

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: فيزياء عامة II (حرارة وخواص المادة)

رمز المقرر: PH102

الفصل الدراسي: الاول

المتطلبات الأكاديمية للمقرر الدراسي

1. معلومات عامة:

1	اسم المقرر الدراسي	فيزياء عامة II (حرارة وخواص المادة) PH102
2	منسق المقرر	أ. احمد امصيري عمر
3	القسم / الشعبة التي تقدم البرنامج	الفيزياء
4	الأقسام العلمية ذات العلاقة بالبرنامج	لا يوجد
5	الساعات الدراسية للمقرر	36
6	اللغة المستخدمة في العملية التعليمية	اللغة العربية
7	السنة الدراسية/ الفصل الدراسي	الفصل الاول
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. تعريف الطالب بمفهوم درجة الحرارة وما يتعلق بها.
2. تعريف الطالب بصور الطاقة المختلفة.
3. تعريف الطالب بطرق انتقال الحرارة.
4. فهم وتطبيق النظرية الحركية للغازات.
5. تعريف الديناميكا الحرارية وتعريف الطالب بخصائص السوائل في حالة السكون وفي حالة الحركة.

3-مخرجات التعلم المستهدفة:

أ. المعرفة والفهم.

1أ	ان يذكر الطالب مفهوم درجة الحرارة، والاتزان الحراري، والقانون الديناميكي الصفري.
2أ	ان يسرد الطالب أنواع الترمومترات، تمدد المواد الصلبة، تمدد المواد السائلة.
3أ	ان يصف الطالب صور الطاقة المختلفة، الحرارة والطاقة، كمية الحرارة والحرارة النوعية.
4أ	ان يستوعب الطالب الطاقة وكمية الحرارة، والاتزان الحراري، الطاقة الحرارية المفقودة والمكتسبة.

ب.المهارات الذهنية:

1ب	ان يقارن الطالب بين طرق انتقال الحرارة، التوصيل، الحمل، الإشعاع.
2ب	ان يحلل الطالب معادلة الحالة للغاز المثالي، العلاقة بين الضغط والحجم ودرجة الحرارة للغاز المثالي، النظرية الحركية، الغاز المثالي كنموذج.
3ب	ان يميز الطالب بين بين الشغل والتغير في الحجم، والحرارة والتغير في الحجم.
4ب	ان يربط الطالب بين القانون الديناميكي الحراري الأول وبعض التطبيقات، والحرارة النوعية للغاز المثالي عند حجم وضغط ثابت.

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

ج-المهارات العلمية والمهنية:

ج1	ان يترجم الطالب الحرارة النوعية للمادة الصلبة، العملية الادبياتية.
ج2	ان يستخدم الطالب حالات المادة، الكتلة، الكثافة، الضغط الجوي ووحدات الضغط المختلفة، قاعدة باسكال لدراسة خصائص السوائل في حالة السكون.
ج3	ان يطبق الطالب قانون الطفو، قاعدة أرخميدس، ظاهرة التوتر السطحي، الخاصية الشعرية.
ج4	ان يستخدم الطالب الخصائص الحركية للسوائل لدراسة انسياب المائع، الانسياب المنتظم ومعادلة الاستمرارية، معادلة برنولي.

د-المهارات العامة:

د1	المشاركة مع فريق في تطبيق قوانين الحرارة وخواص المادة
د2	القدرة علي التمثيل البياني لبعض العلاقات الفيزيائية
د3	التدليل علي صحة بعض القوانين والمفاهيم الفيزيائية
د4	القدرة علي إعادة تنظيم الأفكار النظرية وربطها بالحياة في صورة أنشطة ابتكارية

4-محتوى المقرر:

الموضوع العلمي	عدد الساعات	محاضرة	معمل	تمارين
مفهوم درجة الحرارة، الاتزان الحراري، والقانون الديناميكي الصفري.	3	3	-	-
أنواع الترمومترات، تمدد المواد الصلبة، تمدد المواد السائلة.	3	3	-	-
صور الطاقة المختلفة، الحرارة والطاقة، كمية الحرارة والحرارة النوعية.	3	3	-	-
الطاقة وكمية الحرارة، الاتزان الحراري الطاقة الحرارية المفقودة والمكتسبة.	3	3	-	-
الامتحان النصفى الأول				
طرق انتقال الحرارة، التوصيل، الحمل، الإشعاع	3	3	-	-
الغاز المثالي والنظرية الحركية للغازات: معادلة الحالة للغاز المثالي، العلاقة بين الضغط والحجم ودرجة الحرارة للغاز المثالي، النظرية الحركية، الغاز المثالي كنموذج	3	3	-	-
مقدمة للديناميكا الحرارية: تعريفها، الشغل والتغير في الحجم، الحرارة والتغير في الحجم، العملية الإيزومترية.	3	3	-	-
الطاقة الداخلية، القانون الديناميكي الحراري الأول وبعض التطبيقات، الحرارة النوعية للغاز المثالي عند حجم وضغط ثابت.	3	3	-	-
الامتحان النصفى الثاني				

-	-	3	3	الحرارة النوعية للمادة الصلبة، العملية الادبياتية.
-	-	3	3	خصائص السوائل في حالة السكون: حالات المادة، الكتلة، الكثافة، الضغط الجوي وحدات الضغط المختلفة، قاعدة باسكال.
-	-	3	3	قانون الطفو، قاعدة أرخميدس، ظاهرة التوتر السطحي، الخاصية الشعرية.
-	-	3	3	خصائص السوائل في الحركة: انسياب المانع، الانسياب المنتظم ومعادلة الاستمرارية، معادلة برنولي.

5- طرق التعليم والتعلم:

1. محاضرات.
2. امتحانات اسبوعية.
3. واجبات

6- طرق التقييم:

ت	طرق التقييم	تاريخ التقييم	النسبة المئوية	ملاحظات
1	الامتحان النصفى اول	الاسبوع الخامس	15%	
2	النشاط	أسبوعياً	10%	
3	الامتحان النصفى ثاني	الاسبوع العاشر	15%	
4	الامتحان نهائي	حسب جدول الامتحانات	60%	
	المجموع		100%	

7- المراجع والدوريات:

العنوان	الناشر	النسخة	المؤلف	مكان تواجدها
مذكرات المقرر	-	-	استاذ المقرر	-
فيزياء الحرارة	مؤسسة حورس الدولية للنشر والتوزيع		محمود حمزة	شبكة الانترنت
محاضرات الحرارة وخواص المادة	-	-	إعداد: د. رائد خضر سلمان الفهداوي	-
خواص المادة والحرارة	دار الحكمة	2015	د. احمد رحيل- د. الطاهر ابو عين	مكتبة الجامعة

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

8-الإمكانات المطلوبة لتنفيذ المقرر:

ت	الإمكانات المطلوب توفرها	ملاحظات
1	قاعات دراسية	
2	أقلام سيورة	
3	كتب ومراجع	
4	أجهزة عرض بيانات (Data show)	
5	جهاز تحكم عن بعد للعروض التقديمية	

منسق المقرر/ أ. أحمد امصيري عمر امصيريالتوقيع

منسق البرنامج/ أ. محمد منصور سعيد شكرهالتوقيع

منسق البرنامج/ أ. أحمد امصيري عمر امصيريالتوقيع

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 فيزياء عامة II (حرارة وخواص المادة) PH102

المهارات															المعرفة والفهم					الأسبوع الدراسي
(ج) المهارات العامة					(ب) المهارات العلمية والمهنية					(أ) 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 النصف الأول																				5
				✓										✓						6
													✓							7
												✓								8
			✓								✓									9
الامتحان النصف 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
---------------------------	----------------------------------	-----------------	--------------------------------