تعتمد الخطة نائب الرئيس للشؤون الأُكاديمية 2022 / 11 / 16



جامعة اليرموك كلية العلوم قسم الكيمياء

الخطة الدراسية لبرنامج البكالوريوس في الكيمياء

2023/2022

الرؤية والرسالة وتحديد الاهداف ومخرجات البرنامج

الرؤية

يسعى البرنامج الى تحقيق ان يكون من اقسام الكيمياء المصنفة و المعروفة عالمياً على الصعيد البحثي و الاكاديمي للتميز في تعليم الطلبة و البحوث العلمية المبتكرة و المشاركة المجتمعية التي تساهم في النمو الاقتصادي لمواكبة متطلبات العصر و تطوراته المتسارعة.

الرسالة

إعداد خريجين مؤهلين بالمعرفة والإبداع في مجال الكيمياء قادرين على التفاعل مع متطلبات العصر العلمي والتكنولوجي ويساهموا في بناء المجتمع الاردني على أسس علمية وأخلاقية صحيحة.

الأهداف

- 1 تزويد الخريج بالمعرفة المتعددة في جميع مجالات الكيمياء والتي تهدف الى تعميق فهم منهجية التحليل والنقد والبحث العلمي واستخدام هذه المهارات لتفسير الظواهر العلمية .
 - 2 تمكين الخريج بمهرات علمية وبحثية تؤهله للتفوق والنجاح في ايجاد برنامج دراسات عليا وكذلك مساعدته للتميز في حياته العملية سواء في التدريس او الميادين الاخرى كالصناعة .
- 3 التدرب على مجموعة عريضة من التقنيات التجريبية باستخدام تجهيزات علمية حديثة
 - 4 تطوير مهارة استخدام مصادر البحث الحديثة لتمكين الطلبة من بناء المهارات العلمية الضرورية مثل مهارة الكتابة العلمية ومهارة النقاش والنقد البناء والتواصل العلمي.

مخرجات التعليم

يفترض من الطلبة الحاصلين على درجة البكالوريوس في الكيمياء ان يكونوا قد اكتسبوا المهارات التالية :

- ا. فهم اهمية الجدول الدوري للعناصر وكيفية بناء و فهم الخصائص الكيميائية المتوفرة فيه .
- 11. فهم العلاقة بين جميع مجالات الكيمياء التحليلية ، العضوية ، غير العضوية الفيزيائية والصناعية وربط هذه المفاهيم مع المجالات العلمية الاخرى (الرياضيات ، الفيزياء ،) لتفسير وتحليل الظواهر العلمية المختلفة .
- III. استخدام المهارات المخبرية من خلال دراسة المساقات العملية وذلك لتمكينهم من تصميم تجارب علمية ناجحة لمقاييس السلامة عامة.
- IV. استخدام الفهم المعمق لمباديء الكيمياء من اجل فهم ونقد وتقييم النقاط البحثية والدراسات العلمية المتوفرة في مصادر المعرفة وبشكل احترافي ومستقل.
 - المام الطلبة بالاخلاقيات المهنية والبحثية اللازمة لتطوير مقدرته على العمل ضمن مجموعات بحثية او بشكل مستقل.

مخرجات التعله	•	اهداف البرنامج	•

- تزويد الخريج بالمعرفة المتعددة في جميع مجالات الكيمياء والتي تهدف الى تعميق فهم منهجية التحليل والنقد والبحث العلمي واستخدام هذه المهارات لتفسير الظواهر العلمية .
- 2 تمكين الخريج بمهرات علمية وبحثية تؤهله للتفوق والنجاح في ايجاد برنامج دراسات عليا وكذلك مساعدته للتميز في حياته العملية سواء في التدريس او الميادين الاخرى كالصناعة .
- 3 التدرب على مجموعة عريضة من التقنيات التجريبية باستخدام تجهيزات علمية حديثة .
 - 4 تطوير مهارة استخدام مصادر البحث الحديثة لتمكين الطلبة من بناء المهارات العلمية الضرورية مثل مهارة الكتابة العلمية ومهارة النقاش والنقد البناء والتواصل العلمي.

- ا. فهم اهمية الجدول الدوري للعناصر وكيفية بناء و فهم الخصائص الكيميائية المتوفرة فيه .
- فهم العلاقة بين جميع مجالات الكيمياء التحليلية ، العضوية ، غير العضوية الفيزيائية والصناعية وربط هذه المفاهيم مع المجالات العلمية الاخرى (الرياضيات ، الفيزياء ،) لتفسير وتحليل الظواهر العلمية المختلفة .
- ااا. استخدام المهارات المخبرية من خلال دراسة المساقات العملية وذلك لتمكينهم من تصميم تجارب علمية ناجحة لمقاييس السلامة عامة .
- IV. استخدام الفهم المعمق لمباديء الكيمياء من اجل فهم ونقد وتقييم النقاط البحثية والدراسات العلمية المتوفرة في مصادر المعرفة وبشكل احترافي ومستقل.
 - المام الطلبة بالاخلاقيات المهنية والبحثية اللازمة لتطوير مقدرته على العمل ضمن مجموعات بحثية او بشكل مستقل و القدرة على إتمام الدراسات العليا في الكيمياء

تسكين مخرجات التعلم

	Learning Outcomes				
Course code and number	فهم اهمية الجدول الدوري للعناصر وكيفية بناء و فهم الخصائص الكيميائية المتوفرة فيه	فهم العلاقة بين جميع مجالات الكيمياء التحليلية ، العضوية ، غير العضوية الفيزيائية والصناعية وربط هذه المفاهيم مع المجالات العلمية الاخرى (الرياضيات ، الفيزياء ،) لتفسير وتحليل الظواهر العلمية المختلفة	استخدام المهار ات المخبرية من خلال در اسة المساقات العملية وذلك لتمكينهم من تصميم تجارب علمية ناجحة لمقاييس السلامة عامــة	استخدام الفهم المعمق لمباديء الكيمياء من اجل فهم ونقد وتقييم النقاط البحثية والدر اسات العلمية المتوفرة في مصادر المعرفة وبشكل احترافي ومستقل	المام الطلبة بالاخلاقيات المهنية والبحثية اللازمة لتطوير مقدرته على العمل ضمن مجمو عات بحثية او بشكل مستقل و القدرة على إتمام الدراسات العليا في الكيمياء
	I	п	III	IV	V
Chem. 101	√	V			
Chem. 102	1	V			
Chem. 103	1	1			
Chem. 104	J	1			
Chem. 105	Y	, , , , , , , , , , , , , , , , , , , 	√		
Chem. 106			<u>√</u>		
Chem. 107			<u>√</u>		
Chem. 108			<u>√</u>		
Chem. 211	V	٦/	V		
Chem. 212	V	1			
Chem. 213		V	ما		
Chem. 217		2/	V	√	
Chem. 217		1	V	V	
Chem. 216		V	ما		
Chem. 221	2/	2/	V		
Chem. 231	V	1			
Chem. 232		V	٦		
Chem. 311		-1	· V		
Chem. 314		ν	-1	N A	-1
Chem. 321		-1	· V	N A	V
		ν	-1	N A	
Chem. 323			<u>V</u>	N al	
Chem. 324			V V	N al	
Chem. 331		· V		N 1	
Chem. 334			7	N al	
Chem. 341		N al		N al	
Chem. 342		ν	-1	N al	
Chem. 345 Chem. 346			N 1	N al	
			7	N 1	
Chem. 351				N al	_1
Chem. 411		-1	.1	\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	N
Chem. 412		ν 	ν	V	.1
Chem. 413		ν		ν	<u> </u>

Chem. 421			√	√
Chem. 422			√ √	1
Chem. 423		√	√	1
Chem. 431			√	1
Chem. 432		√	√	1
Chem. 442	√		√	1
Chem. 451	√		√	√
Chem. 452		√	√ √	√
Chem. 453		√	√	1
Chem. 455		√	√ √	√
Chem. 492			√	√
Chem. 493			√ √	1
Chem. 494	√		<u>√</u>	√
Chem. 495	√		√	1
Chem. 499	V		V	1

معايير الاعتماد الخاص

أ. المجالات النظرية والعملية الأساسية الإجباريــة

الساعات المعتمدة	طبيعة المساق	اسم المساق	رمز المساق	المجال المعرفي
3	نظري	كيمياء غير عضوية (1)	Chem. 221	
3	نظري	كيمياء العناصر الانتقالية	Chem. 321	الكيمياء غير العضوية
3	نظري	كيمياء العضو فلزية	Chem. 421	الحد الأدنى للساعات المطلوبة
3	عملي	كيمياء غير عضوية عملي	Chem. 323	(12 ساعة)
12		المجموع		, ,
3	نظري	كيمياء عضوية (1)	Chem. 211	
3	نظري	كيمياء عضوية (2)	Chem. 212	
3	نظري	كيمياء عضوية (3)	Chem. 311	الكيمياء العضوية والحيوية
2	عملي	كيمياء عضوية عملي (1)	Chem. 213	الحد الأدنى للساعات المطلوبة
2	نظري	كيمياء عضوية طيفية	Chem. 217	(12 ساعة)
2	عملي	الكيمياء العضوية التجريبية المتقدمة	Chem. 314	,
15		المجموع		
3	نظري	كيمياء فيزيائية (1)	Chem. 341	
3	نظري	كيمياء فيزيائية (2)	Chem. 342	الكيمياء الفيزيائية
3	نظري	كيمياء فيزيائية (3)	Chem. 442	الحد الأدنى للساعات المطلوبة
2	عملي	كيمياء فيزيائية عملي (1)	Chem. 345	_
2	عملي	كيمياء فيزيائية عملي (2)	Chem. 346	(12 ساعة)
13		المجموع		
3	نظري	كيمياء تحليلية (1)	Chem. 231	
3	نظري	مقدمة في طرق التحليل الالي	Chem. 331	الكيمياء التحليلية
3	نظري	تحليل آلي متقدم	Chem. 432	الحد الأدنى للساعات المطلوبة
1	عملي	كيمياء تحليلية عملي		(12 ساعة)
2	عملي	التحليل الآلي العملي	Chem. 334	
12		المجموع		
3	نظري	كيمياء عامة (1)		
3	نظري	كيمياء عامة (2)	Chem. 102	
1	عملي	كيمياء عامة عملي		الكيمياء الأساسية
0	نظري	السلامة الكيميائية والأمن الكيميائي	Chem. 108	
7		المجموع		

الساعات المعتمدة	اسم المساق	رمز المساق	المجال المعرفي
3	تفاضل وتكامل (1)	Math. 101	الرياضيات
3	تفاضل وتكامل (2)	Math. 102	
3	رياضيات لطلبة الكيمياء	Math. 206	
3	فيزياء عامه (1)	Phys. 101	الفيزياء
3	فيزياء عامه (2)	Phys. 102	·
3	علوم حياتيه عامه (1)	Bio. 101	الأحياء

ب. المجالات المساندة

الخطة الدراسية للحصول على درجة البكالوريوس في الكيمياء

تمنح درجة البكالوريوس في قسم الكيمياء بعد اتمام المتطلبات التالية:

