

جامعة اليرموك  
كلية العلوم  
قسم الكيمياء

الخطة الدراسية لبرنامج البكالوريوس في الكيمياء

الاسم / رقم / تاريخ  
C.17/1/C

م. ك. ك.  
م. ك. ك.  
C.17/1/C

ل. ك. ك.  
C.17/1/C

2017/2016



## الخطة الدراسية للحصول على درجة البكالوريوس في الكيمياء

تمنح درجة البكالوريوس في قسم الكيمياء بعد اتمام المتطلبات التالية:

- (١) الشروط المنصوص عليها في تعليمات منح درجة البكالوريوس في جامعة اليرموك رقم (٢) لسنة ١٩٩١ وتعديلاتها الصادرة بموجب نظام الدرجات العلمية والشهادات في جامعة اليرموك رقم (٧٦) لسنة ١٩٧٦ وتعديلاتها.
- (٢) متطلبات الجامعة: ويخصص لها ٢٧ ساعة معتمدة وتشمل:
- أ. متطلبات اجبارية (١٢ ساعة معتمدة) حسب جدول رقم (١).

جدول رقم (١): متطلبات الجامعة الاجبارية (١٢ ساعة معتمدة اجبارية)

متطلبات الجامعة الاجبارية (١٢ ساعة معتمدة)				
الرقم	رمز المساق	اسم المساق	الساعات المعتمدة	المتطلب السابق
١.	P.S 102	التربية الوطنية	٣	---
٢.	M.S 100	علوم عسكرية	٣	---
٣.	Arab 101	لغة عربية (2)	٣	---
٤.	Eng 101	لغة انجليزية	٣	---
المجموع			12	----

ب. متطلبات اختيارية: ١٥ ساعة معتمدة يختارها الطالب من المساقات في الجدول رقم (٢).

جدول رقم (٢): متطلبات الجامعة الاختيارية (١٥ ساعة معتمدة اجبارية)

المساقات الانسانية				
الرقم	رمز المساق	اسم المساق	الساعات المعتمدة	
١.	Hum 101	الثقافة الاعلامية	3	
٢.	Hum102	المواطنة والانتماء	3	
٣.	Hum 103	الاسلام فكر وحضارة	3	
٤.	Hum 104	الفن والسلوك	3	
٥.	Hum 105	اسهام الاردن في الحضارة الانسانية	3	
٦.	Hum 106	مقدمة في دراسة الثقافات الانسانية	3	
٧.	Hum 107	حقوق الانسان	3	
٨.	Hum 108	مهارات التفكير	3	
المساقات العلمية				
١.	Sci 101	البيئة والصحة العامة	3	
٢.	Sci 102	تكنولوجيا المعلومات والمجتمع	3	
٣.	Sci 103	اللياقة البدنية للجميع	3	
٤.	Sci 104	مهارات التواصل الفعال	3	
٥.	Sci 105	الطاقة المتجددة	3	
٦.	Sci 106	الادارة وتنمية المجتمع	3	
٧.	Sci 107	البحث العلمي	3	

م.م. محمد عيسى  
م.م. محمد عيسى

(٣) متطلبات الكلية المبينة في الخطة الدراسية لدرجة البكالوريوس في كلية العلوم (ويخصص لها ٢١ ساعة معتمدة اجبارية) حسب جدول رقم (٣).

جدول رقم (٣): متطلبات كلية العلوم (٢١ ساعة معتمدة اجبارية)

الرقم	رمز المساق	اسم المساق	الساعات المعتمدة	المتطلب السابق
٠١	Math 101	تفاضل وتكامل (١)	٣	---
٠٢	Phys 101	فيزياء عامة (١)	٣	---
٠٣	Chem 101	كيمياء عامة (١)	٣	---
٠٤	Bio 101	بيولوجيا عامة (١)	٣	---
٠٥	Stat 101	مبادئ الاحصاء (١)	٣	---
٠٦	EES 101	جيولوجيا عامة (١)	٣	---
٠٧	CS110	البرمجة بلغة مختارة	٣	---
المجموع				٢١

#### (٤) متطلبات قسم الكيمياء :

يخصص لها (٨٦) ساعة معتمدة يحددها مجلس قسم التخصص المنفرد أو مجلس كل من قسم التخصص الرئيسي والتخصص الفرعي.

أولاً) التخصص المنفرد (٨٦ ساعة معتمدة) :

(١) مساقات إجبارية (٦٥ ساعة معتمدة) :

Chem. 102 , Chem. 107 , Math. 102 , Phys. 102 ,  
Math. 206 , Chem. 211 , Chem. 212 , Chem. 213 , Chem. 214 ,  
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. 417 , Chem. 421 , Chem. 433 ,  
Chem. 442

(٢) مساقات اختيارية (٢١ ساعة معتمدة) :

أ) (١٥ ساعة معتمدة) : يختارها الطالب من مساقات القسم التالية :

Chem. 351 , Chem. 411 , Chem. 413 , Chem. 416 , Chem. 422 ,  
Chem. 423 , Chem. 431 , Chem. 451 , Chem. 452 , Chem. 453 ,  
Chem. 492 , Chem. 493 , Chem. 494 , Chem. 495 , Chem. 499

ب) (٦ 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 , Geo. 102 ,  
Geo. 105 , Geo. 106 , Geo. 215 , Env. 101 B , Env. 252 , CIS. 103  
MIS. 120

Handwritten signatures and notes in blue ink, including a signature and the date 14/1/2010.

جدول رقم (١) توزيع الساعات المعتمدة للتخصص المنفرد

المتطلبات	الساعات الإلزامية	الساعات الاختيارية	المجموع
متطلبات الجامعة	١٢	١٥	٢٧
متطلبات الكلية	٢١	-	٢١
متطلبات القسم	٦٥	٢١	٨٦
المجموع	٩٨	٣٦	١٣٤

ثانياً) التخصص الرئيسي / الفرعي (٨٦ ساعة معتمدة) :  
(١) التخصص الرئيسي (٦٥ ساعة معتمدة) :

١. مساقات إجبارية (٦٥ ساعة معتمدة) :

Chem. 102 , Chem. 107 , Math. 102 , Phys. 102 , Math. 206 ,  
Chem. 211 , Chem. 212 , Chem. 213 , Chem. 214 , 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. 417 , Chem. 421 , Chem. 433 , Chem. 442

(٢) التخصص الفرعي (٢١ ساعة معتمدة) :

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

جدول رقم (٢)

توزيع الساعات المعتمدة للتخصص الرئيسي/ الفرعي

المتطلبات	الساعات الإلزامية	الساعات الاختيارية	المجموع
متطلبات الجامعة	١٢	١٥	٢٧
متطلبات الكلية	٢١	-	٢١
متطلبات القسم (التخصص الرئيسي)	٦٥	-	٦٥
التخصص الفرعي (حسب الخطة الدراسية لقسم التخصص الفرعي)			٢١
المجموع			١٣٤

