يمنع استخدامها لأي أغراض اخرى مثل كتابة شكاوي أو شرح لظروف الطالب الاجتماعية أو المرضية, وفي حال مخالفة ذلك لن ينظر في كراسة الاجابة و لن يتم تصحيحها و سيتم الرفع بنتائج التقويم سالفة الذكر بدون نتيجة الامتحان النهائي.
- أستاذ المقرر غير مسؤول عن أي كراسة إجابة لم يدون علي غلافها أسم الطالب و باقي بياناته المطلوبة و الموضح تفاصيلها في غلاف كراسة الاجابة الخارجي.
- يبلغ الطالب بأنشطة التقويم و كيف سيتم توزيع الدرجات (المعتمدة للمقرر) على مختلف الأنشطة وذلك قبل اخضاع الطالب لأي نوع من أنواع أنشطة التقويم بما فيها الامتحانات التحريرية النهائية و النصفية.

العام الجامعي: 2021/2020

خطة مقرر: كيمياء عضوية (4) كيمياء أروماتية

Organic Chemistry (4) Aromatic Chemistry

a. معلومات عن أستاذ المقرر Information about Faculty Member Responsible for the Course							
4 ساعات		الساعات المكتبية (أسبوعيا) Office Hours			أ.م.د/خالد حسين محمد Assoc. Prof. Dr/Khaled Hussein		الاسم Name
الخميس THU	الأربعاء WED	الثلاثاء TUE	الاثنين MON	الأحد SUN	السبت SAT	جامعة صنعاء - كلية العلوم - قسم الكيمياء رقم التلفون : 774544960	المكان ورقم الهاتف Location & Telephone No.
					2h/day 2h/W	drkhaled26@yahoo.com dr.kh.hussein69@gmail.com	البريد الإلكتروني E-mail

i. معلومات عامة عن المقرر : General information about the course				
كيمياء عضوية (4) كيمياء أروماتية Organic Chemistry (4) Aromatic Chemistry			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	
28 ساعة	-	-	ساعتان/اسبوع	
الثالث/الفصل الدراسي الثاني 3 rd . Year/2 nd . Semester			4 المستوى والفصل الدراسي Study Level and Semester	
كيمياء عامة (1) و كيمياء عضوية (1) و (3) General Chemistry (1), Org. Chemistry(1) & (3)			5 المتطلبات السابقة للمقرر (إن وجدت) Pre-requisites	
كيمياء عضوية (4) أطياف Organic Chemistry (4) Spectroscopy			6 المتطلبات المصاحبة (إن وجدت) Co - requisite	



برنامج بكالوريوس نبات/كيمياء (B.Sc. Botany/Chemistry Program)	البرنامج/ البرامج التي يتم فيها تدريس المقرر Program (s) in which the course is offered	7
(اللغة العربية + اللغة الانجليزية) Arabic & English Language	لغة تدريس المقرر Language of teaching the course	8
جامعة صنعاء – كلية العلوم – قسم الكيمياء Sana'a University – Faculty of Science – Chemistry Department	مكان تدريس المقرر Location of teaching the course	9

ii. وصف المقرر : Course Description

يهدف هذا المقرر الى توضيح المبادئ و المفاهيم الاساسية لكيمياء المركبات العضوية الاروماتية بما فيها المفهوم الكيميائي للخاصية الاروماتية , صيغة كيكوله للبنزين وبنائه و أهم الخواص الجامعة لبناء المركبات العضوية التي تمنحها صفة الاروماتية بما فيها قاعدة هوكل والتي تميزها عن باقي المركبات العضوية, و اثر الصفة الاروماتية البنائية للمركب العضوي على خواصه الفيزيائية و الكيميائية. و يشمل هذا المقرر في محتواه على تصنيف و وصف عام لخواص هذه المركبات وبنائها الكيميائي و شرح تفصيلي من حيث البناء, التسمية, الخواص الفيزيائية, طرق التحضير و التفاعلات فقط لعائلات المركبات العضوية الاروماتية متجانسة الحلقة التالية : المركبات العضوية الاروماتية متجانسة الحلقة الهيروكربونية (أشباه البنزين) أحادية الحلقة (البنزين و الارينات) و متعددة الحلقة (النفثالين, الانتراسين و الفينانثرين) و أهم مشتقاتهم, و لا يدخل ضمن محتوى هذا المقرر أي دراسة للمركبات العضوية الاروماتية غير متجانسة الحلقة كونه سيتم دراستها بالتفصيل ضمن مقرر منفصل (مركبات غير متجانسة الحلقة).