- الشروط المنصوص عليها في تعليمات منح درجة البكالوريوس في جامعة اليرموك رقم (2) لسنة 1991
 وتعديلاتها الصادرة بموجب نظام الدرجات العلمية والشهادات في جامعة اليرموك رقم (76) لسنة 1976
 وتعديلاتها.
 - 2) متطلبات الجامعة: ويخصص لها 27 ساعة معتمدة وتشمل:

أ. متطلبات اجبارية (15 ساعة معتمدة) حسب جدول رقم (1)

متطلبات الجامعة الإجبارية، ويخصص لها 15 ساعة معتمدة، وتتضمن المساقات التالية:

متطلبات الجامعة الإجبارية ويخصص لها (15 ساعة معتمدة اجبارية) تتضمن المساقات التالية

	- ("	/ * * '	10) 6 0	#3 #3 i i i	
مكان توطين البرنامج	القسم المعني	الكلية المعنية	215	اسم المساق	رمز المساق
		أو المركز المعني	الساعات		
المساقات الخدمية الإنسانية	إدارة الأعمال	الاقتصاد	1	الريادة والابتكار	HUM 117
المساقات الخدمية الإنسانية	الإدارة العامة	الاقتصاد	1	القيادة والمسؤولية المجتمعية	HUM 118
المساقات الخدمية الإنسانية	المناهج والتدريس	التربية	1	المهارات الحياتية	HUM119
المساقات الخدمية الإنسانية	اللغة الإنجليزية	مركز اللغات	3	مهارات الاتصال والتواصل (اللغة الإنجليزية)	HUM120
المساقات الخدمية الإنسانية	اللغة العربية	مركز اللغات	3	مهارات الاتصال والتواصل (اللغة العربية)	HUM121
المساقات الخدمية الإنسانية	العلوم السياسية	الأداب	3	التربية الوطنية	HUM 124
العلوم العسكرية والمواطنة			3	علوم عسكرية	MILT 100A
		مركز اللغات	استدراكي	مهارات لغة إنجليزية – إستدراكي	EL 099
		مركز اللغات	استدراكي	لغة عربية – استدراكي	AL 099
		كلية IT	استدراكي	مهارات حاسوب – إستدراكي	COMP 099
عمادة شؤون الطلبة		عمادة شؤون الطلبة	0	الاخلاقيات والعمل التطوعي (ناجح/ راسب)	SA 100

• متطلبات اختيارية: يخصص لها (12) ساعة معتمدة يختارها الطالب كما يلي: مساق واحد بواقع (3) ساعات في كل حزمة من الحزم الثلاثة التالية، والمساق الرابع بواقع (3) ساعات يختاره الطالب من أي من هذه الحزم الثلاثة وحسب رغبته.

1. حزمة مساقات العلوم الانسانية:

لجميع الطلبة باستثناء طلبة كلية:	مكان توطين البرنامج	الكلية المعنية	الساعات المعتمدة	المساقات الإنسانية	رمز المساق	
الاعلام	المساقات الخدمية الإنسانية	الاعلام	3	الثقافة الإعلامية	HUM 101	
الفنون	المساقات الخدمية الإنسانية	الفنون	3	الفن والسلوك	HUM 104	
الأثار	المساقات الخدمية الإنسانية	الأثار	3	إسهام الاردن في الحضارة الإنسانية	HUM 105	
الأثار	المساقات الخدمية الإنسانية	الأثار	3	مقدمة في دراسة الثقافات الإنسانية	HUM 106	
القانون	المساقات الخدمية الإنسانية	القانون	3	حقوق الإنسان	HUM 107	
الشريعة	المساقات الخدمية الإنسانية	الشريعة	3	النظم الإسلامية	HUM 109	
السياحة	المساقات الخدمية الإنسانية	السياحة	3	الثقافة السياحية والفندقية	HUM 110	
الشريعة	المساقات الخدمية الإنسانية	التربية	3	الفكر التربوي الإسلامي	HUM 113	
القانون	المساقات الخدمية الإنسانية	القانون	3	التربية القانونية	HUM 115	
الفنون	المساقات الخدمية الإنسانية	الفنون	3	الفنون الأدائية	HUM 123	

2. حزمة مساقات العلوم الاجتماعية والاقتصادية:

لجميع الطلبة باستثناء طلبة كلية:	مكان توطين البرنامج	الكلية المعنية	الساعات المعتمدة	المساقات الإنسانية	رمز المساق
-	المساقات الخدمية الإنسانية	الآداب	3	المواطنة والانتماء	HUM 102
الشريعة	المساقات الخدمية الإنسانية	الشريعة	3	الإسلام فكر وحضارة	HUM 103
-	المساقات الخدمية الإنسانية	التربية	3	مهارات التفكير	HUM 108
الآداب	المساقات الخدمية الإنسانية	الأداب	3	تاريخ القدس	HUM 111
الآداب	المساقات الخدمية الإنسانية	الأداب	3	مقدمة في جغرافية الأردن	HUM 112
-	المساقات الخدمية الإنسانية	التربية	3	الحاكمية الرشيدة والنزاهة	HUM 114
الأثار	المساقات الخدمية الإنسانية	الأثار	3	كتابات الأردن القديمة	HUM 116
الاقتصاد	المساقات الخدمية الإنسانية	الاقتصاد	3	الاقتصاد والمجتمع	HUM 122
المساقات الخدمية العلمية	التربية الرياضية	التربية الرياضية	3	اللياقة البدنية للجميع	SCI 103
المساقات الخدمية العلمية	التربية	التربية	3	مهارات التواصل الفعال	SCI 104
المساقات الخدمية العلمية	الاقتصاد	الاقتصاد	3	الادارة وتنمية المجتمع	SCI 106

3. حزمة المساقات العلمية والتكنولوجية:

	و. عرف المساول المساولونيو .				
لجميع الطلبة باستثناء طلبة كلية:	مكان توطين البرنامج	الكلية المعنية	الساعات المعتمدة	المساقات العلمية	مز المساق
العلوم	قسم المساقات الخدمية العلمية	العلوم	3	البيئة والصحة العامة	SCI 101
تكنولوجيا المعلومات	قسم المساقات الخدمية العلمية	تكنولوجيا المعلومات	3	تكنولوجيا المعلومات والمجتمع	SCI 102
كلية الحجاوي للهندسة	قسم المساقات الخدمية العلمية	العلوم	3	الطاقة المتجددة	SCI 105
-	قسم المساقات الخدمية العلمية	العلوم	3	البحث العلمي	SCI 107
تكنولوجيا المعلومات	قسم المساقات الخدمية العلمية	تكنولوجيا المعلومات	3	الثقافة الرقمية	SCI 109
-	قسم المساقات الخدمية العلمية	العلوم	3	التنمية والبيئة	SCI 110
-	قسم المساقات الخدمية العلمية	الطب، الصيدلة، العلوم	3	مبادئ الوبائيات والمناعة المجتمعية	SCI 111

3) متطلبات الكلية المبينة في الخطة الدراسية لدرجة البكالوريوس في كلية العلوم (ويخصص لها 21 ساعة معتمدة اجبارية) حسب جدول رقم (3).

جدول رقم (3): متطلبات كلية العلوم (21 ساعة معتمدة اجبارية)

المتطلب السابق	الساعات المعتمدة	اسم المساق	رمز المساق	الرقم
	3	تفاصل وتكامل (1)	Math 101	01
	3	فيزياء عامة (1)	Phys 101	02
	3	كيمياء عامة (1)	Chem 101	03
	3	بيولوجيا عامة (1)	Bio 101	04
	3	مبادئ الاحصاء (1)	Stat 101	05
	3	جيولوجيا عامة (1)	EES 101	06
	3	البرمجه بلغة مختارة	CS110	07
	21		ع	المجمو

4) متطلبات قسم الكيمياء: يخصص لها (86) ساعة معتمدة يحددها مجلس قسم التخصص المنفرد أو مجلس كل من قسم التخصص الرئيسي والتخصص الفرعي.

أولا) التخصص المنفرد (86 ساعة معتمدة): (1) مساقات إجبارية (65 ساعة معتمدة):

Chem. 102, Chem. 107, Math. 102, Phys. 102, Chem. 108,

Math. 206, Chem. 211, Chem. 212, Chem. 213, Chem. 217,

Chem. 221, Chem. 231, Chem. 232, Chem. 311, Chem. 321,

Chem. 323, Chem. 331, Chem. 334, Chem. 341, Chem. 342,

Chem. 345, Chem. 346, Chem. 314, Chem. 421, Chem. 432,

Chem. 442

مساقات اختيارية (21 ساعة معتمدة): **(2)**

(15 ساعة معتمدة): يختارها الطالب من مساقات القسم التالية:

Chem. 351, Chem. 411, Chem. 413, Chem. 412, Chem. 422,

Chem. 423, Chem. 431, Chem. 451, Chem. 452, Chem. 453,

Chem. 492, Chem. 493, Chem. 494, Chem. 495, Chem. 499

Chem. 455

(6 ساعات معتمدة): يختارها الطالب من مساقات الأقسام التالية:

Phys. 103, Phys. 105, Phys. 106, Phys. 201, Phys. 202, Stat. 105,

Stat. 111, Math. 203, Math. 241, Bio. 105, Bio. 106, EES. 102,

EES 105, EES. 106, EES 104, EES 220, EES 251, CIS. 103, MIS. 120

جدول رقم (4) توزيع الساعات المعتمدة للتخصص المنفرد

المجموع	الساعات الاختيارية	الساعات الإجبارية	المتطلبات
27	12	15	متطلبات الجامعة
21	-	21	متطلبات الكلية
86	21	65	متطلبات القسم
134	36	98	المجموع

ثانيا) التخصص الرئيسي / الفرعي (86 ساعة معتمدة):

(1) التخصص الرئيسي (65 ساعة معتمدة):

مساقات إجبارية (65 ساعة معتمدة):

Chem. 102, Chem. 107, Math. 102, Phys. 102, Math. 206, Chem. 108

Chem. 211, Chem. 212, Chem. 213, Chem. 217, Chem. 221,

Chem. 231, Chem. 232, Chem. 311, Chem. 321, Chem. 323,

Chem. 331, Chem. 334, Chem. 341, Chem. 342, Chem. 345,

Chem. 346, Chem. 314, Chem. 421, Chem. 432, Chem. 442

(2) التخصص الفرعي (21 ساعة معتمدة):

حسب ما يحدده قسم التخصص الفرعي. وأقسام التخصص الفرعي هي أقسام كلية العلوم وأقسام كلية تكنولوجيا المعلومات وعلوم الحاسوب.