د. محمد عبد الحليم

ثالثاً) التخصص الفرعي في الكيمياء ( ٢١ ساعة معتمدة):

أ. مساقات إجبارية (١٤ ساعة معتمدة):

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

ب. مساقات اختيارية (٧ ساعات معتمدة): يختارها الطالب من المساقات التالية:

Chem. 216 , Chem. 321 , Chem. 331 , Chem. 334 , Chem. 341 , Chem. 342 ,  
Chem. 351 , Chem. 453

\* المتطلب السابق لمساق Chem. 221 لطلبة التخصص الفرعي هو Chem. 211 او Chem. 215

جدول رقم (٣)  
مدلول رقم العشرات

الرقم	المدلول	الرقم	المدلول
٠	كيمياء عامة	٥	كيمياء صناعية، تطبيقية، نظرية
١	كيمياء عضوية	٦	كيمياء حيوية
٢	كيمياء غير عضوية	٧	-
٣	كيمياء تحليلية	٨	-
٤	كيمياء فيزيائية	٩	بحث، ندوة، مواضيع خاصة

الإدارة  
مركز الدراسات والبحوث

جدول رقم (٤) المساقات التي يطرحها قسم الكيمياء لطلبة القسم

حالة المساق	المتطلب السابق	الساعات المعتمدة	عدد الساعات الأسبوعية		اسم المساق	رقم المساق
			نظري	عملي		
قديم / جديد	-	٣	-	٣	كيمياء عامة (١)	Chem. 101
قديم	Chem. 101	٣	-	٣	كيمياء عامة (٢)	Chem. 102
جديد	Chem. 102 او الجمع بينهما او Chem. 103 او الجمع بينهما	١	٣	-	كيمياء عامة عملي	Chem. 107
قديم	Chem. 102	٣	-	٣	كيمياء عضوية (١)	Chem. 211
قديم	Chem. 107 , Chem. 211	٣	-	٣	كيمياء عضوية (٢)	Chem. 212
قديم	Chem. 212 او الجمع بينهما	٢	٣	١	كيمياء عضوية عملي (١)	Chem. 213
قديم	Chem. 212 , Chem. 213	١	٤	٠	كيمياء عضوية عملي (٢)	Chem. 214
قديم	Chem. 211 او Chem. 215	٣	-	٣	كيمياء غير عضوية (١)	Chem. 221
قديم	Chem. 102 , Chem. 107	٣	-	٣	كيمياء تحليلية (١)	Chem. 231
قديم	Chem. 231 او الجمع بينهما	١	٣	-	كيمياء تحليلية عملي	Chem. 232
قديم	Chem. 212	٣	-	٣	كيمياء عضوية (٣)	Chem. 311
قديم	Chem. 212 , Chem. 221	٣	-	٣	كيمياء العناصر الانتقالية	Chem. 321
قديم	Chem. 321 او الجمع بينهما	٣	٥	١	كيمياء غير عضوية عملي	Chem. 323
قديم	Chem. 212 , Chem. 232	٣	-	٣	مقدمة في طرق التحليل الآلي	Chem. 331
قديم	Chem. 331 او الجمع بينهما	٢	٣	١	التحليل الآلي العملي	Chem. 334
قديم	Chem. 102 , Chem. 107 , Math. 206	٣	-	٣	كيمياء فيزيائية (١)	Chem. 341
قديم	Chem. 341	٣	-	٣	كيمياء فيزيائية (٢)	Chem. 342
قديم	Chem. 342 او الجمع بينهما	٢	٣	١	كيمياء فيزيائية عملي (١)	Chem. 345
قديم	Chem. 342 , Chem. 345	٢	٣	١	كيمياء فيزيائية عملي (٢)	Chem. 346
قديم	Chem. 212 , Chem. 221	٣	-	٣	الكيمياء في الحياة	Chem. 351
قديم	Chem. 311	٣	-	٣	كيمياء الكربون والكربونات	Chem. 411
قديم	Chem. 311	٣	-	٣	كيمياء حلقة غير متجانسة	Chem. 413
قديم	Chem. 212	٣	-	٣	كيمياء عضوية طيفية	Chem. 416
قديم	Chem. 214 , Chem. 311	٣	٤	٢	تشخيص المركبات العضوية	Chem. 417
قديم	Chem. 321	٣	-	٣	كيمياء العضو فلزية	Chem. 421
قديم	Chem. 321	٣	-	٣	الكيمياء الوصفية غير العضوية للعناصر	Chem. 422
قديم	Chem. 321	٣	-	٣	المحفزات غير المتجانسة	Chem. 423
قديم	Chem. 331 , Chem. 334	٣	-	٣	الكروماتوغرافيا ومطيافية الكتلة	Chem. 431
جديد	Chem. 331	٣	-	٣	الكهروتحليلية	Chem. 433
قديم	Chem. 342 , Chem. 345	٣	-	٣	كيمياء فيزيائية (٣)	Chem. 442
قديم	Chem. 214 , Chem. 341	٣	٠	٣	كيمياء صناعية	Chem. 451
قديم	Math 206 , Chem. 342	٣	٠	٣	تطبيقات الحاسوب في الكيمياء	Chem. 452
قديم	Chem. 221 , Chem. 231	٣	-	٣	كيمياء البيئة	Chem. 453
قديم	موافقة القسم	٣	-	٣	مواضيع خاصة في الكيمياء غير العضوية	Chem. 492
قديم	موافقة القسم	٣	-	٣	مواضيع خاصة في الكيمياء التحليلية	Chem. 493
قديم	موافقة القسم	٣	-	٣	مواضيع خاصة في الكيمياء الفيزيائية	Chem. 494
قديم	موافقة القسم	٣	-	٣	مواضيع خاصة في الكيمياء العضوية	Chem. 495
قديم	موافقة القسم	٣	-	-	بحث مخبري	Chem. 499

جدول رقم (٥) المساقات التي يطرحها قسم الكيمياء للاقسام الاخرى

حالة المساق	المتطلب السابق	الساعات المعتمدة	عدد الساعات الاسبوعية		اسم المساق	رقم المساق
			نظري	عملي		
قديم / جديد	-	٣	٣	٠	كيمياء عامة (لطلبة الكليات الطبية)	Chem. 103
قديم	-	٣	٣	-	كيمياء عامة (لطلبة الحجاوي)	Chem. 104
قديم	Chem. 101 أو Chem. 104 أو الجمع بينهما	١	٣	٠	كيمياء عامه عملي (لطلبة الحجاوي و لطلبة العلوم الحياتية)	Chem. 105
جديد	Chem. 102 أو الجمع بينهما	١	٣	٠	كيمياء عامة عملي (لطلبة العلوم الحياتية)	Chem. 106
قديم	Chem. 102 و Chem. 106 أو Chem. 103 و Chem. 107	٣	-	٣	كيمياء عضوية (لطلبة العلوم الحياتية والفيزياء الطبية وطلبة التخصص الفرعي)	Chem. 215
قديم	Chem. 215 أو الجمع بينهما	٢	٤	١	كيمياء عضوية عملي (لطلبة العلوم الحياتية و طلبة التخصص الفرعي)	Chem. 216