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

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

- a1 - يشرح المبادئ و المفاهيم الاساسية لكيمياء المركبات العضوية الاروماتية واهمية الخاصية الاروماتية و دورها في التمييز بين هذا النوع من المركبات و باقي المركبات العضوية.
- a2 - يصنف المركبات العضوية الاروماتية تصنيفا دقيقا مبينا أهم عائلاتها و بنائها و خواصها الفيزيائية و طرق تسميتها و اصطناعها و تفاعلاتها المميزة.
- b1- يربط بين الخاصية الاروماتية المميزة لبناء المركبات العضوية الاروماتية و تباين خواصها الفيزيائية و طرق اصطناعها و تفاعلاتها الكيميائية مع باقي المركبات العضوية.
- b2 - يوظف البناء الكيميائي و الخواص الفيزيائية و طرق الاصطناع و أهم التفاعلات الكيميائية في التمييز بين المركبات العضوية الاروماتية متجانسة الحلقة و غير متجانسة الحلقة و في تفسير فاعليتها البيولوجية و أهم تطبيقاتها الصناعية.
- c1 - يستخدم المعلومات المكتسبة لوضع آلية تعامل آمنة مع هذه النوع من المركبات داخل المعامل التجريبية و التطبيقية الصناعية و طرق وقاية و معالجة اضرار التعامل غير المدروس معها.
- c2 - يصمم طريقة تقييم عملية تبيين ابرز المركبات العضوية الاروماتية المستخدمة في الصناعات البتر و كيميائية و دور هذه المنتجات الصناعية في حياتنا اليومية و اثرها المستقبلي على البيئة.



d1 - يمارس المعارف و المهارات في الحفاظ على البيئة و حمايتها وفي بيئة العمل بطريقة تظهر سلوكا اخلاقيا مميزبتعاونه مع الاخرين و يوحى بالمسؤولية و الاستقلالية في تطبيقها وفي تعاملاته مع زملائه و رؤسائه في العمل.

d2 - يستخدم تكنولوجيا المعلومات و أدوات البحث والكلمات المفتاحية الدقيقة والمنصات الالكترونية المناسبة لجمع المعلومات و البيانات ذات الصلة بمجاله ويصيغها في صورة تقارير علمية دقيقة تبرز منهجية البحث و الصياغة.

iv. 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	مبادئ ومفاهيم أساسية Fundamental Principle & Concepts	<ul style="list-style-type: none"> مقدمة استهلاكية : المركبات الاروماتية و المفهوم الكيميائي للأروماتية: ثبات البنزين و بنائه المركبات العضوية و الخاصية الاروماتية : تصنيف المركبات العضوية الاروماتية: المركبات الاروماتية و اللاروماتية و غير الاروماتية : مركبات عضوية اروماتية في الكيمياء الحيوية. أطياف المركبات العضوية الاروماتية فوق البنفسجية و المرئية. التطبيقات الصناعية للمركبات الاروماتية 	W1 & W2	4
2	كيمياء البنزين و الارينات (مشتقات البنزين الهيروكربونية) كمركبات اروماتية متجانسة و أحادية الحلقة Chemistry of Benzene & Arenes as Homomonocyclic Aromatic	<ul style="list-style-type: none"> تسمية مشتقات البنزين. مصادر و طرق تحضير البنزين. تفاعلات البنزين و مشتقاته. الفاعلية و التوجيه في مشتقات البنزين : تصنيف المجموعات البديلة : تأثير المجموعات المانحة و الساحبة للألكترونات على الفاعلية. مشتقات الكيل بنزين : 	W3, & W4	4