جدول رقم (5) توزيع الساعات المعتمدة للتخصص الرئيسي/ الفرعى

المجموع	الساعات الاختيارية	الساعات الإجبارية	المتطلبات
27	12	15	متطلبات الجامعة
21	-	21	متطلبات الكلية
65	-	65	متطلبات القسم (التخصص الرئيسي)
21			التخصص الفر عي
			(حسب الخطة الدر اسية لقسم التخصص الفرعي)
134			المجموع

ثالثاً) التخصص الفرعي في الكيمياء (21 ساعة معتمدة):

أ. مساقات إجبارية (14 ساعة معتمدة):

Chem. 102, Chem. 107, Chem. 215, Chem. 221*, Chem. 231, Chem. 232

ب. مساقات اختيارية (7 ساعات معتمدة): يختار ها الطالب من المساقات التالية:

Chem. 216, Chem. 321, Chem. 331, Chem. 334, Chem. 341, Chem. 342,

Chem. 351, Chem. 453, Chem. 432, Chem. 455

جدول رقم (6) مدلول رقم العشرات

المدلسول	الرقم	المدلول	الرقم
كيمياء صناعية، تطبيقية، نظرية	5	كيمياء عامــــة	
كيمياء حيويـــة	6	كيمياء عضوية	1
-	7	كيمياء غير عضوية	2
-	8	كيمياء تحليليـــة	3
بحث، نــدوة، مواضيع خاصة	9	كيمياء فيزيائيـــة	4

جدول رقم (7) المساقات التي يطرحها قسم الكيمياء لطلبة القسم

حالة المساق				.11 .10		
حانه المساق	المتطلب السابق	الساعات	عدد الساعات الأسبوعية		اسم المساق	ر <u>ق</u> م المساق
120./2.20 /	المنطب المنابق	المعتمدة	عملي	_	النتم المستساق	المساق
قديم/ جديد/معدل		3	عملي	نظري 3	(1) ; 1 1 6	Chem. 101
قديم	-	3	-		كيمياء عامة (1)	
قديم	Chem. 101	3	-	3	كيمياء عامة (2)	Chem. 102
قديم	Chem. 102 او الجمع بينهما	1	3	-	كيمياء عامة عملي	Chem. 107
	او Chem. 103 او الجمع بينهما					
خديد	-	0	-	1	السلامة الكيميائية والأمن الكيميائي	Chem. 108
قديم	Chem. 102	3	ı	3	كيمياء عضوية (1)	Chem. 211
معدل	Chem. 107 & Chem. 211	3	ı	3	كيمياء عضوية (2)	Chem. 212
قديم	Chem. 212 أو الجمع بينهما و Chem.108	2	3	1	كيمياء عضوية عملي (1)	Chem. 213
خدید	Chem. 212 أو الجمع بينهما	2	0	2	كيمياء عضوية طيفية	Chem. 217
قديم	Chem. 211 او Chem. 215	3	-	3	كيمياء غير عضوية (1)	Chem. 221
قديم	Chem. 102 & Chem. 107	3	-	3	كيمياء تحليلية (1)	Chem. 231
معدل	Chem. 231 أو الجمع بينهما و Chem.108	1	3	-	كيمياء تحليلية عملي	Chem. 232
معدل	Chem. 212	3	-	3	كيمياء عضوية (3)	Chem. 311
جديــد	Chem. 217 & Chem. 213	2	4	1	الكيمياء العضوية التجريبية المتقدمة	Chem. 314
قديم	Chem. 212 & Chem. 221	3	-	3	كيمياء العناصر الانتقالية	Chem. 321
قديم	Chem. 321 أو الجمع بينهما	3	5	1	كيمياء غير عضوية عملي	Chem. 323
معدل	Chem. 231 & Chem. 232	3	-	3	مقدمة في طرق التحليل الآلي	Chem. 331
قديم	Chem. 331 أو الجمع بينهما	2	3	1	التحليل الآلي العملي	Chem. 334
قديم	Chem. 102 & Chem. 107 & Math. 206	3	-	3	كيمياء فيزيائية (1)	Chem. 341
قديم	Chem. 341	3	-	3	كيمياء فيزيائية (2)	Chem. 342
قديم	Chem. 342 أو الجمع بينهما	2	3	1	كيمياء فيزيائية عملي (1)	Chem. 345
قديم	Chem. 342 & Chem. 345	2	3	1	كيمياء فيزيائية عملي (ُ2ُ)	Chem. 346
قديم	Chem. 212 & Chem. 221	3	-	3	الكيمياء في الحياة	Chem. 351
قديم	Chem. 311	3	-	3	كيمياء الكاربنيون والكاربينات	Chem. 411
خدت	Chem. 104 او Chem. 311	3	-	3	البيولوجيا الجزيئية والكيمياء الحيوية	Chem. 412
قديم	Chem. 311	3	-	3	كيمياء حلقية غير متجانسة	Chem. 413

قديم	Chem. 321	3	-	3	كيمياء العضوفلزيـــة	Chem. 421
قديم	Chem. 321	3	-	3	الكيمياء الوصفية غير العضوية للعناصر	Chem. 422
قديم	Chem. 321	3	-	3	المحفزات غير المتجانسة	Chem. 423
قديم	Chem. 331 & Chem. 334	3	-	3	الكروماتوغرافيا ومطيافية الكتلة	Chem. 431
خدت	Chem. 331 & Chem. 334	3	-	3	تحليل آلي متقدم	Chem. 432
قديم	Chem. 342 & Chem. 345	3	-	3	كيمياء فيزيائية (3)	Chem. 442
معدل	Chem. 213 & Chem. 341	3	0	3	كيمياء صناعية	Chem. 451
قديم	Math 206 & Chem. 342	3	0	3	تطبيقات الحاسوب في الكيمياء	Chem. 452
قديم	Chem. 221 & Chem. 231	3	-	3	كيمياء البيئة	Chem. 453
خدت	Chem.442 أو الجمع بينهما	3	-	3	الكيمياء الحاسوبية	Chem. 455
قديم	Chem. 321	3	-	3	مواضيع خاصة في الكيمياءغير العضوية	Chem. 492
قديم	Chem. 331	3	-	3	مواضيع خاصة في الكيمياء التحليلية	Chem. 493
قديم	Chem. 342	3	_	3	مواضيع خاصة في الكيمياء الفيزيائية	Chem. 494
قديم	Chem. 311	3	_	3	مواضيع خاصة في الكيمياء العضوية	Chem. 495
قديم	موافقة القسم	3	_	-	بحث مخبري	Chem. 499

جدول رقم (8) المساقات التي يطرحها قسم الكيمياء للاقسام الاخرى

حالة المساق	المتطلب السابق	الساعات المعتمدة	عدد الساعات الأسبوعية		اسم المســـاق	رقم المساق
قديم / جديد		,	عملي	نظري		G-LL-,
قديم	-	3	0	3	كيمياء عامة (لطلبة الكليات الطبية)	Chem. 103
قديم	-	3	-	3	كيمياء عامة - (لطلبة الحجاوي)	Chem. 104
قديم	Chem. 104 أو Chem. 104 أو الجمع بينهما	1	3	0	كيمياء عامه عملي (لطلبة الحجاوي و لطلبة العلوم الحياتية)	Chem. 105
خدتد	Chem. 102 أو الجمع بينهما	1	3	0	كيمياء عامة عملي (لطلبة العلوم الحياتية)	Chem. 106
قديم	Chem. 102 & Chem. 106 j Chem. 103 & Chem. 107	3	-	3	كيمياء عضوية (لطلبة العلوم الحياتية والفيزياء الطبية وطلبة التخصص الفرعي)	Chem. 215
قديم	Chem. 215 أو الجمع بينهما	2	4	1	كيمياء عضوية عملي (لطلبة العلوم الحياتية و طلبة التخصص الفرعي)	Chem. 216

جدول رقم (9) جدول تكافؤ المساقات

ن تعاقق المساقات)
رمز ورقم المساق المكافيء في الخطة القديمة	رمز ورقم المساق في الخطة الجديدة
Chem. 101	Chem. 101
Chem. 102	Chem. 102
Chem. 103	Chem. 103
Chem. 104	Chem. 104
Chem. 105	Chem. 105
Chem. 106	Chem. 106
Chem. 107	Chem. 107
لا يوجد	Chem. 108
Chem. 211	Chem. 211
Chem. 212	Chem. 212
Chem. 213	Chem. 213
Chem. 416	Chem. 217
Chem. 215	Chem. 215
Chem. 216	Chem. 216
Chem. 221	Chem. 221
Chem. 221 Chem. 231	Chem. 221 Chem. 231
Chem. 232	Chem. 232
Chem. 311	Chem. 311
Chem 417	Chem. 314
Chem. 321	Chem. 321
Chem. 323	Chem. 323
Chem. 331	Chem. 331
Chem. 334	Chem. 334
Chem. 341	Chem. 341
Chem. 342	Chem. 342
Chem. 345	Chem. 345
Chem. 346	Chem. 346
Chem. 351	Chem. 351
Chem. 411	Chem. 411
لا يوجد	Chem. 412
Chem. 413	Chem. 413
Chem. 421	Chem. 421
Chem. 422	Chem. 422
Chem. 423	Chem. 423
Chem. 431	Chem. 431
لا يوجد	Chem. 432
Chem. 442	Chem. 442
Chem. 451	Chem. 451
Chem. 452	Chem. 452
Chem. 453	Chem. 453
لا يوجد	Chem. 455
Chem. 492	Chem. 492
Chem. 493	Chem. 493
Chem. 494	Chem. 494
Chem. 495	Chem. 495
Chem. 499	Chem. 499

برنامج إرشادي لطلبة قسم الكيمياء

السنة الأولىي

الفصـــل الثاني		الفصــل الأول		
الساعات المعتمدة	رقم المساق	الساعات المعتمدة	رقم المساق	
3	Math. 102	3	Math. 101	
3	Phys. 102	3	Phys. 101	
3	Chem. 102	3	Chem. 101	
1	Chem. 107	0	Chem. 108	
2	متطلب جامعة إجباري	0	متطلب جامعة اجباري	
3	متطلب جامعة آختياري	3	متطلب جامعة إجباري	
3	•	3	متطلب جامعة اختياري	
16 ساعة	المجموع	15 ساعة	المجموع	

السنة الثانية

الفصــــل الثاني		القصــل الأول		
الساعات المعتمدة	رقم المساق	الساعات المعتمدة	رقم المساق	
3	Chem. 212	3	Math. 206	
2	Chem. 213	3	Chem. 211	
3	Chem. 221	3	Chem. 231	
3	EES 101	1	Chem. 232	
3	متطلب جامعة إجباري	3	متطلب جامعة إجباري	
3	متطلب جامعة إختياري	3	متطلب جامعة اختياري	
17 ساعة	المجموع	16 ساعة	المجموع	

السنة الثالثة

القصــــل الثاني		القصــل الأول		
الساعات المعتمدة	رقم المساق	<u>الساعات المعتمدة</u>	رقم المساق	
3	CS 101	3	Chem. 311	
3	Chem. 323	3	Chem. 321	
3	Chem. 331	2	Chem. 217	
2	Chem. 334	3	Chem. 341	
3	Chem. 342	3	BIO 101	
2	Chem. 314	3	متطلب جامعة اختياري	
16 ساعة	المجموع	17 ساعة	المجموع	

