# المركز الوطني لضمان جرودة واعتماد المركز الوطنية التعليمية و التربية



المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

اسم المؤسسة التعليمية: التربية تراغن /الكيمياء

اسم البرنامج التعليمي: بكالوريوس- الكيمياء

اسم المقرر: كيمياء نووية - NUCLEAR CHEMISTRY

رمز المقرر:CH323

الفصل: السابع/ السنة الرابعة

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

#### المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

#### 1. معلومات عامــــة:

Nuclear Chemistry - CH323 /کیمیاء نوویة	اسم المقرر الدراسي	1
فاطمة إسماعيل العربي	منسق المقرر	2
قسم الكيمياء	القسم / الشعبة التي تقدم البرنامج	3
الكيمياء	الأقسام العلمية ذات العلاقة بالبرنامج	4
24 ساعة	الساعات الدراسية للمقرر	5
اللغة العربية _ اللغة الانجليزية	اللغة المستخدمة في العملية التعليمية	6
السنة الرابعة / الفصل السابع/ ربيع2024	السنة الدراسية/ الفصل الدراسي	7
2005/ أمانة اللجنة الشعبية سابقا	تاريخ وجهة اعتماد المقرر	8

#### 1.1 عدد الساعات الأسبوعية:

2 معامل تدريب المجموع 2
-------------------------

- 2. أهداف المقرر
- 1. التعرف على نبذة تاريخية حول الإشعاع النووي وأهمية الكيمياء النووية وعلى المخاطر الصحية من حيث كونها مادة أساسية وتعتمد عليها العديد من الصناعات الحديثة المتطورة في مختلف المجالات السليمة والعسكرية.
  - 2. تزويد بمعلومات توضح بنية الذرة وبتاريخ اكتشاف المواد الاشعاعية.
    - 3. معرفة حسابات وحدات قياس الطاقة النووية.
  - 4. معرفة الطلاب من وصف أنماط الانحلال وتكافؤ الكتلة والطاقة ووحدات الانحلال الإشعاعي
  - تنمية التفكير لتفسير وتحليل بعض التعليلات التي تعتمد على فهم المادة والبحث في أصل وفهم نشأة تكوين المواد المشعة .
    - 6. تمكين من المقارنة بين تغيرات الطاقة في التفاعلات النووية و تفاعلات الإشعاع مع المادة .
      - 7. معرفة أنواع التفاعلات النووية الانشطارية والاندماجية والفرق بينها .

### 3. مخرجات التعلم المستهدفة للبرنامج

#### أ المعرفة والفهم

ان يتعرف الطالب عن الكيمياء النووية و بنية الذرة وبعض الاكتشافات	1.5
ان يعدد الطالب أنواع التفاعلات النووية	2.1
ان يحدد الطالب سلاسل الانحلال الطبيعي	3.1
ان يشرح الطالب حسابات الطاقة النووية	4.1
ان يصف الطالب أنماط الانحلال و تكافؤ الكتلة والطاقة ووحدات الانحلال الإشعاعي	5.1
ان يقارن الطالب بين تغيرات الطاقة في التفاعلات النووية و تفاعلات الإشعاع مع المادة	6.
ان يوضح الطالب و المخاطر الصحية وحساب الجرعة	7.1

#### ب المهارات الذهنية

الدهنية	٠. المهارات
ان يناقش بنية الذرة وبعض الاكتشافات	ب.1
ان يكتشف الطالب أنواع التفاعلات النووية	2.ب
ان يستنتج الطالب سلاسل الانحلال الطبيعي	ب.3
ان يحلل الطالب حسابات الطاقة النووية	ب.4
ان يناقش الطالب أنماط الانحلال و تكافؤ الكتلة والطاقة ووحدات الانحلال الإشعاعي	ب.5
ان يميز الطالب بين تغيرات الطاقة في التفاعلات النووية و تفاعلات الإشعاع مع المادة	ب.6
ان يفسر الطالب الإشعاع النووي و المخاطر الصحية وحساب الجرعة	7.∵

### ت. المهارات العملية والمهنية

يطبق الطالب معرفته ببنية الذرة وبعض الاكتشافات الذرية	ج.1
ان يستخدم معرفته بأنواع التفاعلات النووية	ح.2
ان يترجم معرفته بسلاسل الانحلال الطبيعي	ج.3
ان يطبق الطالب القوانين للإيجاد الطاقة النووية	ج.4
ان يستخدم الطالب وحدات الانحلال الإشعاعي عمليات أنماط الانحلال	ج.5
ان يوظف الطالب الفروق بين تغيرات الطاقة في التفاعلات النووية وتفاعلات الإشعاع مع المادة	ج.6
يوظف الطالب كيفية حساب الجرعة الإشعاع النووي و المخاطرها الصحية	ج7

# ث. المهارات العامة

يحترم آراء زملائه ويتحلى بأخلاقيات المهنة	د.1
التواصل شفهيا وتحريريا في مفردات المقرر	د.2
ان يكون الطالب قادر علي معرفة ادارة الوقت	3.2
ان يكون الطالب قادر علي اتقان مهارة العرض	د.4
ان يكون الطالب قادر علي استخدام جهاز الحاسوب	د.5
ان يكون الطالب قادر علي العمل ضمن فريق	79
القدرة على التعلم الذاتي و التعلم المستمر	د7

