

اسم المقرر: كيمياء الديناميكا الحرارية

رمز المقرر: ٣٣٧كيم-٣

البرنامج: الكيمياء

القسم العلمي: الكيمياء

الكلية: كلية العلوم والآداب

المؤسسة: نجران

نسخة التوصيف: ٣-٦-٤٤٤هـ

تاریخ آخر مراجعة:





المحتويات:

الصفحة	المحتوى
٣	أ. معلومات عامة عن المقرر الدراسي
٣	١. الوصف العام للمقرر
٣	٢. الهدف الرئيس للمقرر
٤	ج. موضوعات المقرر





أ. معلومات عامة عن المقرر الدراسي:

				رر الدراسي	يف بالمقر	التعر		
			٣	لمعتمدة:	ساعات اا	۱. ال		
۲. نوع المقرر								
ب تخصص متطلب مسار	متطلى	للب كلية	متص	جامعة	متطلب	أ.		
		اختياري		إجباري		ب.		
الخامس	٣. السنة / المستوى الذي يقدم فيه المقرر							
ع المصفى العام المقرر								

يحتوي المقرر على:

دراسة القانون الصفرى و الأول للديناميكا الحرارية، وتطبيقاته في الكيمياء الحرارية، دراسة القانون الثاني للديناميكا الحرارية ، والأنتروبي، والتغيرات الخاصة به، دراسة الطاقة الحرة وثابت الاتزان. تعريفُ القانون الثالث للديناميكا الحرارية بدلالة الأنتروبي ، وتطبيقاته.

٥. المتطلبات السابقة لهذا المقرر (إن وجدت)

٦. المتطلبات المتزامنة مع هذا المقرر (إن وجدت)

٧. الهدف الرئيس للمقرر

- شرح الديناميكا الحرارية و اهميتها.
- ذكر قوانين الديناميكا الحرارية و تطبيقاتها و استخدامها في حل التمارين.
- تفسير حدوث التفاعلات الكيميائية من عدمه من خلال التعرف على دوال الديناميكا الحرارية.







ج. موضوعات المقرر

الساعات الندريسية المتوقعة	قائمة الموضوعات	م
۱×۳	المفاهيم العامة للديناميكا الحرارية	١
	الحرارة والطاقة والعمل (المكافئ الميكانيكي للحرارة) ، أنواع الأنظمة المختلف	
١×٣	متغيرات الديناميكا الحرارية وخصائص عمليات الديناميكا الحرارية المكثفة والشاملة القوانين الصفرية والأولى للديناميكا الحرارية وتطبيقاتها	۲
۱×۳	العلاقة بين تغير المحتوى الحراري وتغير الطاقة الداخلية، السعة الحرارية تأثير جول طومسون، التوسعات الثابتة والحرارة، تحديد معامل جول من قياسات السعة الحرارية	٣
۱×۳	القانون الثاني للديناميكا الحرارية وتطبيقاته العمليات التلقانية وغير التلقانية	٤
۱×۳	تطبيقات على القانون الثاني من الديناميكا الحرارة في تصميم وصناعة الآلات الحرارية - دورة كارنوت	0
۱×۳	التفاعلات الكيميائية والتغير في الأنتروبي وطاقة جبس الحرة ،الطاقة الحرة والتوازن الكيميائي	٦
۱×۳	طاقة جبيس الحرة، ، معادلات جيميس وهولمتز ، الطاقة الحرة لهلمهولتز وعلاقتهما بثابت الاتزان - حل تمارين.	٧
١×٣	القانون الثالث للديناميكا الحرارية . تطبيقات على قوانين الثالث الأنتروبي القياسي	٨
٣٣	المجموع	