السنة الرابعة

الثاني	القصل	القصــل الأول		
الساعات المعتمدة	رقم المساق	الساعات المعتمدة	رقم المساق	
2	Chem. 346	3	Chem. 442	
3	Chem. 432			
3	متطلب قسم اختياري	2	Chem. 345	
3	متطلب قسم اختياري	3	متطلب قسم اختياري	
3	متطلب قسم اختياري	3	متطلب قسم اختياري	
3	Stat. 101	3	Chem. 421	
		3	متطلب قسم اختياري	
17 ساعة	المجموع	17 ساعة	المجموع	

وصف المساقات لدرجة البكالوريوس في قسم الكيمياء

Chem. 101 عامة (1) عامة (1)

يهدف هذا المساق الى تعريف الطالب بأساسيات ومباديء علم الكيمياء ويضم المساق الموضوعات التالية :

الكيمياء والقياس ، الحسابات الكيميائية ، الكيمياء الحرارية ، البنية الذرية ، الجدول الدوري والتوزيع الإلكتروني الأشكال الجزيئية، الروابط الكيميائية ، اشكال الجزيئات ، الغازات وقوانينها

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 اظهار فهم التركيب الذري والبناء الالكتروني
- 02 اظهار المقدرة على اجراء الحسابات الكيميائية للتفاعلات
 - 03 فهم الجدول الدوري

Chem. 102 عامة (2) عامة (2)

يهدف المساق الى تعريف الطالب بمباديء الكيمياء فيما يخص الاتزان الكيميائي وميكانيكية التفاعلات وموضوعات المساق هي :

الخواص الفيزيائية للمحاليل والمستحلبات والخواص التجميعية ، الحرارة والطاقة وتغيرات الطاقة، سرعة وميكانيكية التفاعلات الكيميائية ، الاتزان الكيميائي ، مفاهيم الاتزان ، اتزان الاحماض والقواعد و الذائبية والمركبات المعقدة، مقدمة في الكيمياء الكهربائية (

مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 اظهار فهم الخواص الفيزيائية للمحاليل.
- 02 فهم تغيرات الطاقة المرتبطة بالتفاعلات الكيميائية، وسرعة التفاعلات الكيميائية
 - 03 استيعاب مفاهيم الاتزان والكيمياء الكهربائية

Chem. 103 عامة (لطلبة الكليات الطبية) عامة (لطلبة الكليات الطبية)

يهدف المساق الى تعريف الطالب بمباديء الكيمياء فيما ينسجم مع متطلبات الطلبة في الكليات الطبية ويتناول هذا المساق الموضوعات التالية :

الحسابات الكيميائية ، الغازات وقوانينها ، الجدول الدوري ، الروابط الكيميائية والخواص الفيزيائية للمحاليل ، المستحلبات والخواص التجميعية وحركية التفاعلات الكيميائية واتزانات الاحماض والقواعد

مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 اظهار المقدرة على اجراء الحسابات الكيميائية للتفاعلات
 - 02 فهم الجدول الدوري
 - 03 فهم الخواص الفيزيائية والتجميعية للمحاليل
 - 04 فهم سرعة التفاعلات الكيميائية

Chem. 104- كيمياء عامة (1) (لطلبة كلية الحجاوي)

يهدف هذا المساق الى تعريف الطالب بمباديء الكيمياء فيما ينسجم مع متطلبات الطلبة في كلية الهندسة ويتناول هذا المساق الموضوعات التالية :

الحسابات الكيميائية ، الكيمياء والقياس ، الغازات وقوانينها ، الكيمياء الحرارية ، التركيب الذري والبناء الالكتروني للذرات والايونات ، الروابط الكيميائية ، المواد الصلبة والمواد السائلة ، خصائص المحاليل ، مقدمة في الكيمياء الكهربائية

- 01 اظهار المقدرة على اجراء الحسابات الكيميائية للتفاعلات
 - 02 فهم الغازات وقوانينها
 - 03 فهم كيمياء المواد الصلبة والسوائل
 - 04 فهم الكيمياء الكهر بائية

يهدف هذا المساق الى تعريف الطالب بمباديء الكيمياء فيما ينسجم مع متطلبات الطلبة في كلية الهندسة ويتناول هذا المساق الموضوعات التالية :

السلامة العامة، طرق مخبرية ،تحضير الشبة البوتاسي، المادة المحددة للتفاعل ، صيغة المواد المائية ، الصيغة الاولية و طيف الهيدروجين والاشكال الجزيئية ، تسمية المركبات غير العضوية ، تحضير الاسبرين ، تفاعلات الاستبدال المزدوج ، تحضير الشبة وتحضير الاسبرين، معايرة محلول قاعدي وتحليل الخل ، الوزن الجزيئي لمادة متطايره ، تحليل مواد قاصرة

مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 اظهار اهمية تطبيق قواعد السلامة العامة في العمل الكيميائي العملي
- 02 اظهار مهارات العمل المخبري في مواضيع الكيمياء المبدئية مثل قياس الاوزان واستعمال ادوات القياس وتحديد الصيغ الكيميائية للمركبات البسيطة
 - 03 القدرة على تحضير بعض المركبات

Chem. 106 - كيمياء عامة عملي (2) (لطلبة العلوم الحياتية) و الساعة معتمدة) يهدف هذا المساق الى تعريف الطالب بمباديء الكيمياء فيما ينسجم مع متطلبات الطلبة ويتناول هذا المساق الموضوعات التالية :

الخواص المجمعة (تحديد الكتلة المولية)، قياس الحرارة، تحديد قانون السرعة لتفاعل كيميائي، تحديد ثابت الاتزان، ثابت اتزان لملح قليل الذائبية، ثابت الذائبية تأثير الايون المشترك، التأكسد والاختزال وسلسلة النشاط الفلزي، درجة الحموضة، التحليل الكيفي، الايونات السالبة، المجموعة الاولى والثانية والثالثة من الايونات الموجبة، الكشف النوعي عن مادة أيونية مجهولة

مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 اظهار اهمية تطبيق قواعد السلامة العامة في العمل الكيميائي العملي
- 02 التعرف على خصائص المواد الكيميائية وإجراء قياسات كمية صحيحة
- 03 اظهار القدرة على التحليل الكيفي للأيونات السالبة والايونات الموجبة

Chem. 107- كيمياء عامة عملى -Chem. 107

يهدف المساق الى اكساب الطالب المهارات المخبرية المبدئية في علم الكيمياء وموضوعات هذا المساق هي :

السلامة العامة ، طرق مخبرية ،تحضير الشبة البوتاسي، المادة المحددة للتفاعل ، صيغة ملح مائي، الصيغة الاولية طيف الهيدروجين والاشكال الجزيئية ، تسمية المركبات غير العضوية ، تحضير الاسبرين ، تفاعلات الاستبدال المزدوج ، معايرة محلول قاعدي وتحليل الخل ، الوزن الجزيئي لمادة متطايره ،الحجم الجزيئي لغاز الخواص المجمعة (تحديد الكتلة المولية)، قياس الحرارة، تحديد قانون السرعة لتفاعل كيميائي، تحديد ثابت الاتزان لملح قليل الذائبية، ثابت الذائبية تأثير الايون المشترك، التأكسد والاختزال وسلسلة النشاط الفلزي، درجة الحموضة ، التحليل الكيفي، الايونات الموجبة 0 مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 اظهار اهمية تطبيق قواعد السلامة العامة في العمل الكيميائي العملي
- 02 اظهار مهارات العمل المخبري في مواضيع الكيمياء المبدئية مثل قياس الاوزان واستعمال ادوات القياس وتحديد الصيغ الكيميائية للمركبات البسيطة
 - 03 التعرف على خصائص المواد الكيميائية ,التحليل الكيفي

Chem. 108- السلامة الكيميائية والأمن الكيميائي والأمن الكيميائي

يهدف المساق الى فهم أفضل الممارسات للتعامل مع المواد الكيميائية والعمليات الكيميائية لتقليل المخاطر ، سواء على الشخص أو المنشأة أو المجتمع. يتضمن فهم المخاطر الفيزيائية والكيميائية والسمية للمواد الكيميائية. كما يتضمن فهم كيفية منع الاستخدام غير القانوني أو المعادي للمجتمع للمواد الكيميائية.

مخرجات تعلم المساق هي :

- 1. تحديد وتصنيف فنّة المواد الكيميائية الخطرة ونوعها.
- 2. شرح طرق تقييم وإدارة المخاطر المرتبطة بالمواد الكيميائية.
 - 3. فهم لمفهوم السلامة الكيميائية.
- 4. تنفيذ الإجراءات المناسبة للاستجابة لحالات الانسكاب أو حالات الطوارئ أو الإصابات
 - 5. فهم المخزون الكيميائي

(2 ساعات معتمدة) - كيمياء عضوية (1) - كيمياء (1)

يهدف المساق الى اكساب الطالب المعرفة الاولية لمباديء الكيمياء العضوية والمساق يحوي الموضوعات التالية:

التركيب الذري ، الروابط والصفات الجزيئية والبنية الكيميائية للمركبات العضوية ، التسمية ، التحضير ، الخواص الفيزيائية ، الكيمياء الفراغية ، التفاعلات وميكانيكية التفاعلات للمجموعات الوظيفية التالية : الالكانات ، الالكانات ، الالكانات و هاليدات الالكيل.

مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 فهم الروابط والصفات والبنية الكيميائية للمركبات العضوية
- 02 التعرف على المجموعات الوظيفية المختلفة في الكيمياء العضوية
- 03 ربط مفاهيم مباديء الكيمياء الاولية مع مواضيع الكيمياء العضوية مثل ربط موضوع التركيب الذري مع الخواص الكيميائية للمجموعات الوظيفية العضوية

Chem. 212 - كيمياء عضوية (2)

يهدف المساق الى تعريف الطالبُ على بنية المركبات العضوية وتفاعلاتُ المجموعة الوظيفية المختلفة وموضوعات المساق هي :

التسمية ، الخواص الفيزيائية ، التحضير ، التفاعلات وميكانيكية التفاعلات للمجموعات الوظيفية التالية : المركبات الاروماتية، الكحول ، الفينولات ، الايثرات ، مركبات الكبريت ، الالدهايدات ، الكيتونات ، الاحماض الكربوكسيلية ومشتقاتها ، استبدال مركبات الكاربونيل على موقع α وتفاعلات التكثيف ، الامينات.