		<ul style="list-style-type: none"> مشتقات الكينيل للبنزين : تطبيقات الصناعية : 	<p>Hydrocarbons Compounds</p>	
6	W5, W6 & W7	<p>الأمينات الأروماتية : Aromatic Amines</p> <ul style="list-style-type: none"> الصيغة العامة والبناء الكيميائي التصنيف و التسمية الخواص الفيزيائية. الخواص الكيميائية أملاح الديازونيوم Diazonium Salts ✓ طرق التحضير و التفاعلات ✓ تطبيقات على أستخدام أملاح الديازونيوم في الاصطناع الكيميائي. <p>الهاليدات الأروماتية Aromatic Halides</p> <ul style="list-style-type: none"> الصيغة العامة والبناء الكيميائي التسمية الخواص الفيزيائية الخواص الكيميائية ✓ طرق التحضير ✓ التفاعلات . 	<p>كيمياء الهاليدات و الامينات الاروماتية</p> <p>Chemistry of Halides Aryl (Ar-X) & Aromatic Amines (Ar-NH₂)</p>	3
-	W8	اختبار نصف الفصل (نظري)		4
6	W9, W10 & W11	<p>الفينولات: Phenols</p> <ul style="list-style-type: none"> الصيغة العامة والبناء الكيميائي التسمية الخواص الحامضية للفينولات الخواص الفيزيائية للفينولات الخواص الكيميائية للفينولات ✓ طرق التحضير ✓ التفاعلات <p>الألدهيدات و الكيتونات الاروماتية</p> <p>Aromatic Aldehydes & Ketones</p> <ul style="list-style-type: none"> الصيغة العامة والبناء الكيميائي التسمية الخواص الفيزيائية الخواص الكيميائية ✓ طرق التحضير للالدهيدات ✓ طرق التحضير للكيتونات ✓ تفاعلات الألدهيدات و الكيتونات 	<p>كيمياء الفينولات و الالدهيدات و الكيتونات الاروماتية</p> <p>Chemistry of Phenols and Aromatic Aldehydes & Ketones</p>	5
4	W12 & W13	<p>الأحماض الكربوكسيلية الاروماتية</p> <p>Aromatic Carboxylic Acids :</p> <ul style="list-style-type: none"> الصيغة العامة والبناء الكيميائي التسمية الخواص الفيزيائية الخواص الكيميائية 	<p>كيمياء الأحماض الكربوكسيلية و أمماض السلفونيك الاروماتية</p> <p>Chemistry of Aromatic Carboxylic Acids</p>	6



		<p>✓ طرق التحضير</p> <p>✓ التفاعلات</p> <ul style="list-style-type: none"> حامضية الأحماض الكربوكسيلية الأروماتية و العوامل المؤثرة عليها. الأحماض الكربوكسيلية ثنائية الكربوكسيل و تطبيقاتها. <p>أحماض السلفونيك الأروماتية</p> <p>Aromatic Sulfonic acids</p> <ul style="list-style-type: none"> الصيغة العامة والبناء الكيميائي التسمية الخواص الفيزيائية الخواص الكيميائية <p>✓ طرق التحضير</p> <p>✓ التفاعلات</p> <p>❖ تفاعلات الاستبدال</p> <p>❖ تفاعلات تكوين مشتقات الأحماض (الأميدات, الاسترات, الأنهيدريدات و هاليدات الأحماض).</p>	<p>& Aromatic Sulfonic Acids</p>	
4	W14 & W15	<ul style="list-style-type: none"> البناء الكيميائي . تصنيف المركبات الأروماتية الهيدروكربونية متجانسة الحلقات المتعددة (اشباه البنزين) : <p>النفثالين Naphthalene</p> <ul style="list-style-type: none"> الخواص الفيزيائية للنفثالين و تركيبه تسمية مشتقات النفثالين الخواص الكيميائية للنفثالين و بعض مشتقاته <p>الانثراسين و الفيننثرين Anthracene & Phenanthrene</p> <ul style="list-style-type: none"> بناء الانثراسين و الفيننثرين الخواص الفيزيائية للانثراسين و الفيننثرين تسمية مشتقات الانثراسين و الفيننثرين الخواص الكيميائية للانثراسين و الفيننثرين 	<p>كيمياء النفثالين, الانثراسين و الفيننثرين, كمركبات أروماتية هيدروكربونية متجانسة و متعدد الحلقة</p> <p>Chemistry of Naphthalene, Anthracene & Phenanthrene as Homomulticyclic Aromatic Hydrocarbon Compounds</p>	
-	W16	اختبار نهاية الفصل (نظري)		7
28	16	عدد الأسابيع والساعات الفعلية Number of Weeks /and Contact Hours Per Semester		

