

المركز الوطني لضمان جودة واعتماد المؤسسات التعليمية والتدريبية



المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

اسم المؤسسة التعليمية: كلية التربية تراغن

اسم البرنامج التعليمي: بكالوريوس الفيزياء

اسم المقرر: الفيزياء الحديثة والذرية

رمز المقرر: PH302

الفصل الدراسي: الخامس

المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

1. معلومات عامة:

1	اسم المقرر الدراسي	الفيزياء الحديثة والذرية PH 302
2	منسق المقرر	أ. احمد امصيري عمر امصيري
3	القسم / الشعبة التي تقدم البرنامج	الفيزياء
4	الأقسام العلمية ذات العلاقة بالبرنامج	الفيزياء
5	الساعات الدراسية للمقرر	36 ساعة
6	اللغة المستخدمة في العملية التعليمية	العربية
7	السنة الدراسية/ الفصل الدراسي	الخامس
8	تاريخ وجهة اعتماد المقرر	2001م (اللجنة الشعبية العامة سابقا)

1.1 عدد الساعات الأسبوعية:

محاضرات	3	معامل		تدريب		المجموع	3
---------	---	-------	--	-------	--	---------	---

2-أهداف المقرر:

1. أن يتعرف الطالب على الفرق بين الفيزياء الكلاسيكية والفيزياء الحديثة.
2. تعريف الطالب بالمفاهيم الأساسية في الفيزياء النووية.
3. تعريف الطالب بفيزياء الجسيمات الأولية.
4. تعريف الطالب بالتطبيقات العملية للذرة متعددة الإلكترونات.
5. التمدليل على صحة بعض القوانين والمفاهيم الفيزيائية.
6. إكساب الطالب الاتجاهات الإيجابية نحو التعلم الذاتي بطريقة وظيفية.

3-مخرجات التعلم المستهدفة:

أ. المعرفة والفهم.

1أ	ان يتذكر الطالب علي الجسيمات والموجات في الفيزياء الكلاسيكية: الجسيمات الكلاسيكية، اكتشاف الالكترون، الايونات والنظائر.
2أ	ان يتعرف على النظرية النسبية الخاصة.
3أ	ان يصف أصل نظرية الكم.
4أ	ان يبين نظرية الكم للإشعاع الكهرومغناطيسي.

ب-المهارات الذهنية:

1ب	أن يحلل موجات المادة.
2ب	أن يميز الأطياف وأصل التركيب الالكتروني للذرة.
3ب	أن يربط بين الجسيمات الحرة ومعادلة شرودنجر الموجية للجسيم الحر.
4ب	أن يستنتج معادلة شرودنجر بوجود الجهد.

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

ج-المهارات العملية والمهنية:

ج1	ان يستخدم الطالب برم الإلكترون في حسابات الطاقة والتفاعلات الذرية، وفهم التركيب الدقيق لذرة الهيدروجين.
ج2	أن يطبق الطالب مبدأ الاستبعاد لبولي في تحديد التوزيع الإلكتروني للعناصر متعددة الإلكترونات.
ج3	أن يطبق الطالب الظواهر النووية المختلفة مثل الانشطار والاندماج في مجالات الطاقة والتكنولوجيا.
ج4	أن ينفذ تجارب عملية لفهم كيفية إنتاج الطاقة وكيفية التعامل مع المخاطر المرتبطة بها.

د-المهارات العامة:

د1	توظيف المعلومات الخاصة بالفيزياء الحديثة والذرية بمجالات الحياة
د2	ان يكون الطالب قادرا على الربط بين المفهوم النظري للنظريات الحديثة .
د3	الدمج بين المعاني الفيزيائية والقوانين الفيزيائية والاشتقاقات الرياضية
د4	ان يكون قادرا على حل المسائل الفيزيائية المتعلقة بالحديثة والذرية

4-محتوى المقرر:

الموضوعات	عدد الساعات	نظري	معمل/مختبر	تمارين
فيزياء حديثة وذرية: الجسيمات والموجات في الفيزياء الكلاسيكية: الجسيمات الكلاسيكية، اكتشاف الإلكترون، الايونات والنظائر، النظرية الحركية، توزيع ماكسويل للسرعة الجزيئية (معامل بولتزمان)، الموجات الكلاسيكية، التكافؤ بين الطاقة والكتلة، الأشعة السينية.	3	3	-	-
النظرية النسبية الخاصة: تحويلات جاليليو، فرضيات أينشتاين، تحويلات لورنتز، قياس الطول النسبي، قياس الطول النسبي والزمن النسبي والفضاء الزمني والسرعة النسبية، الكتلة والطاقة والزخم، تأثير دوبلر النسبي.	3	3	-	-
أصل نظرية الكم (نظرية بلانك) : الإشعاع الحراري للجسم الأسود، تكميم بلانك للطاقة، نتائج نظرية الكم للإشعاع الحراري اشتقاق أينشتاين لقانون الإشعاع لبلانك، نظرية الكم للسعة الحرارية للمواد الصلبة.	3	3	-	-
نظرية الكم للإشعاع الكهرومغناطيسي: نظرية الفوتون، تطبيقات النظرية، التأثير الكهروضوئي وتأثير كومبتون والتوليد الفناء المزدوج وامتصاص الفوتونات وتأثير دوبلر، توهين الأشعة السينية.	3	3	-	-
الامتحان النصف الأول				
موجات المادة (موجات ديبروكلي): موجلا دي بروكلي، التحسين التجريبي للفرضية/ التفسير الاحتمالي، الطور وسرعة المجموعة، حيود الجسيمات، مبدأ اللادقة لهايزنبرك، تطبيقات مبدأ هايزنبرك.	3	3	-	-