- 01 فهم تفاعلات الاستبدال في مركبات الكاربونيل
- 02 التعرف على كيميائية المجموعات الوظيفية مثل الكحولات ، والكيتونات والامينات والاحماض الكربوكسيلية وغيرها من المشتقات
 - 03 توظيف مبادىء الكيمياء الفيزيائية في دراسة خواص الكيمياء العضوية

(2 ساعة معتمدة) (1) حضوية عملى - Chem. 213

يهدف المساق الى اكساب الطالب التقنيات الاساسية في تنقية وفصل المركبات العضوية وموضوعات المساق هي :

درجة الانصهار ، التقطير البسيط والجزئي ، البلورة ، الاستخلاص ، التقطير بالبخار ، الكروماتوغرافيا ، النماذج الجزيئية الفراغية ، تحضير ألكين معين وبعض تفاعلات الالكانات والالكينات والمركبات الحلقية ، الحكولات ، تفاعلات الاستبدال ، الالديهايدات والكيتونات ، تحضير حمض الاديبيك والبنزويك

مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 توظيف مفاهيم مباديء الكيمياء العضوية في العمل المخبري
 - 02 التعريف بتقنيات فصل وتنقية المواد العضوية
- 03 تحضير بعض المركبات العضوية البسيطة وممارسة كيفية تشخيصها

Chem. 215 - كيمياء عضوية (لغير طلبة التخصص) (3 ساعات معتمدة)

يهدف المساق الى تعريف الطلبة من غير تخصص الكيمياء بمبادىء الكيمياء العضوية وبنية المركبات العضوية البسيطة وموضوعات المساق هي :

الـروابط و الصفات الجزيئيـة والبنيـة الكيميائيـة للمركبـات العضـوية ، التسـمية ، التحضـير ، الخواص الفيزيائية ، التفاعلات وميكانيكية التفاعلات للمجموعات الوظيفية التالية : الهيدر وكربونات ، الكحولات ، الفينولات ، الايثرات ، الالدهايدات ، الكيتونات ، الامينات ، الاحماض الكربوكسيلية ، السكريات ، البروتينات والدهون

مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 التعرف على صفات وبنية وكيفية الربط الكيميائي في المركبات الكيميائية
 - 02 فهم قواعد تسمية المركبات العضوية
- 03 التعرف على كيميائية المجموعات الوظيفية المختلفة في الكيمياء العضوية

Chem. 216 - كيمياء عضوية عملى (لطلبة غير التخصص) (2 ساعة معتمدة)

يهدف المساق الى اكساب الطالب مهارات العمل المخبري الاولية في الكيمياء العضوية للطلبة من غير تخصص الكيمياء:

البلورة ، درجة الانصهار ، التقطير البسيط والجزئي ، التقطير بالبخار ، الاستخلاص ، تفاعلات الالكانات والالكينات والمركبات الحلقية ، الالديهايدات والكيتونات والكحولات ، تفاعلات الاستبدال ، مركبات الاستر ، النماذج الجزيئية الفراغية ، الكربو هيدات ، الصابون

- مخرجات تعلم المساق هي :
- 01 تطبيق تقنيات فصل وتنقية المركبات العضوية
- 02 القدرة على تشخيص المركبات العضوية البسيطة
- 03 تطبيق مهارة تحضير بعض المركبات العضوية ذات المجموعات الوظيفية المختلفة

Chem. 217 - كيمياء عضوية طيفية

يهدف المساق الى تعميق معلومات الطالب في مجال الكيمياء العضوية الطيفية و موضوعات المساق هي :

دراسة الطيف الضوئي واستعمالاته في تشخيص المركبات العضوية ويشمل مطياف الكتلة، الاشعة تحت الحمراء، الرنين النووي المغناطيسي والاشعة فوق البنفسجية والمرئية 0 مخرجات تعلم المساق هي:

- 1. اكتساب معرفة متقدمة حول تفاعلات الإشعاع الكهرومغناطيسي والمادة وتطبيقاتها في التحليل الطيفي
- القدرة على تحليل وتفسير البيانات الطيفية التي تم جمعها بالطرق التي تمت مناقشتها في المقرر
- 3. القدرة على حل المشكلات المتعلقة بتركيب المواد الكيميائية ودراسة التفاعلات الجزيئية عن طريق اختيار طرق التحليل الطيفي المناسبة وتفسير البيانات المقابلة

Chem. 221 عضوية (1) عضوية (1) معتمدة)

يهدف المساق الى تعريف الطالب بمباديء الكيمياء غير العضوية وكيفية الربط مع مفاهيم الكيمياء العامة الاولية وموضوعات المساق هي :

التركيب الذري ، الجدول الدوري ، نظرية افلاك التكافؤ ، استخدام مبدأ التهجين لشرح بعض الخصائص الجزيئية للمركبات غير المعقدة ، مبدأ المعطي والمستقبل ، التركيب البلوري لبعض المركبات ، كيمياء وصفيه لعناصر المجموعات الرئيسية

مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 فهم التركيب الذري للعناصر
- 02 فهم دورية العناصر في الجدول الدوري
- 03 التعرف على نظريات الربط الكيميائي مثل نظرية افلاك التكافؤ ومبدأ التهجين وغيرها

Chem. 231 - كيمياء تحليلية

يهدف المساق الى تعريف الطلبة على المباديء الاولية في الكيمياء التحليلية وكيفية الربط مع مباديء الكيمياء العامة الاولية وموضوعات المساق هي :

التعامل الأحصائي مع النتائج التحليلية ، طرق التحليل الوزني ، الاتزان في محاليل الاحماض والقواعد ، معايرات الاحماض والقواعد ، معايرات تكوين المركبات المعقدة ، تفاعلات الترسيب ومعايرتها ، مقدمة في الكيمياء الكهربائية ، التحليل الكمي بطرق الامتصاص الطيفية

- مخرجات تعلم المساق هي :
- 01 التمييز ما بين انواع التحليلي الكمي والكيفي 02 القدرة على التعامل الاحصائي للنتائج التحليلية
- 03 التعرف على طرق التحليل الوزني ومباديء الاتزان بين الاحماض والقواعد
 - 04 فهم تفاعلات الترسيب وتطبيقاتها
- 05 التعرف على تفاعلات التأكسد والاختزال والحسابات الكهربائية المتعلقة بها

Chem. 232 – كيمياء تحليلية عملى

يهدف المساق الى اكساب الطلبة مهارة العمل المخبري في مجال تطبيق مباديء الكيمياء التحليلية وموضوعات المساق هي :

معايرات الاحماض والقواعد (تقدير نسبة الكاربونات ، تقدير نسبة مضاد الحموضة في بعض الادوية) ، معايرات الترسيب (تقدير نسبة الكلوريد بطريقة مور ، نسبة الفضه في سبيكة بطريقة فولهارد) ، معايرات المعقدات (تقدير عسر الماء ، تقدير تركيز الكلوريد في البول باستخدام الزئبق) ، معايرات التأكسد والاختزال (تقدير نسبة فوق اكسيد الهيدروجين في المنتجات التجارية ، تقدير نسبة فيتامين C بالعصائر ، تقدير تركيز الحديد في بعض المنتجات الوراثية) ، التقدير الطيفي للأسبرين ، التقدير الطيفي لثابت الذائبية لبعض المركبات

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 فهم مبدأ أنظمة المعايرات المختلفة مثل الاحماض والقواعد ، الترسيب التعقيد التأكسد والاختزال
 - 02 فهم طرق التحليل الطيفية

Chem. 311 - كيمياء عضوية (3)

يهدف المساق لتعريف الطالب بالتفاعلات الهامة في مجال الكيمياء العضوية المتقدمة وموضوعات المساق هي :

التفاعلات المحكومة بتماثل الافلاك ، اعادة الترتيب ، المركبات الاروماتية متعددة الحلقات ، مركبات الحلقية غير المتجانسة ، السكريات ، البروتينات والدهون والاحماض النووية وكيمياء المبلمرات

مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 فهم أساسيات الكيمياء العضوية للمركبات العطرية الحلقية غير المتجانسة
 - 02 ادراك كيميائية المركبات الاروماتية متعددة الحلقات
 - 03 ادراك كيميائية المركبات الحلقية وغير المتجانسة والسكريات وغيرها
 - 04 فهم أساسيات التفاعلات المحيطية الحلقية
 - 05 فهم أساسيات الكيمياء العضوية للفوسفور والكبريت و كيمياء المبلمرات

Chem. 314 - الكيمياء العضوية التجريبية المتقدمة (يكافيء Chem. 417) (2 ساعات معتمدة) يهدف المساق الى تمكين الطالب من تطبيق مباديء تشخيص المركبات العضوية عملياً و اكساب الطالب مهارة اجراء التفاعلات الاساسية لتحضير المركبات العضوية المختلفة.

موضوعات المساق هي :

تحضير مركب ثلاثي فينيل كربينول ، تحضير البيناكول ، اعادة ترتيب مركب البيناكول الى مركب البيناكول الى مركب البيناكول الميفالك ، تفاعلات الاثيل اسيتو اسيتين ، الاسترة ، اكسدة تشخيص مركبات عضوية مجهولة الاسم يتضمن فصل ، و تنقية وتشخيص خليط ، كما يشمل هذا المساق فحوصات اولية ، الخواص الفيزيائية ، تقنية الطيف ، تحويل مركب الى اخر ، تحليل العناصر ، الذائبية ، درجة الانصهار والغليان .

- 1. المقدرة على تطبيق معابير السلامة العامة بما يخص الكيمياء العضوية
- 2. التدرب على تحضير المركبات العضوية ذات مجموعات وظيفية مختلفة
 - 3. التعرف على وسائل فصل وتنقية المركب العضوي
- 4. اجراء الفحوص المخبرية التي تمكن من معرفة هوية المركب العضوي
- 5. القدرة على التعرف على هوية مركب عضوي ضمن خليط من المركبات الاخرى

(3 ساعات معتمدة)

يهدف المساق الى تعريف الطالب بكيميائية العناصر الانتقالية وموضوعات المساق هي: التركيب الالكتروني والخواص العامة للعناصر الانتقالية معقدات العناصر الانتقالية وتشمل انواع الليكاندات وتسمية المركبات ، المتشكلات والاشكال الهندسية النظريات التي تفسر الروابط والخواص المغناطيسية الاطياف الالكترونية ، تفاعلات الاحلال ، مقدمة في الكيمياء العضوية للعناصر الانتقالية: قاعدة 18 و 16 الكترون

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 فهم الخواص العامة والتركيب الالكتروني للعناصر الانتقالية
- 02 فهم معقدات العناصر الانتقالية من حيث المتشكلات والاشكال الهندسية ، الروابط والخواص المغناطيسية والالكترونية وتفاعلات الاحلال
 - 03 معرفة الفرق بين انواع المركبات المعقدة الكلاسيكية والعضوية

Chem. 323 - كيمياء غير عضوية عملي Chem. 323

يهدف المساق الى تحضير وتشخيص مركبات غير عضوية معقدة لبعض العناصر غير الانتقالية والانتقالية بشكل اكبر ، موضوعات المساق تشمل: تحضير مركبات الالمنيوم والمنغنيز مع المتصل اوكزاليت واسيتيل استونيت ، تحضير مركبات للكوبلت وقياس الصفات الضوئية والموصلية الكهربائية فصل بعض مركبات الكروم من خلال عملية الكروماتوغرافي لتبادل الايونات وقياس الاطياف لهم معقد النحاس مع تيويوريا ودراسة طيف الاشعة فوق الحمراء وتحليل النحاس ، تحضير معقد النيكل مع البروم ودراسة الخواص المغناطيسية و تحضير متشكلات نيترو ونايتريتو للكوبالت وقياس طيف الاشعة فوق الحمراء