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

الرقم Order	المهام / التمارين Tutorials/ Exercises	الأسبوع Week Due	الساعات الفعلية Cont. H
1			
2			



		اجمالي الأسابيع والساعات الفعلية Per Semester
--	--	--

v. استراتيجيات التدريس : Teaching Strategies	
الاستراتيجيات المتبعة	إستراتيجيات تدريس معمول بها
√	المحاضرة التفاعلية Lectures
√	الحوار والمناقشة discussion
√	العصف الذهني Brainstorming
√	حل المشكلات Problem solving
√	المحاكاة والعروض العملية Practical Simulation Method presentations&
-	التطبيق العملي (Lab works) Practical in computer Lab
√	المشروعات والمهام والتكاليف projects
√	التعلم الذاتي Self-learning
√	التعلم التعاوني Cooperative Learning
√	تبادل الخبرات بين الزملاء

xii. الانشطة والتكليفات : Tasks and Assignments				
مخرجات التعلم CILOs (symbols)	أسبوع التنفيذ Week Due	الدرجة المستحقة Mark	نوع التكليف (فردى/ تعاوني)	الانشطة / التكليف Assignments/ Tasks
a1, a2, b1, b2, c1, c2 d1 & d1	الاسبوع السابع	5	فردى	• تكليف فردي لكل طالب بجمع معلومات و بيانات عن دور منتج صناعي واحد فقط من منتجات الصناعات البتروكيماوية (القائمة على المركبات الأروماتية) في حياتنا اليومية وطرق تقييم اثره المستقبلي على البيئة.
a1, a2, b1, b2, c2, d1 & d2	الاسبوع الرابع	5	جماعي	• تكليف جماعي يتم بتقسيم الطلاب لمجموعات و تكلف كل مجموعة بجمع معلومات متكاملة عن تطبيقات صناعية لهذا المركبات في واحدة فقط من الصناعات البتروكيماوية.
===	==	10		إجمالي الدرجة Total Score

viii. تقويم التعلم Learning Assessment :				
الوزن النسبي %	الدرجة Mark	موعد (أسبوع) التقويم Week Due	أساليب التقويم Assessment Method	م No



Proportion of Final Assessment				
10%	10	الثالث عشر	التكليفات والواجبات Tasks and Assignments	1
5%	5	نهاية كل جزء	كوز Quiz	2
20%	20	الثامن (W8)	اختبار نصف الفصل Midterm Exam	3
5%	5	كل أسبوع (W)	المنافشة و التفاعل و الاسئلة الشفهية	4
-	-	-	الاختبارات العملية (النصفية و النهائية) Practical Exam (Mid & Final)	5
60%	60	السادس عشر (W16) أو بحسب التقويم الجامعي	اختبار نهاية الفصل (نظري) Final Exam (theoretical)	6
100 %	100	المجموع Total		

.ix مصادر التعلم : Learning Resources

1. المراجع الرئيسية : Required Textbook(s)

1. Solomons, T. W. Graham and Fryhle, C., (2007). *Organic Chemistry*, 9th. Edition, John Wiley & Sons, Inc., 605 Third Avenue, USA, NEW YORK, ISBN-10 : 0-471-68496-1; ISBN-13: 978-0471684961.
2. L. G. Wade, (2010), *Organic Chemistry*, 7th. ed., New Jersey, Pearson Education Inc., ISBN: 0-321-61006-7.