م. الكيمياء  
د. محمد عيسى  
١٤/١٤  
١٤/١٤  
١٤/١٤



جدول رقم (٦) جدول تكافؤ المساقات

رمز ورقم المساق في الخطة الجديدة	رمز ورقم المساق المكافئ في الخطة القديمة
Chem. 101	ك ١٠١
Chem. 102	ك ١٠٢
Chem. 103	لا يوجد
Chem. 104	ك ١٠١ هـ
Chem. 105	ك ١٠٥
Chem. 106	ك ١٠٦
Chem. 107	لا يوجد
Chem. 211	ك ٢١١
Chem. 212	ك ٢١٢
Chem. 213	ك ٢١٣
Chem. 214	ك ٢١٤
Chem. 215	ك ٢١٥
Chem. 216	ك ٢١٦
Chem. 221	ك ٢٢١
Chem. 231	ك ٢٣١
Chem. 232	ك ٢٣٢
Chem. 311	ك ٣١١
Chem. 321	ك ٣٢١
Chem. 323	ك ٣٢٣
Chem. 331	ك ٣٣١
Chem. 334	ك ٣٣٤
Chem. 341	ك ٣٤١
Chem. 342	ك ٣٤٢
Chem. 345	ك ٣٤٥
Chem. 346	ك ٣٤٦
Chem. 351	ك ٣٥١
Chem. 411	ك ٤١١
Chem. 413	ك ٤١٣
Chem. 416	ك ٣١٣
Chem. 417	ك ٣١٢
Chem. 421	ك ٤٢١
Chem. 422	ك ٤٢٢
Chem. 423	ك ٤٢٣
Chem. 431	ك ٤٣١
Chem. 433	لا يوجد
Chem. 442	ك ٣٤٣
Chem. 451	ك ٤٥١
Chem. 452	ك ٤٥٢
Chem. 453	ك ٤٥٣
Chem. 492	ك ٤٩٢
Chem. 493	ك ٤٩٣
Chem. 494	ك ٤٩٤
Chem. 495	ك ٤٩٥
Chem. 499	ك ٤٩٩

م. ك. هـ  
د. محمد هادي  
٢٠١٦/١٢/١٤

برنامج إرشادي لطلبة قسم الكيمياء

السنة الأولى

الفصل الثاني		الفصل الأول	
الساعات المعتمدة	رقم المساق	الساعات المعتمدة	رقم المساق
٣	Math. 102	٣	Math. 101
٣	Phys. 102	٣	Phys. 101
٣	Chem. 102	٣	Chem. 101
١	Chem. 107		
٣	متطلب جامعة إجباري	٣	متطلب جامعة إجباري
٣	متطلب جامعة اختياري	٣	متطلب جامعة اختياري
١٦ ساعة	المجموع	١٥ ساعة	المجموع

السنة الثانية

الفصل الثاني		الفصل الأول	
الساعات المعتمدة	رقم المساق	الساعات المعتمدة	رقم المساق
٣	Chem. 212	٣	Math. 206
٢	Chem. 213	٣	Chem. 211
٣	Chem. 221	٣	Chem. 231
٣	Geo. 101	١	Chem. 232
٣	متطلب جامعة إجباري	٣	متطلب جامعة إجباري
٣	متطلب جامعة إختياري	٣	متطلب جامعة إختياري
١٧ ساعة	المجموع	١٦ ساعة	المجموع

السنة الثالثة

الفصل الثاني		الفصل الأول	
الساعات المعتمدة	رقم المساق	الساعات المعتمدة	رقم المساق
٣	CS 101	٣	Chem. 311
٣	Chem. 323	٣	Chem. 321
٣	Chem. 331	١	Chem. 214
٢	Chem. 334	٣	Chem. 341
٣	Chem. 342	٣	Bio. 101
٣	Chem. 417	٣	متطلب جامعة إختياري
١٧ ساعة	المجموع	١٦ ساعة	المجموع

السنة الرابعة

الفصل الثاني		الفصل الأول	
الساعات المعتمدة	رقم المساق	الساعات المعتمدة	رقم المساق
٢	Chem. 346	٣	Chem. 442
٢	Chem. 433		
٣	متطلب قسم إختياري	٢	Chem. 345
٣	متطلب قسم إختياري	٣	متطلب قسم إختياري
٣	متطلب قسم إختياري	٣	متطلب قسم إختياري
٣	Stat. 101	٣	Chem. 421
٢	متطلب قسم إختياري	٣	متطلب قسم إختياري
١٧ ساعة	المجموع	١٧ ساعة	المجموع

## وصف المساق لدرجة البكالوريوس في قسم الكيمياء

**Chem. 101 - كيمياء عامة (١)** (٣ ساعات معتمدة)  
يهدف هذا المساق الى تعريف الطالب بأساسيات ومبادئ 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 هذا المساق هي :  
١ . اظهار فهم التركيب الذري والبناء الالكتروني  
٢ . اظهار المقدرة على اجراء الحسابات الكيميائية للتفاعلات  
٣ . فهم الجدول الدوري

**Chem. 102 - كيمياء عامة (٢)** (٣ ساعات معتمدة)  
يهدف المساق الى تعريف الطالب بمبادئ الكيمياء فيما يخص الاتزان الكيميائي وميكانيكية التفاعلات وموضوعات المساق هي :  
الخواص الفيزيائية للمحاليل والمستحلبات والخواص التجميعة ، 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 :  
١ . اظهار فهم الخواص الفيزيائية للمحاليل .  
٢ . فهم تغيرات الطاقة المرتبطة بالتفاعلات الكيميائية، وسرعة التفاعلات الكيميائية  
٣ . استيعاب مفاهيم الاتزان والكيمياء الكهربائية

**Chem. 103 - كيمياء عامة (لطلبة الكليات الطبية)** (٣ ساعات معتمدة)  
يهدف المساق الى تعريف الطالب بمبادئ 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 التجميعة وحركية التفاعلات الكيميائية واتزان الاحماض والقواعد .  
مخرجات تعلم المساق هي :  
١ . اظهار المقدرة على اجراء الحسابات الكيميائية للتفاعلات .  
٢ . فهم الجدول الدوري .  
٣ . فهم الخواص الفيزيائية والتجميعة للمحاليل .  
٤ . فهم سرعة التفاعلات الكيميائية .

