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

## نموذج وصف المادة الدراسية

معلومات المادة الدراسية			
عنوان الوحدة	الديناميكا الحرارية ٢		تسليم الوحدة
نوع الوحدة	C		<input type="checkbox"/> نظريه
رمز الوحدة	MPAC203		<input checked="" type="checkbox"/> حاضر
ECTS	10		<input checked="" type="checkbox"/> المختبر
SWL (ساعة) / (SEM)	250		<input type="checkbox"/> تعليمي
			<input type="checkbox"/> عملي
			<input type="checkbox"/> الحلقة الدراسية
مستوى الوحدة	٢	الفصل الدراسي للتسليم	٢
القسم	تقنيات التبريد والتكييف	الكلية	الهندسة
قائد الوحدة	زينب عبد الكريم سالم	البريد الإلكتروني	<a href="mailto:zainab.abdelkarim@uowa.edu.iq">zainab.abdelkarim@uowa.edu.iq</a>
لقب قائد الوحدة	مدرس مساعد	مؤهلات قائد الوحدة	ماجستير
مدرس الوحدة		البريد الإلكتروني	
اسم المراجع النظير		البريد الإلكتروني	
تاريخ اعتماد اللجنة العلمية	٢٠٢٥/٠٨/٣١	رقم الإصدار	١,٠

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 محطات الطاقة
مخرجات التعلم للمادة الدراسية	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. معرفة أنواع محطات الطاقة البخارية</li> <li>2. معرفة الدورة التجديدية - الدورة المزدوجة، تدفق الغاز عالي السرعة</li> <li>3. معرفة خصائص التدفقات الأيزنتروبي، موجات الصدمة</li> <li>4. معرفة الفوهات فوق الصوتية، ضواغط التردد أحادية ومتعددة المراحل</li> <li>5. معرفة التوربينات الغازية متعددة المراحل ومثلثات السرعة</li> <li>6. معرفة التوربينات البخارية. محركات الاحتراق الداخلي، العلاقات الديناميكية الحرارية</li> <li>7. معرفة علاقات ماكسويل، علاقات كلوزيوس كلايبيرون</li> <li>8. معرفة مخاليط الغازات، معادلات جيبس</li> <li>9. معرفة التحليل الوزني، الاحتراق، حرارة التفاعل.</li> </ol>
المحتويات الإرشادية	<p>يتضمن المحتوى الإرشادي ما يلي.</p> <p>الجزء أ - خطط الطاقة البخارية</p> <p>الدورة التجديدية - الدورة المزدوجة، تدفق الغاز عالي السرعة. [٢٤ ساعة]</p> <p>الجزء ب - تدفق الغاز</p> <p>التدفقات الأيزنتروبي، الموجات الصدمية، الفوهات فوق الصوتية. [١٦ ساعة]</p> <p>الجزء ج - الضواغط والتوربينات</p> <p>ضواغط ترددية أحادية ومتعددة المراحل، توربينات غازية متعددة المراحل، مثلثات السرعة، توربينات بخارية، محركات احتراق داخلي. [٣٢ ساعة]</p> <p>الجزء د - علاقات الديناميكا الحرارية</p> <p>علاقات ماكسويل، علاقات كلوزيوس كلايبيرون، مخاليط الغاز، معادلات جيبس. [٤٨ 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 اسبوعا

SWL منظم (h / sem)	158	SWL منظم (ح / ث)	١١
الحمل الدراسي المنتظم للطالب خلال الفصل		الحمل الدراسي المنتظم للطالب أسبوعيا	
SWL غير منظم (h / sem)	92	SWL غير منظم (ح / ث)	١٠
الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب خلال الفصل		الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب أسبوعيا	
إجمالي SWL (h / sem)			٢٥٠
الحمل الدراسي الكلي للطالب خلال الفصل			

## تقييم المادة الدراسية

		الوقت/الرقم	الوزن (بالعلامات)	الأسبوع المستحق	نتائج التعلم ذات الصلة
التقييم التكويني	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
	تقرير	10	10 % (10)	1-8	LO # 1-15
التقييم الختامي	الامتحان النصفى	3 hr.	20 % (20)	9	LO # 1-15
	الامتحان النهائى	3 hr.	50% (50)	15	كل
التقييم الإجمالي			١٠٠٪ (١٠٠ درجة)		