2. المراجع المساندة : Essential References

1. Satyajit D. Sarker; Lutfun Nahar, *Chemistry for Pharmacy Students (General, Organic and Natural Product Chemistry)*. John Wiley & Sons Ltd, (2007).
2. Brain, S. Furniss; Antony, J. Hannaford; Peter, W. G. Smith; Austin, R. Tatchell (1989). *Vogel's Textbook of Practical Organic Chemistry*, 5th. Ed., Longman Scientific & Technical, Copublished in the US with John Wiley & Sons Inc., Newyork.
3. Solomons, T. W. Graham, (1989). *Organic Chemistry*, 4th. Edition, John Wiley & Sons, Inc., 605 Third Avenue, USA, NEW YORK, ISBN : 0-471-62942-1; 2nd. Edition (Arabic Edition), ISBN : 0-471-09839-6, (1983).
4. D. L. Pavia, G. M. Lampman, G. S. Kriz, J. Vyvyan, (2009). *Introduction to Spectroscopy*, 4th. ed., Brooks/Cole, Cengage Learning, Belmont, USA. ISBN-13:978-0-495-11478-9, ISBN-10:0-495-11478-2.
5. L. D. Field, S. Sternhell, J. R. Kalman, (2007). *Organic Structures from Spectra*, 4th. ed., John Wiley & Sons LTD, Chichester New York Brisbane Toronto Singapore.

3. المصادر الإلكترونية ومواقع الإنترنت... Electronic Materials and Web Sites etc.

Web Sites : <http://www.springer.com/Organic-Chemistry/journal/>
<http://www.journals.elsevier.com/journal-of-Organic-chemistry/>
<http://www.sciencedirect.com/science/chemistry/Organic>.
<http://www.chemweb.com>. & <http://www.chemistry.com>.
<http://www.ebooks.com>. & <http://www.academic.cengage.com/chemistry>.
<http://www.orgsyn.org>. & <http://www.epa.gov/gcc/>

List of Journals : Helv. Chim. Acta, Tetrahedron Letters, J. Org. Chem.



X. الضوابط والسياسات المتبعة في المقرر: Course Policies	
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 إقرار 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 عن محاضرة واحدة في الفصل الدراسي، وإذا تكرر ذلك مرة أخرى يحذر شفويًا من أستاذ المقرر، ما لم يكن لدى الطالب عذر مقبول، 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 بعد انقضاء 51% من الوقت المحدد للامتحان. - 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 تسليمه.
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"> - عند كتابة الإجابة يستخدم فقط القلم الحبر الجاف الأسود والازرق ويمنع استخدام المبيض (Corrector) ، أقلام الرصاص و الأقلام الحبر الملونة الجافة و السائلة (بما فيها الأحمر و مشتقاته). - يمنع استخدام التلفون المحمول (الموبايل) كآلة حاسبة أو لأي غرض كان، و بالتالي يمنع دخول الطالب لقاعة الامتحان بالتلفون المحمول، كما يمنع دخول الطالب بأي نوع من انواع الاسلحة. - تستخدم كراسة الإجابة للإجابة على أسئلة الامتحان فقط ، و يمنع استخدامها لأي أغراض أخرى مثل كتابة شكاوي أو شرح لظروف الطالب الاجتماعية أو المرضية، وفي حال مخالفة ذلك لن ينظر في كراسة الإجابة و لن يتم تصحيحها و سيتم الرفع بنتائج التقويم سالفة الذكر بدون نتيجة الامتحان النهائي. - أستاذ المقرر غير مسؤول عن أي كراسة إجابة لم يدون علي غلافها أسم الطالب و باقي بياناته المطلوبة و الموضح تفاصيلها في غلاف كراسة الإجابة الخارجي. - يبلغ الطالب بأنشطة التقويم و كيف سيتم توزيع الدرجات (المعتمدة للمقرر) على مختلف الأنشطة وذلك قبل اخضاع الطالب لأي نوع من أنواع أنشطة التقويم بما فيها الامتحانات التحريرية النهائية و النصفية.