**Chem. 104 - كيمياء عامة (١) (لطلبة كلية الحجاوي)** (٣ ساعات معتمدة)  
يهدف هذا المساق الى تعريف الطالب بمبادئ 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 .  
مخرجات تعلم المساق هي :  
١ . اظهار المقدرة على اجراء الحسابات الكيميائية للتفاعلات  
٢ . فهم الغازات وقوانينها  
٣ . فهم كيمياء المواد الصلبة والسوائل  
٤ . فهم الكيمياء الكهربائية

( ١ ساعة معتمدة )

Chem. 105 - كيمياء عامة عملي (١)

لغير طلبة الكيمياء (العلوم الحياتية والهندسة)

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

مخرجات تعلم المساق هي :

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

( ١ ساعة معتمدة )

Chem. 106 - كيمياء عامة عملي (٢) (لطلبة العلوم الحياتية)

الخواص المجمععة (تحديد الكتلة المولية)، قياس الحرارة، تحديد قانون السرعة لتفاعل كيميائي، تحديد ثابت الاتزان، ثابت اتران لملاح 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 :

- ٠١ اظهار اهمية تطبيق قواعد السلامة العامة في العمل الكيميائي العملي
- ٠٢ التعرف على خصائص المواد الكيميائية وإجراء قياسات كمية صحيحة
- ٠٣ اظهار القدرة على التحليل الكيفي للايونات السالبة والايونات الموجبة

( ١ ساعة معتمدة )

Chem. 107 - كيمياء عامة عملي

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 الأولية، طيف الهيدروجين والأشكال الجزيئية، تسمية المركبات غير العضوية، تحضير الأسبرين، تفاعلات الاستبدال المزدوج، معايرة محلول قاعدي وتحليل الخل، الوزن الجزيئي لمادة متطايره، الحجم الجزيئي لغاز . الخواص المجمععة (تحديد الكتلة المولية)، قياس الحرارة، تحديد قانون السرعة لتفاعل كيميائي، تحديد ثابت الاتزان لملاح 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 .

مخرجات تعلم المساق هي :

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

(٣ ساعات معتمدة)

### Chem. 211 - كيمياء عضوية (١)

يهدف المساق الى اكساب الطالب المعرفة الاولية لمبادئ 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 ، الالكينات ، الالكينات والمركبات الاروماتية .

مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ فهم الروابط والصفات والبنية الكيميائية للمركبات العضوية
- ٢ التعرف على المجموعات الوظيفية المختلفة في الكيمياء العضوية
- ٣ ربط مفاهيم مبادئ الكيمياء الاولية مع مواضيع الكيمياء العضوية مثل ربط موضوع التركيب الذري مع الخواص الكيميائية للمجموعات الوظيفية العضوية

(٣ ساعات معتمدة)

### Chem. 212 - كيمياء عضوية (٢)

يهدف المساق الى تعريف الطالب على بنية المركبات العضوية وتفاعلات المجموعة الوظيفية المختلفة وموضوعات المساق هي :

مقدمة في استخدام الطيف الضوئي للتعرف على بنية المركبات العضوية وتشمل مطياف الكتلة ، الأشعة تحت الحمراء ، الأشعة فوق البنفسجية والمرئية والرنين النووي المغناطيسي ، البنية ، التسمية ، الخواص الفيزيائية ، التحضير ، التفاعلات وميكانيكية التفاعلات للمجموعات الوظيفية التالية : هاليدات الالكيل ، الحكول ، الفينولات ، الاثيرات ، مركبات الكبريت ، الالدهايدات ، الكيتونات ، الامينات ، الاحماض الكربوكسيلية ومشتقاتها .

مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ امكن الطالب من التعرف على بنية المركبات العضوية من خلال توظيف مبادئ مطياف الكتلة والأشعة تحت الحمراء وغيرها من التقنيات
- ٢ التعرف على كيميائية المجموعات الوظيفية مثل الكحولات ، والكيتونات والامينات والاحماض الكربوكسيلية وغيرها من المشتقات
- ٣ توظيف مبادئ الكيمياء الفيزيائية في دراسة خواص الكيمياء العضوية

(٢ ساعة معتمدة)

### Chem. 213 - كيمياء عضوية عملي (١)

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 ، الكحولات ، تفاعلات الاستبدال ، الالديهيدات والكيتونات ، تحضير حمض الاديبيك والبنزويك .

مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ توظيف مفاهيم مبادئ الكيمياء العضوية في العمل المخبري
- ٢ التعرف بتقنيات فصل وتنقية المواد العضوية
- ٣ تحضير بعض المركبات العضوية البسيطة وممارسة كيفية تشخيصها

**Chem. 214 - كيمياء عضوية عملي (٢)** (١ ساعة معتمدة)  
يهدف المساق الى اكساب الطالب مهارة اجراء التفاعلات الاساسية لتحضير المركبات العضوية المختلفة وموضوعات المساق هي :

تحضير مركب ثلاثي فينيل كربينول ، تحضير البيناكول ، اعادة ترتيب مركب البيناكول الى مركب البيناكول ثم الى حمض البيفالك ، تفاعل كاينزارو ، الكيمياء الضوئية ، تفاعلات الاثيل اسيتو اسيتين ، الاسترة ، اكسدة مركبات ٤-نايتروتولوين الى ٤-نايترو حمض البنزويك ، اختزال مركب النايتروبنزين ، تحضير مركب كلورو بنزين ، البنزوين / البنزيل / حمض البنزيليك ، تحضير مركب سايكلو هكسانون او كسيم ، تفاعلات فريدل كرافت .

مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ . التدرب على تحضير المركبات العضوية ذات مجموعات وظيفية مختلفة
- ٢ . المقدرة على تطبيق معايير السلامة العامة بما يخص الكيمياء العضوية

**Chem. 215 - كيمياء عضوية (لغير طلبة التخصص)** (٣ ساعات معتمدة)  
يهدف المساق الى تعريف الطلبة من غير تخصص الكيمياء بمبادئ الكيمياء العضوية وبنية المركبات العضوية البسيطة وموضوعات المساق هي :

الروابط و الصفات الجزيئية والبنية الكيميائية للمركبات العضوية ، التسمية ، التحضير ، الخواص الفيزيائية ، التفاعلات وميكانيكية التفاعلات للمجموعات الوظيفية التالية : الهيدروكربونات ، الكحولات ، الفينولات ، الاثيرات ، الالدهايدات ، الكيتونات ، الامينات ، الاحماض الكربوكسيلية ، السكريات ، البروتينات والدهون .

مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ . التعرف على صفات وبنية وكيفية الربط الكيميائي في المركبات الكيميائية
- ٢ . فهم قواعد تسمية المركبات العضوية
- ٣ . التعرف على كيميائية المجموعات الوظيفية المختلفة في الكيمياء العضوية

**Chem. 216 - كيمياء عضوية عملي (لطلبة غير التخصص)** (٢ 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 ، الالديهيدات والكيتونات والكحولات ، تفاعلات الاستبدال ، مركبات الاستر ، النماذج الجزيئية الفراغية ، الكربوهيدرات ، الصابون .

مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ . تطبيق تقنيات فصل وتنقية المركبات العضوية
- ٢ . القدرة على تشخيص المركبات العضوية البسيطة
- ٣ . تطبيق مهارة تحضير بعض المركبات العضوية ذات المجموعات الوظيفية المختلفة

**Chem. 221 - كيمياء غير عضوية (١)** (٣ ساعات معتمدة)  
يهدف المساق الى تعريف الطالب بمبادئ 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 ، التماثل ، نظرية المدارات الجزيئية للمركبات غير المعقدة ، مبدأ المعطي والمستقبل ، التركيب البلوري لبعض المركبات ، كيمياء وصفية لعناصر المجموعات الرئيسية .

مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ . فهم التركيب الذري للعناصر
- ٢ . فهم دورية العناصر في الجدول الدوري
- ٣ . التعرف على نظريات الربط الكيميائي مثل نظرية افلاك التكافؤ ومبدأ التهجين وغيرها

### Chem. 231 - كيمياء تحليلية

( ٣ ساعات معتمدة )

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

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

مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ . التمييز ما بين انواع التحليل الكمي والكيفي
- ٢ . القدرة على التعامل الاحصائي للنتائج التحليلية
- ٣ . التعرف على طرق التحليل الوزني ومبادئ الاتزان بين الاحماض والقواعد
- ٤ . فهم تفاعلات الترسيب وتطبيقاتها
- ٥ . التعرف على تفاعلات التأكسد والاختزال والحسابات الكهربائية المتعلقة بها

### Chem. 232 - كيمياء تحليلية عملي

( ١ ساعة معتمدة )

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

معايير الاحماض والقواعد (تقدير نسبة الكربونات ، تقدير نسبة مضاد الحموضة في بعض الادوية) ، معايير الترسيب (تقدير نسبة الكلوريد بطريقة مور ، نسبة الفضة في سبيكة بطريقة فولهارد) ، معايير المعقدات (تقدير عسر الماء ، تقدير تركيز الكلوريد في البول باستخدام الزئبق) ، معايير 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 :

- ١ . فهم مبدأ أنظمة المعايير المختلفة مثل الاحماض والقواعد ، الترسيب التعقيد التأكسد والاختزال
- ٢ . فهم طرق التحليل الطيفية

### Chem. 311 - كيمياء عضوية (٣)

( ٣ ساعات معتمدة )

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

استبدال مركبات الكربونيل على موقع  $\alpha$ - وتفاعلات التكثيف ، التفاعلات المحكومة بتمائل الافلاك ، اعادة الترتيب ، المركبات الاروماتية متعددة الحلقات ، مركبات الحلقية غير المتجانسة ، السكريات ، البروتينات والدهون .

مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ . فهم تفاعلات الاستبدال في مركبات الكربونيل
- ٢ . ادراك كيميائية المركبات الاروماتية متعددة الحلقات
- ٣ . ادراك كيميائية المركبات الحلقية وغير المتجانسة والسكريات وغيرها

( ٣ ساعات معتمدة )

### Chem. 321 - كيمياء العناصر الانتقالية

يهدف المساق الى تعريف الطالب بكيماوية 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 ١٨ و ١٦ الكترون .  
مخرجات تعلم المساق هي :

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

( ٣ ساعة معتمدة )

### Chem. 323 - كيمياء غير عضوية عملي

يهدف المساق الى تحضير وتشخيص مركبات غير عضوية معقدة لبعض العناصر غير الانتقالية  
والانتقالية بشكل اكبر ، موضوعات المساق تشمل : تحضير مركبات الالمنيوم والمنغيز مع  
المتصل او كزالييت 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 . 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 .

( ٣ ساعات معتمدة )

### Chem. 331 - مقدمة في طرق التحليل الالي

يهدف المساق الى تزويد الطالب بمعلومات متقدمة في مجال كيمياء التحليل الالي وموضوعات  
المساق هي :  
الاشعاعات الكهرومغناطيسية وتفاعلاتها مع المادة ، مكونات الاجهزة المستعملة لقياس الطيف  
الضوئي ، الطيف الذري ، طيف الانبعاث بالطرق الكهربائية ، البولاروجرافيا والفولتامترية ،  
مقدمة في الكروماتوجرافيا .  
مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ . فهم طبيعة تأثير الاشعاعات الكهرومغناطيسية على المادة الكيمائية وتفاعلاتها
- ٢ . التعرف على مبدأ عمل بعض التقنيات التحليلية نظرياً
- ٣ . التعرف على تطبيقات استخدام اجهزة التحليل ومحدداتها
- ٤ . القدرة على وصف وتحديد حركية التحليل الالي المناسبة للتحاليل الكيمائية المختلفة



### Chem. 334 - التحليل الآلي العملي

( ٢ ساعة معتمدة )

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 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 :

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

### Chem. 341 - كيمياء فيزيائية (١)

( ٣ ساعات معتمدة )

يهدف المساق الى تعريف الطالب بمبادئ الكيمياء الفيزيائية وربط مفاهيمها مع ما تم دراسته في المساقات التحضيرية وموضوعات المساق هي :

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

مخرجات تعلم المساق هي :

- ٠١ معرفياً : يتعرف الطالب على الاقترانات التيرموديناميكية الأساسية وعلى مبادئ وصف الأنظمة الكيميائية تيرموديناميكيا وتطبيقات ذلك في الصناعة والحياة .
- ٠٢ المهارات :

سيكون الطالب قادراً على :

- ٠١ تطبيق المفاهيم الأساسية للتفاضل في الكيمياء
- ٠٢ استخدام قوانين الغازات لوصف الأنظمة الغازية المثالية والحقيقية .
- ٠٣ مناقشة القوانين الأربعة للديناميكا الحرارية وتطوراتها .
- ٠٤ استخدام علاقات تيرموديناميكية مختلفة لحساب بعض الخواص من البيانات التيرموديناميكية .
- ٠٥ اشتقاق علاقات بين الخواص التيرموديناميكية .
- ٠٦ وصف الخواص التيرموديناميكية للمحاليل .
- ٠٧ شرح مفهوم ثابت الاتزان وتطبيقاته في المحاليل المثالية والحقيقية .
- ٠٨ شرح أشكال الطور للأنظمة أحادية وثنائية المكونات ومناقشة اتزانات الاطوار باستخدام مفهوم الجهد الكيميائي .
- ٠٩ امتلاك مهارات جيدة في رسم ومعالجة البيانات .

