

	وزارة التعليم العالي والبحث العلمي - العراق جامعة وارث الأنبياء كلية الهندسة قسم تقنيات التبريد والتكييف	
--	---	--

نموذج وصف المادة الدراسية

معلومات المادة الدراسية				
عنوان الوحدة	الديناميكا الحرارية 2			وسلم الوحدة
نوع الوحدة	C			<input type="checkbox"/> نظريه
رمز الوحدة	MPAC203			<input checked="" type="checkbox"/> حاضر
ECTS	10			<input checked="" type="checkbox"/> المختبر
/ ساعة / SWL (SEM)	250			<input type="checkbox"/> تعليمي
				<input type="checkbox"/> عملي
				<input type="checkbox"/> الحلقة الدراسية
مستوى الوحدة	2	الفصل الدراسي للتسليم		2
القسم	تقنيات التبريد والتكييف	الكلية	الهندسة	
قائد الوحدة	امين سامي امين	البريد الالكتروني	aaminsami2000@yahoo.com	
لقب قائد الوحدة	مدرس	مؤهلات قائد الوحدة		ماجستير
مدرس الوحدة		البريد الالكتروني		
اسم المراجع النظير		البريد الالكتروني		
تاريخ اعتماد اللجنة العلمية	2024/10/15	رقم الإصدار	1.0	
العلاقة مع المواد الدراسية الأخرى				

وحدة المتطلبات الأساسية		MPAC108	الفصل الدراسي	L1,S1
وحدة المتطلبات المشتركة		لا يوجد	الفصل الدراسي	
أهداف المادة الدراسية ونتائج التعلم والمحتويات الإرشادية				
أهداف المادة الدراسية	دراسة مبادئ الديناميكا الحرارية التطبيقية، باعتبارها الأساس لهندسة التبريد وتكييف الهواء وموضوعات محططات الطاقة			
مخرجات التعلم للمادة الدراسية	<p>1. معرفة أنواع محططات الطاقة البخارية</p> <p>2. معرفة الدورة التجددية – الدورة المزدوجة، تدفق الغاز عالي السرعة</p> <p>3. معرفة خصائص التدفقات الأيزنتروبي، موجات الصدمة</p> <p>4. معرفة الفوهات فوق الصوتية، ضواحي التردد أحادية وممتدة المراحل</p> <p>5. معرفة التوربينات الغازية متعددة المراحل ومثلثات السرعة</p> <p>6. معرفة المحركات البخارية. محركات الاحتراق الداخلي، العلاقات الديناميكية الحرارية</p> <p>7. معرفة علاقات ماكسويل، علاقات كلاوزيوس كلايبرون</p> <p>8. معرفة مخاليط الغازات، معادلات جيبس</p> <p>9. معرفة التحليل الوزني، الاحتراق، حرارة التفاعل.</p>			
المحتويات الإرشادية	<p>يتضمن المحتوى الإرشادي ما يلي.</p> <p>الجزء أ - خطط الطاقة البخارية</p> <p>الدوره التجددية - الدورة المزدوجة، تدفق الغاز عالي السرعة. [24 ساعة]</p> <p>الجزء ب - تدفق الغاز</p> <p>التدفقات الأيزنتروبي، الموجات الصدمية، الفوهات فوق الصوتية. [16 ساعة]</p> <p>الجزء ج - الضواحي والتوربينات</p> <p>ضواحي ترددية أحادية وممتدة المراحل، توربينات غازية متعددة المراحل، مثلثات السرعة، توربينات بخارية، محركات احتراق داخلي. [32 ساعة]</p> <p>الجزء د - علاقات الديناميكا الحرارية</p> <p>علاقات ماكسويل، علاقات كلاوزيوس كلايبرون، مخاليط الغاز، معادلات جيبس. [48 ساعة]</p>			
استراتيجيات التعلم والتعليم				
استراتيجيات	يعتمد التقييم على الواجبات المقدمة، والاختبارات الكتابية، ودراسة الحالة، والاختبارات القصيرة، والندوات والاختبارات العملية.			
(SWL)				

الحمل الدراسي للطالب محسوب لـ ١٥ أسبوعاً

SWL منظم (h / sem)	158	SWL منظم (ح / ث) الحمل الدراسي المنتظم للطالب أسبوعياً	11
غير منظم (h / sem)	92	غير منظم (ح / ث) الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب أسبوعياً	10
إجمالي (h / sem)			250

