

نموذج وصف المقرر

مراجعة أداء مؤسسات التعليم العالي ((مراجعة البرنامج الأكاديمي))

وصف المقرر

يوفر وصف المقرر هذا إيجازاً مقتضياً لأهم خصائص المقرر ومخرجات التعلم المتوقعة من الطالب تحقيقها مبرهنناً عما إذا كان قد حقق الاستفادة القصوى من فرص التعلم المتاحة. ولا بد من الربط بينها وبين وصف البرنامج.

كلية الهدى الجامعة	١. المؤسسة التعليمية
قسم هندسة تقنيات الوقود والطاقة	٢. القسم الجامعي / المركز
الديناميك الحراري / FS301	٣. اسم / رمز المقرر
البكالوريوس	٤. البرامج التي يدخل فيها
الحضور بالوقت المحدد وبوقت كامل	٥. أشكال الحضور المتاحة
سنوي	٦. الفصل / السنة
٦٠ ساعة	٧. عدد الساعات الدراسية (الكلي)
٢٠٢٢/٩/٣	٨. تاريخ إعداد هذا الوصف
٩. أهداف المقرر: ان يستطع الطالب فهم مصطلحات الديناميكا الحرارية ومتغيرات وكميات الديناميكا الحرارية ، القانون الأول و الثاني للديناميكا الحرارية ، الخصائص الديناميكية الحرارية للغازات المثالية و الحقيقية ، القيام بإجراء حسابات PVT باستخدام قانون الغاز المثالي. القيام بإجراء العمليات الحسابية على المحركات الدورية القابلة للعكس. توقع سلوك للخلائط باستخدام قاعدة جيبس. تقدير الخصائص الديناميكية الحرارية لمخاليط لسائل البخاري الثنائي .	

١٠. مخرجات التعلم وطرائق التعليم والتعلم والتقييم

أ-المعرفة والفهم :

- ✓ التعرف على مختلف وسائل واساليب وأساسيات الديناميك الحراري.
- ✓ التعرف على العمليات التي تجري على الغازات .
- ✓ التعرف على الرموز والمصطلحات الخاصة بالمواضيع المحددة.

ب - المهارات الخاصة بالموضوع:

- ✓ يدرك الطالب علاقة مادة الديناميك الحراري بتخصصه الهندسي.

طرائق التعليم والتعلم

- الواجبات الصفية واللاصفية.
- احالة الطلبة على الكتب المنهجية والمصدرية وبعض المواقع الالكترونية (التعلم الذاتي).
- المناقشة وطرح الاسئلة في قاعة الدرس.

طرائق التقييم

- الامتحانات الشهرية والنهائية.
- الواجبات الصفية والبيتية.
- المشاركة داخل الصف.

ج-مهارات التفكير

طرائق التعليم والتعلم

- توجيه الاسئلة والاستفسارات المميزة بالعمق والدقة.
- توجيه الطالب نحو فهم العلة والسبب.
- تنمية الحس الرقمي في التعبير.
- العصف الذهني.

طرائق التقييم

- تخصيص جزء من الاسئلة الامتحانية التي تتطلب عمق التفكير والتحليل ودقة الملاحظة.
- مشاركة الطالب في قاعة الدرس.
- الواجبات الصفية واللاصفية.

- المهارات العامة والمنقولة (المهارات الأخرى المتعلقة بقابلية التوظيف والتطور الشخصي).
- تنمية وتطوير قدرة وقابلية الطالب فهم مواضيع الديناميك الحراري.

الفصل الدراسي الاول

الأسبوع	الساعات	مخرجات التعلم المطلوبة	اسم الوحدة / المساق أو الموضوع	طريقة التعليم	طريقة التقييم
الاول	٢	The terminologies of thermodynamics.	Chapter One: Basic Concepts	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية
الثاني	٢	The terminologies of thermodynamics.	Chapter One: Basic Concepts	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية
الثالث	٢	The first law and internal energy.	Chapter Two: First law of Thermodynamics	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية
الرابع	٢	Statements of first law for the non-flow and flow systems.	Chapter Two: First law of Thermodynamics	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية
الخامس	٢	Enthalpy and heat capacity limitations of the first law.	Chapter Two: First law of Thermodynamics	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية
السادس	٢	Statements of the second law of thermodynamics	Chapter Three: Second Law Thermodynamics	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية
السابع	٢	Available and unavailable energies, and the entropy function.	Chapter Three: Second Law Thermodynamics	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية
الثامن	٢	Applications of the second law of Thermodynamics.	Chapter Three: Second Law Thermodynamics	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية
التاسع	٢	Measurable quantities, basic energy relations, maxwell relations.	Chapter Four: Thermodynamic Formulations	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية
العاشر	٢	Thermodynamic formulations to calculate	Chapter Four:	نظري	الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية

الشهرية والنهائية		Thermodynamic Formulations	enthalpy, internal energy and entropy as function of pressure and temperature.		
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Four: Thermodynamic Formulations	Other formulations involving c_p and c_v , complex thermodynamic formulations.	٢	الحادي عشر
			1 st Month Exam	٢	الثاني عشر
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Four: Thermodynamic Formulations	Thermodynamic properties of an ideal gas, entropy change in reversible and irreversible process.		الثالث عشر
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Five: Thermodynamic Properties of Real Gases	The pvt behavior of fluids.		الرابع عشر
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Five: Thermodynamic Properties of Real Gases	Laws of corresponding states and equation of states approaches to the pvt relationships of non-ideal gas problems.		الخامس عشر
الفصل الدراسي الثاني					
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Five: Thermodynamic Properties of Real Gases	Compressibility factors, generalized equations of state.	٢	الأول
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Five: Thermodynamic Properties of Real Gases	Property estimation via generalized equation of state, fugacity and fugacity coefficients of real gases.	٢	الثاني
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Six: Properties of Solutions	Partial molar properties, ideal and non-ideal solutions.	٢	الثالث
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Six: Properties of Solutions	Standard states definition and choice.	٢	الرابع
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Six: Properties of	Gibbs-duhem equation, excess properties of	٢	الخامس

الشهرية والنهائية		Solutions	mixtures.		
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Seven: Phase Equilibrium	Criteria for equilibrium between phases in multi component non-reacting systems in terms of chemical potential and fugacity.	٢	السادس
	نظري	Chapter Seven: Phase Equilibrium	Application of phase rule, vapor-liquid equilibrium, phase diagrams for homogeneous systems and for systems with a miscibility gap.	٢	السابع
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Seven: Phase Equilibrium	Effect of temperature and pressure on zoetrope composition, liquid-liquid equilibrium, ternary liquid-liquid equilibrium.	٢	الثامن
	نظري		2 nd Month Exam	٢	التاسع
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Eight: Correlation of Phase Equilibrium	Activity coefficient-composition models, thermodynamic consistency of phase equilibrium.	٢	العاشر
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Eight: Correlation of Phase Equilibrium	Application of the correlation and prediction of phase equilibrium in systems of engineering interest particularly to distillation and liquid extraction processes.	٢	الحادي عشر
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Nine: Chemical Reaction Equilibrium	The reaction coordinate, standard Gibbs-energy change.	٢	الثاني عشر
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Nine: Chemical Reaction Equilibrium	Equilibrium constant, effect of temperature on equilibrium constant.	٢	الثالث عشر
الواجبات الصفية والبيئية والامتحانات الشهرية والنهائية	نظري	Chapter Nine: Chemical	Relation of equilibrium constants to composition(gas	٢	الرابع عشر

الشهرية والنهائية		Reaction Equilibrium	phase reaction and liquid phase) , equilibrium conversion, multi reaction equilibrium		
			امتحانات نهاية السنة	٢	الخامس عشر

	١٢. البنية التحتية
<ul style="list-style-type: none"> • Abbott, Michael M., Joseph M. Smith, and Hendrick C. Van Ness. "Introduction to chemical engineering thermodynamics." McGraw-Hill. • Elliott, J. Richard, and Carl T. Lira. "Introductory chemical engineering thermodynamics". Upper Saddle River, NJ: Prentice Hall PTR. • Narayanan, K. V.A chemical engineering thermodynamics. PHI Learning Pvt. Ltd.. <p>تم إعتقاد مصادر حديثة إلى جوار المصادر الأساسية المبينة في أعلاه ، لغرض إعداد المادة المقررة على وفق مفردات اللجنة القطاعية المعتمدة في وزارة التعليم العالي والبحث العلمي، منها مصادر مأخوذة من الانترنت.</p>	<p>القراءات المطلوبة :</p> <ul style="list-style-type: none"> ▪ النصوص الأساسية ▪ مصادر المقرر ▪ أخرى
-	متطلبات خاصة (وتشمل على سبيل المثال ورش العمل والدوريات والبرمجيات والمواقع الالكترونية)
	الخدمات الاجتماعية (وتشمل على سبيل المثال محاضرات الضيوف والتدريب المهني والدراسات الميدانية)