## Chem. 342 - كيمياء فيزيائية (٢)

(٣ ساعات معتمدة)

يهدف المساق إلى تعزيز معلومات الطالب في الكيمياء الفيزيائية من خلال موضوعات 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 :

١ . معرفياً : القدرة على وصف المحاليل الايونية والانظمة الكهروكيميائية ترموديناميكيا ، وكذلك وصف التغيرات الزمنية في العمليات الكيميائية وتطبيقات ذلك في الصناعة والحياة .

٢ . المهارات :

سيكون الطالب قادراً على :

- ١ . وصف التأثير المتبادل بين الأيونات في المحاليل وشرح المبدأ الفيزيائي وراء نظرية ديبياي - هيكل .
- ٢ . تطبيق مبادئ الكهروكيمياء على الخلايا الكهروكيميائية وربط ذلك بمسائل توليد الطاقة وتخزينها .
- ٣ . تفسير كيف تحدث التفاعلات الكيميائية وكيف تتأثر سرعتها بتغيير التراكيز ودرجة الحرارة والقوة الأيونية ، ونوع المذيب .
- ٤ . تحديد قانون السرعة وطاقة التنشيط بناء على معلومات معطاة .
- ٥ . اشتقاق معادلات السرعة لعمليات معقدة تتضمن التفاعلات الانعكاسية والمتوازية والمتتالية وتركيباتها .
- ٦ . الوصول الى آلية تفاعل معقولة .
- ٧ . شرح المبادئ الأساسية للتفاعلات المتسلسلة والتفاعلات الضوئية .
- ٨ . امتلاك مهارات جيدة في رسم ومعالجة البيانات .

## Chem. 345 - كيمياء فيزيائية عملي (١)

(٢ ساعة معتمدة)

يهدف المساق الى اعطاء الطالب الفرصة لدراسة مبادئ الكيمياء الفيزيائية مخبرياً/تجريبياً 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 لحمض الميثيل الأحمر، ايجاد الجهد الكهربي القياسي لقطب الخارصين وقطب النحاس و حساب ثابت الاتزان والكميات الترموديناميكية الخاصة بخلية النحاس والخارصين وذلك بدراسة تأثير درجة الحرارة على القوة الدافعة الكهربية للخلية، حساب الحجم الجزيئي للمحلول المائي لكلوريد الصوديوم ، دراسة شكل الحالة لنظام من ثلاثة سوائل، تأثير القوة الأيونية 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 .

مخرجات تعلم المساق هي :

١ . معرفياً : تحصيل المفاهيم الاساسية في الديناميكا الحرارية في إطار عملي تجريبي .

٢ . المهارات : سيكون الطالب قادراً على :

- ١ . ملاحظة ما يجري في التجربة وتسجيل الملاحظات ومن ثم تحليل البيانات بدقة .
- ٢ . كتابة تقرير بالنتائج بأسلوب علمي شامل .
- ٣ . استخدام تشكيلة واسعة من التقنيات التحليلية .
- ٤ . تقدير حدود الطرق التجريبية المستخدمة بتوظيف طرق تحليل الخطأ المختلفة .
- ٥ . معرفة متطلبات الامان في المختبر والالتزام بها .
- ٦ . امتلاك مهارات جيدة في رسم ومعالجة البيانات .

## Chem. 346 - كيمياء فيزيائية عملي (٢)

(٢ ساعة معتمدة)

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 خلايا الايثيل مع ايون الهيدروكسيد في وسط مائي، دراسة حركية تفاعل 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 المكافئ عند التخفيف اللانهائي لمحاليل كلوريد البوتاسيوم ، خلايا البوتاسيوم وحامض الهيدروكلوريك، 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 الالكترونوليتات الغروية بطريقة التوصيل الكهربائي .

مخرجات تعلم المساق هي :

٠١ معرفياً : تحصيل المفاهيم الاساسية في مواضيع مختلفة في الكيمياء الفيزيائية في اطار

عملي تجريبي .

٠٢ المهارات :

سيكون الطالب قادراً على :

٠١ ملاحظة ما يجري في التجربة وتسجيل الملاحظات ومن ثم تحليل البيانات بدقة .

٠٢ كتابة تقرير بالنتائج بأسلوب علمي شامل .

٠٣ استخدام تشكيلة واسعة من التقنيات التحليلية .

٠٤ تقدير حدود الطرق التجريبية المستخدمة بتوظيف طرق تحليل الخطأ المختلفة .

٠٥ معرفة متطلبات الامان في المختبر والالتزام بها .

٠٦ امتلاك مهارات جيدة في رسم ومعالجة البيانات .

## Chem. 351 - الكيمياء في الحياة

(٣ ساعات معتمدة)

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 :

ادراك اهمية العناصر الكيميائية والمركبات في شتى مناحي الحياة كالادوية والمواد البلاستيكية والاسمدة والمنظفات وغيرها .

**Chem. 411 - كيمياء الكربينيون والكاربينات** (٣ ساعات معتمدة)  
يهدف المساق الى تعميق معلومات الطالب في مجال الكيمياء العضوية (الكاربينيون والكاربينات) وموضوعات المساق هي :

تعريف، ثبات وبناء الكاربينيون، طرق عامة لتحضير الكاربينيون، التفاعلات الرئيسية للكاربينيون، تحضير وتفاعلات الكيل كاربينيون، تحضير وتفاعلات الكاربينيون المثبتة بذرة غير متجانسة، تحضير وتفاعلات الكاربينيون المثبتة بالاقتران مع رابطة باي وذرة غير متجانسة، تحضير وتفاعلات الكاربينيون المثبتة بالاقتران مع رابطة وذرتين غير متجانستين، إعادة الترتيب الجزيئية، مقدمة الى طريقة تحضير المكافئ .  
مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ التعرف على بناء ما يسمى "بالكاربينيون" وطرق تحضيره وتشخيصه
- ٢ التعرف على انواع تفاعل الكاربينيون
- ٣ دراسة تفاعل الكاربينيون بوجود ذرات غير متجانسة وعدد روابط مختلفة

**Chem. 413 - الكيمياء الحلقية غير المتجانسة** (٣ ساعات معتمدة)  
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 متجانسة .  
مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ ادراك قواعد التسمية للمركبات الحلقية بشكل عام والحلقية غير المتجانسة بشكل خاص
- ٢ فهم خواص المركبات الحلقية غير المتجانسة
- ٣ التعرف على طرق تحضير وتفاعلات هذه المركبات

**Chem. 416 - كيمياء عضوية طيفية (يكافيء Chem. 313)** (٣ ساعات معتمدة)  
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 .  
مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ التعرف على الطيف الضوئي و استعمالاته
- ٢ فهم اهمية الطيف الضوئي في تشخيص المركبات العضوية
- ٣ ادراك مبادئ الرنين المغناطيسي وتطبيقاته