مخرجات تعلم المساق هي:

تعريف الطالب التقنيات المختلفة لتحضير المركبات غير العضوية المعقدة ودراسة مختلف الطرق الفيزيائية لتشخيصها

Chem. 331 - مقدمة في طرق التحليل الإلي Chem. 331

يهدف المساق الى تزويد الطالب بفهم سليم للمبادئ الأساسية للطرق الآلية للتحليل الكيميائي. سيركز المساق على تفاصيل تصميم الأدوات والخصائص الكيميائية للذرات والجزيئات التي يمكننا استغلالها للكشف أو الاختيار أو التحديد الكمي. تشمل الموضوعات التي سيتم تناولها ؟ الضوضاء ، وتصميم الآلات ، والتحليل الطيفي الذري والجزيئي ، والكيمياء الكهربائية ، واللوني السائل والغازي ، والكروماتوغرافيا الكهربائية

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 فهم طبيعة تأثير الاشعاعات الكهرومغناطيسية على المادة الكيميائية وتفاعلاتها
 - 02 التعرف على مبدأ عمل بعض التقنيات التحليلية نظرياً
 - 03 التعرف على مبادئ التحليل الطيفي الذري وتطبيقاته.
 - 04 التعرف على مبادئ وتطبيقات التحليل الطيفي الجزيئي.
- 05 التعرف على مبادئ وتطبيقات الكروماتو غرافيا (كروماتو غرافيا الغاز والسائل)

الللد

Chem. 334 - التحليل الآلي العملي

يهدف المساق الى اعطاء الطالب الفرصة لممارسة تجارب متنوعة في مجال تطبيقات التقنيات التحليلية وموضوعات المساق هي:

تجارب متنوعة تغطي: تطبيقات طيف الامتصاص الذري، طيف الانبعاث الذري، طيف الانبعاث الذري، طيف الامتصاص الجزيئي باستخدام الاشعة فوق البنفسجية والمرئية، طيف الانبعاث الجزيئي، طرق التحليل الكهربائي المختلفة، طرق الفصل باستخدام الكروماتوغرافيا الغازية، السائلة، والايونية مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 القدرة على استخدام طريقة التحليل الآلي المناسبة من حيث تحضير مراجع كيميائية بدقة عالية ، تحديد ظروف التشغيل المناسبة للاجهزة المختلفة واجراء قياسات صحيحة
 - 02 القدرة على تحليل البيانات الناتجة باستخدام بعض البرمجيات مثل (Excel)
 - 03 التعرف على طرق التحليل المختلفة ومميزات وسلبيات كل منها بمعايير عالية

Chem. 341 - كيمياء فيزيائية (1)

يهدف المساق الى تعريف الطالب بمبادىء الكيمياء الفيزيائية وربط مفاهيمها مع ما تم در استه في المساقات التحضيرية وموضوعات المساق هي :

خواص الغازات المثالية – القانون العام، الغازات الحقيقية، النظرية الحركية للغازات، بعض خواص المواد السائلة والصلبة، الثير موديناميكا ، تعريف القانون الصفري، الطاقة والقانون الأول للثير موديناميكا ، الكيمياء الحرارية، القانون الثاني للثير موديناميكا، سمات الانتروبيا والقانون الثالث للثير موديناميكا، التلقائية والاتزان ، الاتزان الكيميائي ، الخواص التجميعية، اتزان الاطوار في الانظمة البسيطة ، قاعدة الطور

مخرجات تعلم المساق هي:

01 معرفياً: يتعرف الطالب على الاقترانات الثرموديناميكية الأساسية و على مبادىء وصف الأنظمة الكيميائية ثيرموديناميكيا وتطبيقات ذلك في الصناعة والحياة

02 المهارات:

سيكون الطالب قادراً على:

- 01 تطبيق المفاهيم الأساسية للتفاضل في الكيمياء
- 02 استخدام قوانين الغازات لوصف الأنظمة الغازية المثالية والحقيقية
 - 03 مناقشة القوانين الأربعة للديناميكيا الحرارية وتطوراتها
- 04 استخدام علاقات ثرموديناميكية مختلفة لحساب بعض الخواص من البيانات الثرموديناميكية
 - 05 اشتقاق علاقات بين الخواص الثرموديناميكية
 - 06 وصف الخواص الثر موديناميكية للمحاليل
 - 07 شرح مفهوم ثابت الاتزان وتطبيقاته في المحاليل المثالية والحقيقية
- 08 شرح أشكال الطور للأنظمة أحادية وثنائية المكونات ومناقشة اتزانات الاطوار باستخدام مفهوم الجهد الكيميائية
 - 09 امتلاك مهارات جيدة في رسم ومعالجة البيانات

Chem. 342 - كيمياء فيزيائية (2)

يهدف المساق إلى تعزيز معلومات الطالب في الكيمياء الفيزيائية من خلال مُوضوعات أكثر تعمقاً وتفصيلاً في مجال الكيمياء الفيزيائية وموضوعات المساق هي :

المحاليل الكهرلية: التوصيل الكهرلي، نظريات الالكتروليتات القوية والضعيفة، ثرموديناميكا المحاليل، الاتزان في الخلايا الكهروكيميائية، الكيمياء الحركية: القوانين العامة، ميكانيكية التفاعلات، طاقة التنشيط، نظرية التصادم، نظرية الحالة الانتقالية، الطاقة الحرة للتنشيط، انتروبيا التنشيط، التفاعلات غير المتجانسة، التفاعلات المتوازية والمتتالية والانعكاسية، تفاعلات معقدة

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 معرفياً: القدرة على وصف المحاليل الايونية والانظمة الكهروكيميائية ترموديناميكيا، وكذلك وصف التغيرات الزمنية في العمليات الكيميائية وتطبيقات ذلك في الصناعة والحياة
 - 02 المهارات :

سيكون الطالب قادراً على:

- 01 وصف التأثير المتبادل بين الأيونات في المحاليل وشرح المبدأ الفيزيائي وراء نظرية ديباي هيكل
- 02 تطبيق مباديء الكهروكيمياء على الخلايا الكهروكيميائية وربط ذلك بمسائل توليد الطاقة وتخزينها
- 03 تفسير كيف تحدث التفاعلات الكيميائية وكيف تتأثر سرعتها بتغيير التراكيز
 ودرجة الحرارة والقوة الأيونية ، ونوع المذيب
 - 04 تحديد قانون السرعة وطاقة التنشيط بناء على معلومات معطاة
- 05 اشتقاق معادلات السرعة لعمليات معقدة تتضمن التفاعلات الانعكاسية والمتوازية والمتتالية وتركيباتها
 - 06 الوصول الى آلية تفاعل معقولة
 - 07 شرح المباديء الأساسية للتفاعلات المتسلسلة والتفاعلات الضوئية
 - 08 امتلاك مهارات جيدة في رسم ومعالجة البيانات

Chem. 345 - كيمياء فيزيائية عملى (1)

يهدف المساق الى اعطاء الطالب الفرصة لدراسة مبادىء الكيمياء الفيزيائية مخبرياً/تجريباً مع التركيز على الديناميكا الحرارية وموضوعات المساق هي :

ايجاد حرارة الاحتراق، ايجاد حرارة الذوبان لمركب غير عضوي، تأثير المذاب على درجة غليان مذيب، تأثير الضغط على درجة غليان سائل، ايجاد ثابت التفكك لحامض الميثيل الأحمر، ايجاد الجهد الكهربائي القياسي لقطب الخارصين وقطب النحاس و حساب ثابت الاتزان والكميات الثرموديناميكية الخاصة بخلية النحاس والخارصين وذلك بدراسة تأثير درجة الحرارة على القوة الدافعة الكهربائية للخلية، حساب الحجوم الجزيئة للمحلول المائي لكلوريد الصوديوم، دراسة شكل الحالة لنظام من ثلاثة سوائل، تأثير القوة الايونية على الذائبية، ايجاد ثابت الاتزان لتفاعل ايون اليود مع اليود في وسط مائي، تقطير سائل عضوي بواسطة بخار الماء، تحديد شكل الطور بخار -سائل لنظام ثنائي

- 01 معرفياً: تحصيل المفاهيم الاساسية في الديناميكا الحرارية في إطار عملي تجريبي
 - 02 المهارات: سيكون الطالب قادراً على:
- 01 ملاحظة ما يجري في التجربة وتسجيل الملاحظات ومن ثم تحليل البيانات بدقة
 - 02 كتابة تقرير بالنتائج بأسلوب علمي شامل
 - 03 استخدام تشكيلة واسعة من التقنيات التحليلية
 - 04 تقدير حدود الطرق التجريبية المستخدمة بتوظيف طرق تحليل الخطأ المختلفة
 - 05 معرفة متطلبات الامان في المختبر والالتزام بها
 - 06 امتلاك مهارات جيدة في رسم ومعالجة البيانات

يهدف المساق الى افساح المجال للطالب لدراسة تجريبية/مخبرية في مجالات مختلفة في الكيمياء الفيزيائية تتضمن حركية التفاعلات الكيميائية ، الكهروكيمياء ، كيمياء المحاليل ، والاطياف وموضوعات المساق هي :

استخدام طريقة التوصيل الكهربائي لدراسة حركية تفاعل خلات الايثيل مع ايون الهيدروكسيد في وسط مائي، دراسة حركية تقاعل ايون اليود فوق الكبريتات، دراسة وتحليل طيف تحت الحمراء لغاز كلوريد الهيدروجين، دراسة الطيف الذري للهيدروجين، دراسة وتحليل الطيف المرئي لبخار جزيء اليود، ايجاد قيمة التوصيل الكهربائي المكافيء عند التخفيف اللانهائي لمحاليل كلوريد البوتاسيوم، خلات البوتاسيوم وحامض الهيدروكلور دريك، استخدام طريقة التوصيل الكهربائي لايجاد ثابت تفكك حامض الخليك في الوسط المائي، دراسة امتصاص حامض الخليك على سطوح حبيبات الفحم في وسط مائي، قياس التوتر السطحي للمحاليل، دراسة طيف الامتصاص لمركب عضوي يحتوي على روابط غير مشبعة، استخدام طريقة القياسات الضوئية لدراسة حركية تفاعل تحطم ايون دايازونيوم البنزين، دراسة تكتل الالكتروليتات الغروية بطريقة التوصيل الكهربائي

مخرجات تعلم المساق هي:

01 معرفياً: تحصيل المفاهيم الاساسية في مواضيع مختلفة في الكيمياء الفيزيائية في اطار عملي تجريبي

02 المهارات:

سيكون الطالب قادراً على:

- 01 ملاحظة ما يجري في التجربة وتسجيل الملاحظات ومن ثم تحليل البيانات دقــة
 - 02 كتابة تقرير بالنتائج بأسلوب علمي شامل
 - 03 استخدام تشكيلة واسعة من التقنيات التحليلية
 - 04 تقدير حدود الطرق التجريبية المستخدمة بتوظيف طرق تحليل الخطأ المختلفة
 - 05 معرفة متطلبات الامان في المختبر والالتزام بها
 - 06 امتلاك مهارات جيدة في رسم ومعالجة البيانات