# 4. محتوى المقرر

تمارين	معمل	محاضرة	عدد الساعات	الموضوع العلمي
-	-	1	2	نبذة تاريخية الكيمياء النووية وتطبيقاتها
-	-	1	2	بنية الذرة وبعض الاكتشافات
2	-	2	4	أنواع التفاعلات النووية
2	-	1	2	سلاسل الانحلال الطبيعي
3	-	2	4	حسابات الطاقة النووية
-	-	1	2	أنماط الانحلال و تكافؤ الكتلة والطاقة
-	-	1	2	تغيرات الطاقة في التفاعلات النووية
-	-	1	2	وحدات الانحلال الإشعاعي
-	-	1	2	تفاعلات الإشعاع مع المادة
3	-	1	2	المخاطر الصحية وحساب الجرعة

### 5. طرق التعليم والتعلم

- 1. المحاضرات
- 2. المناقشة والحوار

### 6. طرق التقييم

ملاحظات	النسبة المئوية	تاريخ التقييم (الأسبوع)	طرق التقييم	រ្យ
	% 15	الأسبوع السادس	الامتحان النصفي 1	1
	% 15	الأسبوع العاشر	الامتحان النصفي 2	2
	% 60	الأسبوع الخامس عشر	الامتحان النهائي	3
	% 10	واجبات وتقارير خلال المحاضرات	النشاط	4
	%100		المجموع	

_									
	2023	/ 08	R / 09	تاريخ التحديث 8	تعدیل رقم ( 2 )	2009	/ 01	تاريخ الاصدار: 01 /	رقم النموذج م. ا. م (011)
	72023	, 00	, , ,	J 1 (1)	( = ) ( 3 3,	7 2003		7 02 1 9 20	(022) / 1. 1/ 6.3 - /-3
П									

7 .المراجع

			<u> </u>				
مكان تواجدها	النسخة	الناشر	المؤلف	عنوان المرجع	نوع المرجع		
الكترونية	2016	دار النشر الطيبة	حسن احمد	الكيمياء النووية	الكتب الدراسية		
			شحاته		المقررة		
مكتبة	2001	دار الفكر	عبدالحكيم طه	مبادئ الكيمياء	كتب مساعدة		
		العربي	قنديل	النووية			
نسخة الكترونية		العلم والايمان	محمد	الكيمياء النووية	كتب مساعدة		
			إسماعيل علي				
			الدرملي				

### 4. الإمكانات المطلوبة لتنفيذ المقرر

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

•••	التوقيع	أ. فاطمة إسماعيل العربي	منسق المقرر:
التوقيع		أ. فاطمة إسماعيل العربي	منسق البرنامج:
8	التوقي	حا	أ. صالحة علي فت
	ر بـ2024/6/ 10خـرا	التا	

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

# مصفوفة المقرر الدراسي (CH323)

(i)	الأسبو																											
7 6 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 7 7 6 5 5 4 3 2 1 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7	ع الدراسد																											
7 6 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 6 5 5 4 3 2 1 7 7 7 6 5 5 4 3 2 1 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7 7	ي																											
الامتحان النصفي الثاني         الامتحان النصفي الثاني	.1		.1	.\ 4	.i 5	. <sup>1</sup>			2 ·[			ب.5		j. 7	ج. 1	٠	ج. 3	ج. 4	ج. 5	ج. 6	ج. 7							د. 7
الامتحان النصفي الأول         الامتحان النصفي الأول         الامتحان النصفي الأقلى				-		Ü	,									_						<b>✓</b>	_		•			
الامتدان النصفي الأول  الامتدان النصفي الأول  الامتدان النصفي الأاتي	2							✓							$\checkmark$								✓					
الامتحـــان النصفـي الأول  الامتحــان النصفـي الأول  الامتحــان النصفـي الثاني	3	✓							✓															✓				
	4															✓												
الامتحـــان النصفــي الثاني	5	<u> </u>	✓							<b>√</b>						٤									✓			
الامتحــان النصفـي الثاني																												
الامتحـــان النصفــي الثاني	7																											
الامتحـــان النصفــي الثاني	8				-/							./						<b>✓</b>	./							<b>✓</b>		
	9																											
	11																											
	11					<b>~</b>							1														<b>~</b>	
<del>▊▕▗▕▗▕▗▕▗▐</del> ▗▊ <del>▗▊▗▋▗▋▗▍▗▍▗▋▗▊▗</del> ▘ <del>▘▍▗▋▗▋▗▋▗▋▗▊▗▋▗▊▗▋</del> ▗▊ <del>▗</del> ▊▗▊▗▊▗▊▗▊	13												_							<b>√</b>								
	14						✓							✓						•	<b>✓</b>							<b>√</b>
الامتحـــان النهائــي	15																											
<u> </u>	16																											

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