**Chem. 417 - تشخيص المركبات العضوية (يكافيء Chem. 312)** (٣ ساعات معتمدة)  
يهدف المساق الى تمكين الطالب من تطبيق مبادئ تشخيص المركبات العضوية عملياً وموضوعات المساق هي :

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 .  
مخرجات تعلم المساق هي :

- ١ التعرف على وسائل فصل وتنقية المركب العضوي
- ٢ اجراء الفحوص المخبرية التي تمكن من معرفة هوية المركب العضوي
- ٣ القدرة على التعرف على هوية مركب عضوي ضمن خليط من المركبات الاخرى

### Chem. 421 - الكيمياء عضوفلزية

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

تعريف، خصائص، تسمية، تصنيف واستقرار المركبات العضوفلزية • كيمياء المركبات العضوفلزية للعناصر الانتقالية ، تصنيف المجموعات العضوية، نظريات الارتباط، مركبات الالكيلات، الالكليديونات، والالكينات والالكينات ومعطيات الخمسة والسته الالكترونات •  
مخرجات تعلم المساق هي :

١ . التعرف على المركب العضو فلزي

٢ . دراسة خصائص تلك المركبات وقواعد تسميتها

٣ . ادراك طرق الارتباط في تلك المركبات ومدى علاقاتها بالمجموعات الوظيفية المعروفة في الكيمياء العضوية

### Chem. 422 - الكيمياء الوصفية غير العضوية للعناصر

( ٣ ساعات معتمدة )  
يهدف المساق الى تمكين الطالب من معلومات متقدمة في مجال الكيمياء غير العضوية (وصفية العناصر) وموضوعات المساق هي :

الهيدروجين : صفاته الذرية، تحضيره واستخداماته، صفاته الكيميائية •

القلويات (الليثيوم، الصوديوم، البوتاسيوم) : صفاتها الكيميائية و الفيزيائية تحضيرها

واستخدامها • القلويات الترابية (البيريليوم، المغنيسيوم • ) : صفاتها الفيزيائية و الكيميائية ،

تحضيرها واستخدامها • البورون والالمومنيوم : صفاتها الفيزيائية والكيميائية ، تحضيرها

واستخدامها • عناصر المجموعة الرابعة (الكربون، السليكون • ) : صفاتها الفيزيائية العامة،

تحضيرها واستخدامها، الصفات الكيميائية للسليكون • عناصر المجموعة الخامسة

(النيتروجين ، الفوسفور • ) : صفاتها الفيزيائية العامة، تحضيرها واستخدامها ، الصفات

الكيميائية لاهم مركبات النيتروجين والفوسفور • عناصر المجموعة السادسة (الوكسجين

والكبريت) : الصفات الفيزيائية العامة، تحضيرها، استخدامها، الصفات الكيميائية للاوكسجين

والكبريت، الهالوجينات : الصفات الفيزيائية العامة، تحضيرها واستخدامها، الصفات الكيميائية

(المركبات غير العضوية المهمة) • الغازات النبيلة : صفاتها الفيزيائية والكيميائية، تحضيرها

واستخدامها • العناصر الانتقالية : مقارنة دورية لاهم الصفات الفيزيائية •

مخرجات تعلم المساق هي :

١ . التعرف على الهيدروجين تفصيلاً

٢ . التعرف على القلويات تفصيلاً

٣ . فهم العلاقة بين عناصر المجموعات الدورية

### Chem. 423 - المحفزات غير المتجانسة

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

المبادئ الاساسية للمحفزات، النشاطية والانتقائية للمحفزات، محفزات الفلزات المدعمة،

التجمعات (العناقيد) الفلزية، محفزات السبائك البلورية وغير البلورية، ميكانيكية التفاعلات

المحفزة، تحضير المحفزات، تحديد ووصف السطوح للمحفزات ، المفاعلات المستخدمة في

التفاعلات المحفزة وانواعها •

مخرجات تعلم المساق هي :

١ . التعرف على المبادئ الاساسية للمحفزات

٢ . التعرف على انواع المحفزات

٣ . ادراك ميكانيكية المحفزات وطرق تحضيرها

( ٣ ساعة معتمدة )

### Chem. 431 - الكروماتوغرافيا ومطيافية الكتلة

يهدف هذا المساق الى تعميق فهم الطالب في موضوعات طرق التحليل الالي المتقدم في الكروماتوغرافيا ومطياف الكتلة والربط بينهما ، ويحتوي المساق على الموضوعات التالية :

نظرية الكروماتوغرافيا ، كروماتوغرافيا الغاز ، كروماتوغرافيا السائل ذات الاداء العالي ، كروماتوغرافيا الموانع 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 :

- ١ . فهم مبادئ نظرية الكروماتوغرافيا ومبادئ مطيافية الكتلة
- ٢ . التعرف على التقنيات المتعلقة بطرق الكروماتوغرافيا وطرق مطيافية الكتلة
- ٣ . التعرف على بعض تطبيقات كروماتوغرافيا-مطياف الكتلة في مختلف الميادين.

( ٣ ساعة معتمدة )

### Chem. 433 - الكهروتحليلية

يهدف هذا المساق الى تعميق فهم الطالب في موضوعات الكيمياء الكهربائية المختلفة وتطبيقاتها في مجالات الكيمياء التحليلية، ويحتوي المساق على الموضوعات التالية :

تفاعلات التأكسد والاختزال ، الخلايا الجلفانية ، جهد القطب القياسي ، معايير التأكسد والاختزال ، تطبيقات معايير التأكسد والاختزال ، الطرق الجهدية ، الطرق الكهرو-وزنية ، الطرق الكولومترية ، الطرق الفولتامترية ، الطرق البولاروغرافية .

مخرجات تعلم المساق :

- ١ . التعرف على انواع الخلايا الكهربائية وأنواع الاقطاب واستخداماتها
- ٢ . التعرف على مبادئ الطرق الجهدية والكهرو-وزنية والكولومترية والفولتامترية والبولاروغرافية
- ٣ . التعرف على تطبيقات طرق الكيمياء الكهربائية في مختلف المجالات

( ٣ ساعات معتمدة )

### Chem. 442 - كيمياء فيزيائية (٣) (يكافيء Chem. 343)

يهدف المساق الى 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 :

- ١ . وصف انظمة كيميائية بسيطة باستخدام ميكانيكا الكم وتطبيقاته في الاطياف الذرية والجزيئية .
- ٢ . التعرف على جوانب متعددة من ظواهر السطوح وظواهر الانتقال ويشمل التوتر السطحي والادمصاص والتفاعلات الكيميائية على السطوح والانتشار واللزوجة والترسب .