Chem. 351 - الكيمياء في الحياة

يهدف المساق الى اظهار اهمية الكيمياء في حياتنا ويغطي المساق المواضيع التالية : الكيمياء الخضراء اسسها والاستفادة منها ، الكيمياء في حياتنا اليومية من حيث الادوية كمضادات الحموضة الانتيهستامين ، المهدئات ، المسكنات ، المضادات الحيوية ، المعقمات والمطهرات , المواد الداخلية في الغذاء مثل المحليات الصناعية ، الاصباغ ، المنكهات والمواد الحافظة , المواد البتروكيميائية مثل الاسمدة ، الشمع ، المنظفات ، الاصباغ ، البلاستيك والمبيدات الحشرية , تنقية وتعقيم المياه , اهمية العناصر في حياتنا اليومية

مخرجات تعلم المساق هي:

ادر اك اهمية العناصر الكيميائية والمركبات في شتى مناحي الحياة كالادوية والمواد البلاستيكية والاسمدة والمنظفات وغيرها

يهدف المساق الى تعميق معلومات الطالب في مجال الكيمياء العضوية (الكاربينون و الكاربنيات) وموضوعات المساق هي :

تعريف، ثبات وبناء الكاربنيون، طرق عامة لتحضير الكاربنيون، التفاعلات الرئيسية للكاربنيون، تحضير وتفاعلات الكاربنيون المثبته بذرة غير متجانسة، تحضير وتفاعلات الكاربنيون المثبته بالاقتران مع رابطة باي وذرة غير متجانسة، تحضير وتفاعلات الكاربنيون المثبته بالاقتران مع رابطة وذرتين غير متجانستين، إعادة الترتيب الجزيئية، مقدمة الى طريقة تحضير المكافئ

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 التعرف على بناء ما يسمى "بالكاربنيون" وطرق تحضيره وتشخيصه
 - 02 التعرف على انواع تفاعل الكاربنيون
- 03 دراسة تفاعل الكاربنيون بوجود ذرات غير متجانسة وعدد روابط مختلفة

Chem. 412 - البيولوجيا الجزيئية والكيمياء الحيوية - Chem. 412

يهدف المساق إلى تغطية الجوانب الأساسية للكيمياء الحيوية والبيولوجيا الجزيئية. تشمل الموضوعات الأسس الكيميائية للحياة ؛ هيكل ووظيفة الجزيئات البيولوجية. قائمة أدوات التكنولوجيا الحيوية والهندسة الوراثية ؛ نسخ التعبير الجيني والترجمة والتنظيم ؛ الأغشية الحيوية والنقل عبر الغشاء ؛ التمثيل الغذائي وعلم الطاقة الخلوية. ونقل الإشارة ؛ تصنيفات الحمض النووي الريبي والتخليق الحيوي

وموضوعات المساق هي:

تعريف، ثبات وبناء الكاربنيون، طرق عامة لتحضير الكاربنيون، التفاعلات الرئيسية للكاربنيون، تحضير وتفاعلات الكاربنيون المثبته بذرة غير متجانسة، تحضير وتفاعلات الكاربنيون المثبته بالاقتران مع رابطة باي وذرة غير متجانسة، تحضير وتفاعلات الكاربنيون المثبته بالاقتران مع رابطة وذرتين غير متجانستين، إعادة الترتيب الجزيئية، مقدمة الى طريقة تحضير المكافئ

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 يتعرف الطالب على التقنيات والأساليب البيولوجية اللازمة في المعلوماتية الحيوية
- 02 فهم الديناميكا الحرارية والتفاعلات وتنظيم المسارات والأنزيمات لعملية التمثيل الغذائي
- 03 فهم وتصنيف الأحماض الأمينية وتركيب الجينات وتصنيفات الحمض النووي الريبي والتخليق الحيوي وهيكل البروتين
- 04 فهم بعض أدوات التكنولوجيا الحيوية مثل تكنولوجيا الحمض النووي ، والنواقل ، والحمض النووي المؤتلف PCR ، والهندسة الوراثية ، وتقنيات التسلسل الأساسية.
- 05 هم التعبير الجيني النسخ والترجمة وما بعد النسخ والتعديلات اللاحقة للترجمة واللوائح
- 60 فهم الفرق بين الأغشية الحيوية والنقل عبر الغشاء ومفاهيم التمثيل الغذائي ونقل الإشارة والطاقة الخلوية

Chem. 413 - الكيمياء الحلقية غير المتجانسة - Chem. 413

يهدف المساق الى تمكين الطالب من معلومات متخصصة في مجال الكيمياء العضوية (الكيمياء الحلقية غير المتجانسة) وموضوعات المساق هي :

مقدمة ، تسمية ، تحضير ، تفاعلات وميكانيكية التفاعلات للمركبات الحلقية ومتعددة الحلقات غير المتجانسة الثلاثية والرباعية والخماسية والسداسية و التي تحتوي على ذرة او اكثر غير متحانسة

- 01 ادراك قواعد التسمية للمركبات الحلقية بشكل عام والحلقية غير المتجانسة بشكل خاص
 - 02 فهم خواص المركبات الحلقية غير المتجانسة
 - 03 التعرف على طرق تحضير وتفاعلات هذه المركبات

Chem. 421 - الكيمياء عضوفلزيــة

يهدف المساق الى تعميق مفاهيم الكيمياء غير العضوية (كيمياء العضو فلزية) لدى الطلبة وموضوعات المساق هي :

تعريف، خصائص، تسمية، تصنيف واستقرار المركبات العضوفازية, كيمياء المركبات العضوفازية, كيمياء المركبات العضوفازية الارتباط، مركبات الاخسونية الالكيلات، الالكيليدينات، والالكينات والالكاينات ومعطيات الخمسة والسته الالكترونات

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 التعرف على المركب العضو فلزى
- 02 دراسة خصائص تلك المركبات وقواعد تسميتها
- 03 ادراك طرق الارتباط في تلك المركبات ومدى علاقاتها بالمجموعات الوظيفية المعروفة في الكيمياء العضوية

Chem. 422 - الكيمياء الوصفية غيرالعضوية للعناصر (3 ساعات معتمدة)

يهدف المساق الى تمكين الطالب من معلومات متقدمة في مجال الكيمياء غير العضوية (وصنفية العناصر) وموضوعات المساق هي :

الهيدروجين : صفاته الذريه، تحضيره واستخداماته، صفاته الكيميائية

القلويات (الليثيوم، الصوديوم، البوتاسيوم): صفاتها الكيميائية و الفيزيائية تحضيرها واستخدامها 0 القلويات الترابية (البيريليوم، المغنيسيوم): صفاتها الفيزيائية و الكيميائية، تحضيرها تحضيرها واستخدامها 0 البورون والالمومنيوم: صفاتها الفيزيائية والكيميائية، تحضيرها واستخدامها 0 عناصر المجموعة الرابعة (الكربون، السليكون): صفاتها الفيزيائية العامة، تحضيرها واستخدامها، الصفات الكيميائية للسيليكون, عناصر المجموعة الخامسة (النيتروجين، الفوسفور): صفاتها الفيزيائية لاهم الفوسفور): صفاتها الفيزيائية العامة، تحضيرها واستخدامها، الصفات الكيميائية لاهم مركبات النيتروجين والفوسفور عناصر المجموعة السادسة (الاوكسجين والكبريت): الصفات الفيزيائية العامة، تحضيرها، استخدامها، الصفات الكيميائية للاوكسجين والكبريت، الهالوجينات: المسات الفيزيائية العامة، تحضيرها واستخدامها، الصفات الكيميائية (المركبات غير العضوية المهمة) الغازات النبيلة: صفاتها الفيزيائية والكيميائية، تحضيرها واستخدامها 0 العناصر المهمة) الغازات النبيلة: صفاتها الفيزيائية والكيميائية، تحضيرها واستخدامها 0 العناصر

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 التعرف على الهيدروجين تفصيلياً
 - 02 التعرف على القلويات تفصيلياً
- 03 فهم العلاقة بين عناصر المجموعات الدورية

Chem. 423 – المحفزات غير المتجانسة

يهدف المساق الى تعريف الطالب على معلومات متقدمة في مجال الكيمياء غير العضوية (المحفزات غير المتجانسة) وموضوعات المساق هي :

المبادىء الاساسية للمحفرات، النشاطية والانتقائية للمحفرات، محفرات الفلرات المدعمة، التجمعات (العناقيد) الفلزية، محفرات السبائك البلورية وغير البلورية، ميكانيكية التفاعلات المحفزة، تحديد ووصف السطوح للمحفزات، المفاعلات المستخدمة في التفاعلات المحفزة وانواعها 0

- 01 التعرف على المباديء الاساسية للمحفزات
 - 02 التعرف على انواع المحفزات
- 03 ادراك ميكانيكية المحفزات وطرق تحضيرها

يهدف هذا المساق الى تعميق فهم الطالب في موضوعات طرق التحليل الالي المتقدم في الكروموتوغرافيا ومطياف الكتلة والربط بينهما ، ويحتوي المساق على الموضوعات التالية : نظرية الكروماتوغرافيا ، كروماتوغرافيا الغاز ، كروماتوغرافيا السائل ذات الاداء العالي ، كروماتوغرافيا الموائع فوق الدرجة الحرجة ، مبدأ عمل جهاز مطياف الكتلة ، طرق التأين المستخدمة في جهاز مطياف الكتلة ، انواع اجهزة مطياف الكتلة من حيث طرق فصل الايونات ، استخدام مطياف الكتلة في التحليل الذري ، استخدام مطياف الكتلة في تحليل الجزيئات ، بعض استخدامات اجهزة كروماتوغرافيا- مطياف الكتلة في مختلف فروع الكيمياء العضوية وغير العضوية والحيوية والتحليلية.

مخرجات تعلم المساق:

- 01 فهم مبادئ نظرية الكروماتو غرافيا ومبادئ مطيافية الكتلة
- 02 التعرف على التقنيات المتعلقة بطرق الكروماتو غرافيا وطرق مطيافية الكتله
- 03 التعرف على بعض تطبيقات كروماتو غرافيا-مطياف الكتله في مختلف الميادين.

Chem. 432 تحليل آلي متقدم — 3)

يهدف هذا المساق الى تعميق فهم الطالب للمبادئ الأساسية للطرق الآلية للتحليل الكيميائي. سيركز المساق على تفاصيل تصميم الأدوات والخصائص الكيميائية للذرات والجزيئات التي يمكننا استغلالها للكشف أو الاختيار أو التحديد الكميات.