الحمل الدراسي الكلي للطالب خلال الفصل

تقييم المادة الدراسية

		الوقت/الرقم	الوزن (بالعلامات)	الأسبوع المستحق	نتائج التعلم ذات الصلة
التقييم التكويوني	الاختبارات	5	5 % (5)	2,5,8,10,13	LO # 1, 4, 5, 7,8
	واجبات	5	5 % (5)	1,4,7,11,15	LO # 1-15
	المشاريع / المختبر.	10	10 % (10)	1-9	LO # 1-15
	报 告	10	10 % (10)	1-8	LO # 1-15
التقييم الختامي	الامتحان النصفي	3 hr.	20 % (20)	9	LO # 1-15
	الامتحان النهائي	3 hr.	50% (50)	15	كل
التقييم الإجمالي			100٪ (100 درجة)		

المنهاج الأسبوعي النظري

المواد المغطاة	
الأسبوع 1	نظرة عامة على قياسات نسبة الجفاف والبخار
الأسبوع 2	محطات الطاقة البخارية، رانكين - دورة إعادة التسخين
الأسبوع 3	الدورة التجديدية - الدورة المزدوجة، تدفق الغاز عالي السرعة

الأسبوع 4	خصائص التدفقات الأيزنترولي، موجات الصدمة
الأسبوع 5	الفوهات فوق الصوتية، الضواغط الترددية
الأسبوع 6	التحليل الديناميكي، حجم الخلوص
الأسبوع 7	ضواغط متعددة المراحل، توربينات الغاز
الأسبوع 8	مثاثل السرعة، تأثيرات الاحتكاك، مقارنة التوربينات الغازية
الأسبوع 9	التوربينات البخارية. محركات الاحتراق الداخلي، علاقات الديناميكا الحرارية
اسبوع 10	علاقات ماكسويل، علاقات كلاوزيوس كلايبرون
اسبوع 11	العلاقات الديناميكية الحرارية $L = \frac{du}{ds}$ و $C_p = \frac{du}{dT}$ و $C_v = \frac{ds}{dT}$ ، الغازات الحقيقة
اسبوع 12	عوامل الانضغاط، معادلات حالات الغازات الحقيقة
اسبوع 13	مخاليط الغازات، معادلات جيبس
اسبوع 14	قانون دالتون والسبة المولية، التحليل الحجمي
اسبوع 15	التحليل الوزني، الاحتراق، حرارة التفاعل
المنهاج الأسبوعي للمختبر	
	المواد المعطاة
الأسبوع 1	قياس نسبة الحرارة النوعية للهواء
الأسبوع 2	معاملات تشغيل VCR
الأسبوع 3	علاقة ضغط البخار المشبع ودرجة الحرارة
الأسبوع 4	كفاءة غالية البخار
الأسبوع 5	تحديد طور المبرد لمكونات نظام VCR
الأسبوع 6	قياس نسبة جفاف البخار
الأسبوع 7	تحديد الحرارة الكامنة للتباخر
اسبوع 8	تحديد الكفاءة الحرارية لدوره VCR

مصادر التعلم والتدریس

	نص	متوفّر في المكتبة؟
النصوص المطلوبة	<ol style="list-style-type: none"> 1. Borgnakke, C. and Sonntag, R.E., 2022. <i>Fundamentals of thermodynamics</i>. John Wiley & Sons. 2. Cengel, Y.A., Boles, M.A. and Kanoğlu, M., 2011. <i>Thermodynamics: an engineering approach</i> (Vol. 5, p. 445). New York: McGraw-hill. 3. Rajput, R.K., 2005. <i>A textbook of engineering thermodynamics</i>. Laxmi Publications. 	لا
الموقع الإلكتروني		

مخطط الدرجات

مجموعه	درجة	التقدير	العلامات (%)	تعريف
مجموعه النجاح (100 - 50)	أ - ممتاز	امتياز	100 - 90	أداء متميز
	ب - جيد جدا	جيد جدا	89 - 80	فوق المتوسط مع بعض الأخطاء
	ج - جيد	جيد	79 - 70	عمل سليم مع أخطاء ملحوظة
	د - متوسط	متوسط	69 - 60	عادل ولكن مع أوجه قصور كبيرة
	هـ - مقبول	مقبول	59 - 50	العمل يفي بالحد الأدنى من المعايير
فشل المجموعه (49 - 0)	FX - ضعيف	راسب (قيد المعالجة)	(49-45)	مطلوب المزيد من العمل ولكن الائتمان الممنوح
	F - ضعيف	راسب	(44-0)	كمية كبيرة من العمل المطلوب

ملاحظة: سيتم تقرير العلامات التي تزيد المنازل العشرية عن 0.5 أو تقل عن العلامة الكاملة الأعلى أو الأدنى (على سبيل المثال ، سيتم تقرير علامة 54.5 إلى 55 ، بينما سيتم تقرير علامة 54.4 إلى 54. لدى الجامعة سياسة عدم التغاضي عن "فشل المرور الوشيك" ، لذا فإن التعديل الوحيد على العلامات الممنوحة بواسطة العلامة (العلامات) الأصلية سيكون التقرير التقائي الموضح أعلاه.