ب . المهارات : سيكون الطالب قادراً على :

- ١ . تطبيق مبادئ ميكانيكا الكم على انظمة بسيطة تشمل الجسيم في صندوق ، المهتز التوافقي ، الدوار الصلب ، ذرة الهيدروجين .
- ٢ . التنبؤ بالاطياف الذرية في وجود وغياب مجال مغناطيسي خارجي .
- ٣ . استنباط خواص الجزيئات اعتماداً على بياناتها الطيفية .
- ٤ . تعريف وحساب واشتقاق بعض خصائص السطوح الترموديناميكية .
- ٥ . اشتقاق وشرح معادلة لا تغيير على ادمصاص وقوانين سرعة تفاعلات السطوح .
- ٦ . تقديم وصف كمي ونوعي لظواهر الانتشار واللزوجة والترسب .
- ٧ . امتلاك مهارات جيدة في الرسم ومعالجة البيانات .

## Chem. 451 - الكيمياء الصناعية

(٣ ساعات معتمدة)

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

مصادر الطاقة، تطبيقات قوانين حفظ الكتلة والطاقة، الانتقال الحراري، عمليات الوحدة، التقطير، الاستخلاص، أنواع المفاعلات وحركية التفاعلات، استخراج وتكرير البترول، الألكانات والألكينات والعطريات في الصناعة الكيميائية، المنظفات الكيميائية، الدهانات، الإسمنت، الأسمدة، الملذات، البلاستيك، المبلمرات الطبيعية (السليوز والمطاط)، الخيوط الصناعية، قضايا بيئية في الصناعات الكيميائية .

مخرجات تعلم المساق هي :

أ. معرفياً :

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

ب. المهارات : سيكون الطالب قادراً على :

١. وصف الصناعة الكيميائية والتعرف على مظاهرها الخاصة .
٢. استخدام قانوني حفظ الطاقة وحفظ الكتلة في تصميم المنشآت الصناعية .
٣. وصف حسنات ومساويء مصادر الطاقة المختلفة .
٤. شرح اهمية ودور كل من اختيار التفاعل المناسب والجدوى الاقتصادية للعملية .
٥. وصف الطرق الصناعية لتحضير مجموعة من المركبات العضوية وغير العضوية المهمة .
٦. وصف المحفزات (العوامل المساعدة) بأنواعها ودورها في تصنيع المواد الكيميائية .
٧. تقييم المسائل البيئية المتعلقة بالصناعات الكيميائية .
٨. التواصل الفعال مع الكيميائيين الصناعيين .

## Chem. 452 - تطبيقات الحاسوب في الكيمياء

(٣ ساعات معتمدة)

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 الجزيئية واستنباط اطيافها الحسابية باستخدام برمجيات جاهزة، البحث عن البيانات في الانترنت .

مخرجات التعلم هي :

أ. معرفياً :

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

ب. المهارات : سيكون الطالب قادراً على :

١. استخدام برامج معالجة البيانات بكفاءة .
٢. استخدام برمجيات الكيمياء المتخصصة في رسم اشكال المركبات الكيميائية وحساب اطيافها .
٣. حساب اطوال الروابط وزواياها ، طاقاتها وافلاكها الجزيئية .
٤. حل مسائل معقدة في كيمياء الكم والترموديناميكا وحركية التفاعلات باستخدام برمجيات رياضية .
٥. البحث والولوج الى المعلومات الكيميائية في الانترنت .
٦. تقييم وتفسير البيانات والمعلومات الكيميائية .

### Chem. 453 - كيمياء البيئة

( ٣ ساعات معتمدة )

يهدف هذا المساق الى تعريف الطالب بالقضايا البيئية المعاصرة ، وفهم اسبابها والتعرف على اثارها وعلى 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 وأثار هذه المشاكل البيئية. الأنواع المختلفة لملوثات المياه والترربة والهواء. طرق أخذ العينات من الهواء والماء والترربة. طرق التحليل الشائعة وأسس اختيارها .

مخرجات تعلم المساق :

١. التعرف على القضايا البيئية المعاصرة وشرح كيفية حدوثها
٢. التعرف على مصادر التلوث المختلفة وكيفية انتقال الملوثات الغازية والسائلة والصلبة
٣. التعرف على الأثار السلبية التي يسببها التلوث البيئي
٤. التعرف على بعض طرق التحليل وأسس اختيار الطريقة المناسبة

### Chem. 492 - مواضيع خاصة في الكيمياء غير العضوية ( ٣ ساعات معتمدة )

يهدف المساق الى تعميق فهم الطالب بموضوعات متخصصة ترتبط بفرع الكيمياء غير العضوية ومعتمدة على تخصص مدرس المساق وموضوعات المساق تتنوع حسب تخصصات اعضاء هيئة التدريس الذين يدرسون المساق .

مخرجات تعلم المساق هي :

١. ادراك مفاهيم متخصصة في ميدان الكيمياء غير العضوية
٢. تعزيز فهم مواضيع الكيمياء غير العضوية بشكل عام
٣. تحضير الطالب لمساقات متقدمة في حال التحاقه ببرنامج الدراسات العليا

### Chem. 493 - مواضيع خاصة في الكيمياء التحليلية ( ٣ ساعات معتمدة )

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

مخرجات تعلم المساق :

١. التعرف على احدث طرق التحليل التي لم يتعرض لها سابقاً
٢. تعميق ادراك الطالب لتطبيقات طرق التحليل المتخصصة
٣. تعزيز مقدرة الطالب على اكمال الدراسات العليا

### Chem. 494 - مواضيع خاصة في الكيمياء الفيزيائية ( ٣ ساعات معتمدة )

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 :

١. ادراك مفاهيم متخصصة في ميدان الكيمياء الفيزيائية
٢. تعميق ادراك الطالب للكيمياء الفيزيائية بشكل عام
٣. المقدرة على اكمال الدراسات العليا



**Chem. 495 - مواضيع خاصة في الكيمياء العضوية (3 ساعات معتمدة)**  
يهدف المساق الى تعميق معلومات الطالب بموضوعات متخصصة في مجال الكيمياء العضوية مرتبطة بتخصص مدرس المساق ، موضوعات المساق تتنوع حسب تخصصات اعضاء هيئة التدريس في حقل التخصص .

مخرجات تعلم المساق هي :

٠١ ادراك مفاهيم متخصصة في ميدان الكيمياء العضوية

٠٢ تعميق ادراك الطالب للكيمياء العضوية بشكل عام

٠٣ المقدرة على اكمال الدراسات العليا

**Chem. 499 - بحث مخبري (3 ساعات معتمدة)**  
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 :

٠١ تزويد بالمهارات البحثية الابداعية

٠٢ شحذ شخصية الطالب للقيام بالعمل المخبري بشكل مستقل

٠٣ تأهيل الطالب للانخراط في برامج الدراسات العليا المعتمدة على المسار البحثي