ويحتوي المساق على الموضوعات التالية:

قياس الطيف الذري للأشعة السينية و مقدمة في قياس الطيف بالأشعة تحت الحمراء و توصيف السطح بواسطة التحليل الطيفي والمجهري و مقدمة في الكيمياء التحليلية الكهربائيه والكولومتريه والفولتامتريه و الطرق الحرارية

مخرجات تعلم المساق:

- 1. التعرف على انواع مختلفة من طرق التحليل الألي الحديثه
- 2. التعرف على مبادى التحليلية الكهربائيه والكولومتريه والفولتامتريه
- 3. التعرف على بعض تطبيقات قياس الطيف بالأشعة السينية وتوصيف السطوح

Chem. 442 - كيمياء فيزيائية (3) (يكافيء 343) (Chem. 343 - كيمياء فيزيائية وموضوعات المساق المساق المي تزويد الطالب بمعرفة متقدمة في حقل الكيمياء الفيزيائية وموضوعات المساق هي :

بنية المادة وكيمياء الكم ، الجسيم في صندوق ، ذرة الهيدروجين ، المهتز التوافقي ، الدوار الصلب ، ، الاطياف الذرية ، الاطياف الجزيئية ، ظواهر الانتقال، كيمياء السطوح المخرجات :

أ. معرفياً:

- 01 وصف انظمة كيميائية بسيطة باستخدام ميكانيكا الكم وتطبيقاته في الاطياف الذرية والجزيئية
- 02 التعرف على جوانب متعددة من ظواهر السطوح وظواهر الانتقال ويشمل التوتر السطحي والادمصاص والتفاعلات الكيميائية على السطوح والانتشار واللزوجة والترسب
 - المهارات: سيكون الطالب قادراً على:
- 01 تطبيق مباديء ميكانيكا الكم على انظمة بسيطة تشمل الجسيم في صندوق ، المهتز التوافقي ، الدوار الصلد ، ذرة الهيدروجين
 - 02 التنبؤ بالاطياف الذرية في وجود و غياب مجال مغناطيسي خارجي
 - 03 استنباط خواص الجزيئات اعتماداً على بياناتها الطيفية
 - 04 تعريف وحساب واشتقاق بعض خصائص السطوح الترموديناميكية
 - 05 اشتقاق وشرح معادلة لا تغيير على ادمصاص وقوانين سرعة تفاعلات السطوح
 - 06 تقديم وصف كمي ونوعي لظواهر الانتشار واللزوجة والترسب
 - 07 امتلاك مهارات جيدة في الرسم ومعالجة البيانات

Chem. 451 - الكيمياء الصناعية عتمدة)

يهدف المساق الى تعريف الطالب ببعض الصناعات الكيميائية واهميتها في ازدهار الحضارة الانسانية المساق هي :

مصادر الطاقة، تطبيقات قوانين حفظ الكتلة والطاقة، الانتقال الحراري، عمليّات الوحدة، التقطير، الاستخلاص، أنواع المفاعلات وحركيّة التفاعلات، استخراج وتكرير البترول، الألكانات والألكينات والعطريات في الصناعة الكيميائية، المنظّفات الكيميائية، الدهانات، الإسمنت، الأسمدة، الملدّنات، البلاستيك، المبلمرات الطبيعيّة (السليلوز والمطاط)، الخيوط الصناعيّة، قضايا بيئيّة في الصناعات الكيميائيّة

مخرجات تعلم المساق هي:

أ (معرفياً :

التعرف على المباديء الاساسية للصناعات الكيميائية وطرق تصنيع سلسلة من المواد الكيميائية وما يتعلق بذلك من قضايا بيئية وقانونية واقتصادية

- ب0 المهارات: سيكون الطالب قادراً على:
- 01 وصف الصناعة الكيميائية والتعرف على مظاهرها الخاصة
- 02 استخدام قانوني حفظ الطاقة وحفظ الكتلة في تصميم المنشآت الصناعية
 - 03 وصف حسنات ومساويء مصادر الطاقة المختلفة
- 04 شرح اهمية ودور كل من اختيار التفاعل المناسب والجدوى الاقتصادية للعملية
- 05 وصف الطرق الصناعية لتحضير مجموعة من المركبات العضوية وغير العضوية المهمة
- 06 وصف المحفزات (العوامل المساعدة) بأنواعها ودورها في تصنيع المواد الكيمبائية
 - 07 تقييم المسائل البيئية المتعلقة بالصناعات الكيميائية
 - 08 التواصل الفعال مع الكيميائيين الصناعيين

Chem. 452 - تطبيقات الحاسوب في الكيمياء - Chem. 452

يهدف المساق الى تزويد الطالب بالمهارات الحاسوبية واستخداماتها التطبيقية في مجال الكيمياء وموضوعات المساق هي:

تنفيذ العمليات الحسابية باستخدام مضخمات الغرف (Op-Amp) توافق الأجهزة مع جهاز الحاسوب وتبادل البيانات وتخزينها ، معالجة البيانات ورسمها باستخدام البرمجيات الجاهزة ، رسم الأشكال الجزئيية واستنباط اطيافها الحسابية باستخدام برمجيات جاهزة ، البحث عن البيانات في الانترنت

مخرجات التعلم هي :

معرفياً:

التعرف على المفاهيم الاساسية في الحاسوب وكيفية عمله والتحكم في الاجهزة وتخزين المعلومات وتبادل البيانات

- ب المهارات: سيكون الطالب قادراً على:
- 01 استخدام برامج معالجة البيانات بكفاءة
- 02 استخدام برمجيات الكيمياء المتخصصة في رسم اشكال المركبات الكيميائية وحساب اطيافها
 - 03 حساب اطوال الروابط وزواياها ، طاقاتها وافلاكها الجزيئية
- 04 حل مسائل معقدة في كيمياء الكم والترموديناميكا وحركية التفاعلات باستخدام برمجيات رياضية
 - 05 البحث والولوج الى المعلومات الكيميائية في الانترنت
 - 06 تقييم وتفسير البيانات والمعلومات الكيميائية ا

Chem. 453 – كيمياء البيئــة – Chem. 453

يهدف هذا المساق الى تعريف الطالب بالقضايا البيئيه المعاصره ، وفهم اسبابها والتعرف على اثارها و على الملوثات المسببه لها . موضوعات المساق هي:

لمحة عامة عن علوم وتكنولوجيا البيئة، مصادر التلوث، مصير الملوثات وكيفية انتقالها في الأوساط البيئية المختلفة. المشاكل البيئية العالمية؛ نضوب طبقة الأوزون، الضباب الدخاني، الجسيمات العالقة، ظاهرة الاحتباس الحراري، والأمطار الحمضية وآثار هذه المشاكل البيئية. الأنواع المختلفة لملوثات المياه والتربة والهواء. طرق أخذ العينات من الهواء والماء والتربة. طرق التحليل الشائعة وأسس اختيارها.

مخرجات تعلم المساق:

- 1. التعرف على القضايا البيئية المعاصره وشرح كيفية حدوثها
- 2. التعرف على مصادر التلوث المختلفة وكيفية انتقال الملوثات الغازيه والسائلة والصلبة
 - 3. التعرف على الاثار السلبيه التي يسببها التلوث البيئي
 - 4. التعرف على بعض طرق التحليل وأسس اختيار الطّريقه المناسبة

Chem. 455 – الكيمياء الحاسوبية

يهدف هذا المساق الى تعريف الطالب بالنماذج الرياضية الكامنة وراء طرق الكيمياء الحسابية المختلفة ، بالإضافة إلى الجوانب العملية لإجراء العمليات الحسابية على الأنظمة الكيميائية.

. موضوعات المساق هي:

مقدمة في الكيمياء الحاسوبية ، الميكانيكا الجزيئية . حسابات المرحلة المكثفة ، نظرية دالة الكثافة. نظرية ab initio النظرية شبه التجريبية

مخرجات تعلم المساق:

- 1. سيوفر هذا المساق للطالب الخلفية والموارد اللازمة لتطبيق وتقييم المنهجيات الحسابية بشكل نقدى من وجهة نظر الكيمياء
- 2. تعريف الطالب بالطرق المستخدمة لحساب الخصائص الجزيئية والتفاعلية بالطرق النظرية.

Chem. 492 مواضيع خاصة في الكيمياء غير العضوية (3 ساعات معتمدة)

يهدف المساق الى تعميق فهم الطالب بموضوعات متخصصة ترتبط بفرع الكيمياء غير العضوية ومعتمدة على تخصصات اعضاء هيئة التدريس الذين يدرسون المساق هيئة التدريس الذين يدرسون المساق

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 ادراك مفاهيم متخصصة في ميدان الكيمياء غير العضوية
 - 02 تعزيز فهم مواضيع الكيمياء غير العضوية بشكل عام
- 03 تحضير الطالب لمساقات متقدمة في حال التحاقه ببرنامج الدراسات العليا

Chem. 493 مواضيع خاصة في الكيمياء التحليليـــة

يهدف المساق الى تعميق معلومات الطالب بموضوعات متخصصة في مجال الكيمياء التحليلية وطرق التحليل الالي المتقدمة، ومواضيع هذا المساق مرتبطة باختيار مدرس المساق مراعياً احتياجات واهتمامات الطلبه. كما ان هذا المساق قد يتكرر تحت موضوعات مختلفة.

- التعرف على احدث طرق التحليل التي لم يتعرض لها سابقاً
 - 2. تعميق ادراك الطالب لتطبيقات طرق التحليل المتخصصة
 - 3. تعزيز مقدرة الطالب على اكمال الدراسات العليا

Chem. 494 مواضيع خاصة في الكيمياء الفيزيائيــة - Chem. 494

يهدف المساق الى تعميق معلومات الطالب بموضوعات متخصصة في مجال الكيمياء الفيزيائية مرتبطة بتخصص مدرس المساق ، موضوعات المساق تتنوع حسب تخصصات اعضاء هيئة التدريس في حقل التخصص

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 ادراك مفاهيم متخصصة في ميدان الكيمياء الفيزيائية
 - 02 تعميق ادر اك الطالب للكيمياء الفيزيائية بشكل عام
 - 03 المقدرة على اكمال الدراسات العليا

Chem. 495 مواضيع خاصة في الكيمياء العضويـــة - Chem. 495

يهدف المساق الى تعميق معلومات الطالب بموضوعات متخصصة في مجال الكيمياء العضوية مرتبطة بتخصص مدرس المساق ، موضوعات المساق تتنوع حسب تخصصات اعضاء هيئة التدريس فى حقل التخصص

مخرجات تعلم المساق هي:

- 01 ادر اك مفاهيم متخصصة في ميدان الكيمياء العضوية
 - 02 تعميق ادر اك الطالب للكيمياء العضوية بشكل عام
 - 03 المقدرة على اكمال الدراسات العليا

Chem. 499 - بحث مخبــرى - Chem. 499

يهدف المساق الى تزويد الطالب بالمهارات البحثية المختلفة والتي تؤهله للقيام بالعمل المخبري بشكل مستقل وابداعي ، موضوعات المساق :

يتنوع العمل المخبري بتنوع المجالات البحثية لاعضاء هيئة التدريس في حقل التخصص مخرجات تعلم المساق هي :

- 01 تزويد بالمهارات البحثية الابداعية
- 02 شحد شخصية الطالب للقيام بالعمل المخبري بشكل مستقل
- 03 تأهيل الطالب للانخراط في برامج الدراسات العليا المعتمدة على المسار البحثي