## المنهاج الاسبوعي النظري

المنهاج الاسبوعي النظري	
الأسبوع	المواد المغطاة
الأسبوع ١	نظرة عامة على قياسات نسبة الجفاف والبخار
الأسبوع ٢	محطات الطاقة البخارية، رانكين - دورة إعادة التسخين
الأسبوع ٣	الدورة التجديدية - الدورة المزدوجة، تدفق الغاز عالي السرعة
الأسبوع ٤	خصائص التدفقات الأيزنتروبي، موجات الصدمة
الأسبوع ٥	الفوهات فوق الصوتية، الضواغط الترددية
الأسبوع ٦	التحليل الديناميكي، حجم الخلوص
الأسبوع ٧	ضواغط متعددة المراحل، توربينات الغاز
الأسبوع ٨	مثلثات السرعة، تأثيرات الاحتكاك، مقارنة التوربينات الغازية
الأسبوع ٩	التوربينات البخارية. محركات الاحتراق الداخلي، علاقات الديناميكا الحرارية
الأسبوع ١٠	علاقات ماكسويل، علاقات كلاوزيوس كلابيرون
الأسبوع ١١	العلاقات الديناميكية الحرارية لـ $du$ و $dh$ و $ds$ و $Cp$ و $Cv$ ، الغازات الحقيقية
الأسبوع ١٢	عوامل الانضغاط، معادلات حالات الغازات الحقيقية
الأسبوع ١٣	مخاليط الغازات، معادلات جيبس
الأسبوع ١٤	قانون دالتون والنسبة المولية، التحليل الحجمي
الأسبوع ١٥	التحليل الوزني، الاحتراق، حرارة التفاعل

## المنهاج الاسبوعي للمختبر

المنهاج الاسبوعي للمختبر	
الأسبوع	المواد المعطاة
الأسبوع ١	قياس نسبة الحرارة النوعية للهواء
الأسبوع ٢	معاملات تشغيل VCR



الأسبوع ٣	علاقة ضغط البخار المشبع ودرجة الحرارة
الأسبوع ٤	كفاءة غلاية البخار
الأسبوع ٥	تحديد طور المبرد لمكونات نظام VCR
الأسبوع ٦	قياس نسبة جفاف البخار
الأسبوع ٧	تحديد الحرارة الكامنة للتبخير
الأسبوع ٨	تحديد الكفاءة الحرارية لدورة VCR
الأسبوع ٩	تدريب برنامج EES

## مصادر التعلم والتدريس

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

## مخطط الدرجات

تعريف	العلامات (%)	التقدير	درجة	مجموعة
أداء متميز	٩٠ - ١٠٠	امتياز	أ - ممتاز	مجموعة النجاح (٥٠ - ١٠٠)
فوق المتوسط مع بعض الأخطاء	٨٠ - ٨٩	جيد جدا	ب - جيد جدا	
عمل سليم مع أخطاء ملحوظة	٧٠ - ٧٩	جيد	ج - جيد	
عادل ولكن مع أوجه قصور كبيرة	٦٠ - ٦٩	متوسط	د - متوسط	
العمل يفي بالحد الأدنى من المعايير	٥٠ - ٥٩	مقبول	هـ - مقبول	

فشل المجموعة	FX - ضعيف	راسب (قيد المعالجة)	(٤٥-٤٩)	مطلوب المزيد من العمل ولكن الائتمان الممنوح
(٠ - ٤٩)	F - ضعيف	راسب	(٤٤-٠)	كمية كبيرة من العمل المطلوب

**ملاحظة:** سيتم تقريب العلامات التي تزيد المنازل العشرية عن ٠,٥ أو تقل عن العلامة الكاملة الأعلى أو الأدنى (على سبيل المثال ، سيتم تقريب علامة ٥٤,٥ إلى ٥٥ ، بينما سيتم تقريب علامة ٥٤,٤ إلى ٥٤. لدى الجامعة سياسة عدم التفاوضي عن "فشل المرور الوشيك" ، لذا فإن التعديل الوحيد على العلامات الممنوحة بواسطة العلامة (العلامات) الأصلية سيكون التقريب التلقائي الموضح أعلاه.

رئيس القسم

ا.م.د محمد حسن عبود  
التاريخ: ٢٠٢٥-٠٨-٣١

استاذ المادة

التاريخ: ٢٠٢٥-٠٨-٣١