-	-	3	3	الأطياف وأصل التركيب الإلكتروني للذرة: الخطوط الطيفية، السلاسل الطيفية لذرة H (أحادية الإلكترون)، الذرة، نظرية بور، مبدأ التطابق، امتصاص الطاقة، خصائص طيف الأشعة السينية (قانون فوولي).
-	-	3	3	الميكانيكا الموجية: الجسيمات الحرة الخاصة الثنائية، معادلة شرودنجر الموجية للجسيم الحر.
		3	3	الجسيمات تحت الجهد، الجسيم في صندوق، معادلة شرودنجر بوجود الجهد.
الامتحان النصف الثاني				
-	-	3	3	التحقيق التجريبي لتركيب ذرة H الحركة: الحركة المدارية للإلكترون وتأثير زيمان، برم الإلكترون، برم الإلكترون والتركيب الدقيق.
-	-	3	3	الذرة متعددة الإلكترونات: مبدأ الاستبعاد لبولي، الجدول، الانتقالات الداخلية للإلكترون والأشعة السينية. النماذج الذرية والسلاسل الطيفية
-	-	3	3	نواة الذرة: تركيب وخواص النواة، القوى النووية، الظواهر النووية.
-	-	3	3	الفيزياء النووية: الإشعاعات النووية، التفاعلات النووية، المفاعلات النووية.
الامتحان النهائي				

5- طرق التعليم والتعلم:

1. محاضرات.
2. معمل.
3. تمارين.
4. واجبات.

6- طرق التقييم:

ت	طرق التقييم	تاريخ التقييم	النسبة المئوية	ملاحظات
1	امتحان نصف اول	الاسبوع الخامس	15%	
2	امتحان شفهي	قبل النهائي	5%	
3	النشاط	كل محاضرة	5%	
4	امتحان نصف ثاني	الاسبوع العاشر	15%	
5	امتحان نهائي	حسب جدول الامتحانات	60%	
المجموع			100%	

7- المراجع والدوريات:

العنوان	الناشر	النسخة	المؤلف	مكان تواجدها
<i>Modern Physics</i>	Addison Wesley publishing company	الطبعة الثالثة	T.R. Sandin	شبكة المعلومات
مقدمة في الفيزياء الحديثة	دار المريخ للنشر – الرياض – السعودية	الطبعة الاولى	فخري إسماعيل حسن	مكتبة الكلية
مقدمة في الفيزياء الحديثة وميكانيكا الكم	دار الاكاديمية	الطبعة الثانية	محمد سالم	مكتبة الكلية

8- الإمكانيات المطلوبة لتنفيذ المقرر:

ت	الإمكانيات المطلوبة توفرها	ملاحظات
1	قاعة	
2	جهاز عرض مرئي	
3	كتب ومراجع	

منسق المقرر/ أ. أحمد امصيري عمر امصيري التوقيع

منسق البرنامج/ أ. محمد منصور سعيد شكره التوقيع

منسق البرنامج/ أ. أحمد امصيري عمر امصيري التوقيع

التاريخ...../...../.....م

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

مصفوفة المقرر الدراسي: الفيزياء الحديثة والذرية (PH 302)

المهارات															(أ) المعرفة والفهم					الأسبوع الدراسي
(د) المهارات العامة					(ج) المهارات العلمية والمهنية					(ب) المهارات الذهنية										
4.د	4.د	3.د	2.د	1.د	5.ج	4.ج	3.ج	2.ج	1.ج	5.ب	4.ب	3.ب	2.ب	1.ب	5.أ	4.أ	3.أ	2.أ	1.أ	
																			√	1
																		√		2
																	√			3
																√				4
الامتحان النصفى الأول																				5
				√										√						6
													√							7
			√									√								8
											√									9
الامتحان النصفى الثاني																				10
									√											11
		√						√												12
							√													13
	√					√														14
الامتحان النهائي																				15
																				16

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