# المركز الوطني لضمان جرودة واعتماد المركز الوطني التعليمية و التربية



المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي اسم المؤسسة التعليمية: كلية التربية – تراغن

اسم البرنامج التعليمي: بكالوريوس الكيمياء

اسم المقرر: كيمياء تحليلية 3

رمز المقرر: CH311

## ANALYSIS CHEMISTRY III

الفصل: الخامس/ السنة الثالثة

تاريخ التحديث 08 / 08 / 2023م	تعدیل رقم ( 2 )	تاريخ الاصدار: 01 / 01 / 2009 م	رقم النموذج م. ا. م (011)
		1	

### المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

#### 1. معلومات عامــــة:

1	اسم المقرر الدراسي	كيمياء تحليلية CH-311
2	منسق المقرر	فاطمة إسماعيل عبدالله العربي
3	القسم / الشعبة التي تقدم البرنامج	الكيمياء
4	الأقسام العلمية ذات العلاقة بالبرنامج	لايوجد
5	الساعات الدراسية للمقرر	24 ساعة
6	اللغة المستخدمة في العملية التعليمية	اللغة العربية – الإنجليزية
7	السنة الدراسية/ الفصل الدراسي	ربيع 2024 / الخامس
8	تاريخ وجهة اعتماد المقرر	2005/ أمانة اللجنة الشعبية سابقا

#### 1.1 عدد الساعات الأسبوعية:

ساعتان	المجموع	تدريب	معامل	2	محاضر ات
	(5)		_		_

#### 2-أهـداف المقرر:

- تمكين الطلاب من تمييز طرق التحليل الكهربي المختلفة
- تنمية مهارات الطلاب في المقارنة بين أنواع الأقطاب (قطب الهيدروجين القياسي، قطب الكالوميل، قطب الفضة، أقطاب أخرى)
  - تمكين الطلاب من معرفة معادلة نيرنست وتطبيقاتها
  - تزويد الطلاب بمعلومات عن طرق دراسة الطرق الجهدية التحليل الكولومترى وأنواعها
    - تمكين الطلاب من معرفة الطرق الكهرووزنية وتطبيقاتها.
      - التعرف على التحليل الوزنى وحساباته وشروطه.
        - 3- مخرجات التعلم المستهدفة:

#### أرالمعرفة والفهم

4000	
أن يتعرف الطالب على طرق التحليل الكهربي.	اً 1
أن يتذكر الطالب الفروق بين الخلية الجلفانية والخلية الالكتروليتة.	ا 2
يعدد أنواع الأقطاب.	31
يشرح معادلة نيرنسيت وتطبيقاتها.	41
أن يتعرف الطالب على طرق التحليل الكمي الوزني .	51

#### ب-المهارات الذهنية:

ان يستنتج كيفية ايجاد جهد الخلية (قوة الدافعة الكهربية)و معادلة نيرنست	ب1
يناقش طرق التحليل البولاروغرافي.	
يميز طرق الترسيب الكهربي والتحليل الكولومتري	ب3

ان يقارن الطالب بين المعايرات الجهدية و الحجمية العادية.	ب4
ان يحلل الطالب كيفية تقدير عنصر ما بطرق التحليل الوزني .	5+
7 * 91 7 9 91 4	

ج-المهارات العلمية والمهنية:

ان يستخدم الطالب ما تعلمه من اساسيات في معرفة العديد من الانواع الخلايا و نوع التفاعلات التي	ج1
تحدث بداخلها.	
يوظف طرق التحليل البولاروغرافي- الترسيب الكهربائي .	ج2
يوظف معرفته للتحليل الكولومتري.	35
أن يقارن الطالب بين طرق المعايرات الجهدية.	ج4
ان يطبق القوانين التحليل الوزني.	55

د المهارات العامة:

· ·	•
يتحلى بأخلاقيات المهنة	د1
الاستخدام شبكة المعلومات للبحث	د2
القدرة على العمل الجماعي.	37
القدرة علي الالقاء والاقناع.	43
القدرة علي التعلم الذاتي و التعلم المستمر	75

4\_محتوى المقرر:

				4 <del>وی ایمار</del> و.
تمارین	معمل	محاضرة	عدد الساعات	الموضوع العلمي
-	-	2	4	مقدمة عن كيمياء الكهربية - الوحدات الكهربية والعلاقة
				ببينهما – تعريف الاكسدة والاختزال - تقسيم المواد من حيت
				توصيلها - دراسة الخلايا من حيث- انواعها – واستخداماتها
-	-	1	2	الاقطاب وانواعها
2	-	1	2	علامات تعليم أو ترميز الخلايا الكهروكيميائية-حساب جهد
				الخلية (قوة الدافعة الكهربية)-العلافة ما ببين الجهد والتركيز (
				معادلة نيرنست)
2	-	1	2	تطبيقات علي التحليل الكهربي - الحسابات الكمية للتحليل
				الكهربي
2	-	1	2	مبدأ التحليل البولاروغرافي -خلية البولاروغرافي -
				معادلة ايكوفيك – مميزات طب الزئبق المتقاطر -
				استخدامات خلية البولاروغرافي
2	-	3	6	الترسيب الكهربائي – الكولومتري - طرق القياس الكولومتري
				- مكونات جهاز التحليل الكولومتري - مميزات التسحيحي
				الكولومي عن التسحيح ألحجمي العتيادي
2	-	1	2	المعايرات الجهدية- معايرة حمض وقاعدة – منحنيات
				المعايرة تفاعلات الاكسدة والاختزال
2	-	2	4	التحليل الوزني - طرق التحليل الوزني - الصفات التي يجبب
				توافرها في الرواسب المستعملة في التحليل الوزني ـ خطوات

		التحليل	حسابات	الوزني-	التحليل	مميز ات	الوزني-	التحليل
								الوزني

## 5-طرق التعليم والتعلم:

- 1. استخدام التفتية الحديثة كوسائل إيضاح في إلقاء المحاضرات.
  - 2. جمع المعلومات.
  - 3. إعداد التقارير ومناقشتها.
    - 6- طرق التقييم:

ملاحظات	النسبة المئوية	تاريخ التقييم	طرق التقييم	ت
-	%40	بعد 4 و8 اسابيع	امتحان نصفي	1
		من بداية الدراسة		
-	-	-	امتحان شفهي	2
-	-	-	امتحان عملي	3
-	%60	یحدد من مجلس	امتحان نهائي	4
		الكلية		
-	-	-	النشاط	5
	%100		المجموع	

## 7- المراجع والدوريات:

مكان تواجدها	النسخة	الناشر	المؤلف	عنوان
				المرجع
نسخة الكترونية			د. عمر	أسس
			بن	الكيمياء
			عبدالله	العامة
			الهزازي	والفيزيائية
https://chemistry1science.blogspot.com/2018/08/pdf.html	الاولي	دار	١.د.	أسس
نسخة الكترونية		الفجر	محمد	الكيمياء
		للتوزيع	مجدي	التحليلية
		_	عبدالله	
			واصل	

#### 8-الإمكانات المطلوبة لتنفيذ المقرر:

ملاحظات	الإمكانات المطلوب توفرها	ت
-	قاعات التدريس مجهزه جيدا	1
-	وسائل إيضاح حديثة مثل السبورة الإلكترونية وشاشات	2
	العرض	
-	توفير مراجع باللغة العربية في المكتبة	3

منسق المقرر فاطمة إسماعيل عبدالله العربي التوقيع

تاريخ التحديث 08 / 88 / 2023م	تعدیل رقم ( 2 )	تاريخ الاصدار: 01 / 01 / 2009 م	رقم النموذج م. ا. م (011)

# مصفوفة المقرر الدراسي (CH-311)

	المهــــــــــــــــــــــــــــــــــــ								(أ) المعرفة والفهم					الأسبوع						
عامة	مهارات ال	ال		(7)	المهنية	ت العلمية و	) المهاران	(ج			، الذهنية	) المهارات	(ب)							الدراسي
د.5	د.4	د.3	د.2	د.1	ج.5	ج.4	ج.3	ج.2	ج.1	ب.5	ب.4	ب.3	ب.2	ب.1	5.1	اً.4	3.1	2.1	1.1	
																				1
																				2
																				3
														$\sqrt{}$						4
									$\sqrt{}$											5
	الامتحــــــــــــــــــــــــــــــــــــ																			
													$\sqrt{}$							7
																				8
																				9
																				10
																				11
				الثاني					ان النصف							الامتح				
															$\sqrt{}$					13
	_		-	_			_		_			_	_						_	14
	الامتحــــــــــــــــــــــــــــــــــــ									15										
										16										

تاريخ التحديث 08 / 08 / 2023م	تعدیل رقم (2)	تاريخ الاصدار : 01 / 01 / 2009 م	رقم النموذج م. ا. م (011)
		6	