	وزارة التعليم العالي والبحث العلمي - العراق جامعة وارث الأنبياء (ع) كلية الهندسة قسم النفط والغاز	

نموذج وصف المادة الدراسية

معلومات المادة الدراسية			
تسليم الوحدة	الجيولوجيا العامة II		عنوان الوحدة
☒ نظريه ☐ حاضر ☒ المختبر ☐ تعليمي ☐ عملي ☐ الحلقه الدراسيه	أساسي		نوع الوحدة
	OGE122		رمز الوحدة
	4		ECTS
	100		SWL (ساعة / SEM)
2	الفصل الدراسي للتسليم	UGI	مستوى الوحدة
هندسة	الكليه	هندسة النفط والغاز	القسم
hawraa.majeed@uowa.edu.iq	البريد الالكتروني	حوراء مجيد	قائد الوحدة
ماجستير	مؤهلات قائد الوحدة	مدرس مساعد	لقب قائد الوحدة
	البريد الالكتروني		مدرس الوحدة
	البريد الالكتروني		اسم المراجع النظير
1.0	رقم الإصدار	2023/06/01	تاريخ اعتماد اللجنة العلمية

العلاقة مع المواد الدراسية الأخرى			
1	الفصل الدراسي	OGE117	وحدة المتطلبات الأساسية
	الفصل الدراسي		وحدة المتطلبات المشتركة

أهداف المادة الدراسية ونتائج التعلم والمحتويات الإرشادية	
1-تسهيل فهم أفضل لتكوين صخور الأرض وأنواع الصخور والعملية والعوامل التي تؤثر على قشرة الأرض. 2- تزويد الطلاب بالأدوات اللازمة لتفسير أنواع المعادن والصخور والسجل الأحفوري. 3-التمارين المعملية والرحلات الميدانية ستسلط الضوء على المفاهيم التي تم تعلمها في الفصل الدراسي وتعززها.	أهداف المادة الدراسية
1- التعرف على الأنواع المختلفة من المعادن والصخور وفهم العمليات الجيولوجية لتكوينها والتشوه الهيكلي وعملية التجوية والتعرية. 2- وصف الآليات التي أنتجت قارات الأرض الرئيسية وسلاسل الجبال وأحواض المحيطات والصفائح التكتونية وتشوه القشرة الأرضية. 3-مناقشة التاريخ الجيولوجي في سياق فهم أنظمة الأرض وكيف يمكن أن تتغير في المستقبل.	مخرجات التعلم للمادة الدراسية
أهم المهارات التي يطلبها الطالب هي: 1- فهم العمليات الجيولوجية التي تكونت فيها الأرض وطبقاتها ومعادنها. 2- الآثار المؤدية إلى تغير أنواع الصخور نتيجة تأثيرات جميع أنواع التعرية والعوامل الجوية. 3- التأثيرات التركيبية الأساسية التي غيرت شكل القشرة الأرضية ونتائجها في توليد أنواع مختلفة من الطيات والصدوع. 4- دراسة العوامل الأساسية لحالة ترسب الصخور الرسوبية ومعرفة أعمارها الجيولوجية.	المحتويات الإرشادية

استراتيجيات التعلم والتعليم	
إمكانية التعرف على أنواع المعادن والصخور المختلفة التي يمكن للطالب من خلالها تقييم محتويات القشرة الأرضية وكيفية تشكل التراكمات النفطية داخل الأرض وآليات استخراجها من خلال معرفة صلابة وقوة هذه الصخور وعمقها وعمرها الرسوبي والتراكيب الجيولوجية تحت السطحية ونوعية الخزانات النفطية.	استراتيجيات

عبء عمل الطالب (SWL) الحمل الدراسي للطالب محسوب لـ ١٥ اسبوعا			
4	SWL منظم (h / sem) الحمل الدراسي المنتظم للطالب أسبوعيا	63	SWL منظم (h / sem) الحمل الدراسي المنتظم للطالب خلال الفصل
2.5	SWL غير منظم (h / sem) الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب أسبوعيا	37	SWL غير منظم (h / sem) الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب خلال الفصل
100			إجمالي SWL (h / sem) الحمل الدراسي الكلي للطالب خلال الفصل

تقييم المادة الدراسية

نتائج التعلم ذات الصلة	الأسبوع المستحق	الوزن (بالعلامات)	الوقت/الرقم		
لو # 1-3	1-3	10% (10)	1	مسابقات	التقييم التكويني
LO # 1-3	4-6	10% (10)	1	واجبات	
LO # 1-3	7-9	10% (10)	1	المشاريع/	
LO # 1-3	10-12	10% (10)	1	تقرير	
LO # 1-3	1-7	10% (10)	1 س	الامتحان النصفي	التقييم الختامي
LO # 1-3	16	50% (50)	2 ساعة	الامتحان النهائي	
		100٪ (100 درجة)	التقييم الإجمالي		

المنهاج الاسبوعي النظري

	المواد المغطاة
الأسبوع 1	مقدمة في الجيولوجيا ، أنواع العلوم الجيولوجية ، لماذا دراسة الجيولوجيا؟ الصخور والحفريات هي أدوات مهمة للجيولوجيين التي تحكي قصة ما كانت عليه الأرض في الماضي.
الأسبوع 2	توليد الأرض والبنية الداخلية للأرض ، القشرة ، الرف واللب. تحديد خصائصها الفيزيائية والكيميائية ، لماذا تشكل القشرة المحيطية أحواض المحيطات والقشرة القارية تشكل القارات؟
الأسبوع 3	المادة والمعادن ، ما هي المعادن وكيف يمكن تشكيلها؟ المعادن هي اللبنات الأساسية للصخور قشرة الأرض مصنوعة من الصخور. التركيب المعدني. الترابط الكيميائي تشكيل مركب كما المعادن. المعادن المكونة للصخور السيليكات وغير السيليكات.
الأسبوع 4	الهياكل المعدنية السيليكات ، بيئة التكوين ، سلسلة تفاعل بوين ، الخصائص الفيزيائية للمعادن.
الأسبوع 5	أنواع الصخور . ماذا يمكن أن تخبرنا المعادن / الصخور النارية؟ أصل الصخور النارية. كيف تتشكل الصخور النارية؟ كيف تنشأ الصهارة؟ توليد الصهارة من الصخور الصلبة. مكونات الصهارة.
الأسبوع 6	أصل التراكيب الصهارية ، أصل الصهارة الأنديسية أصل الصهارة الجرانيتية ، تصنيف الصخور النارية ، القوام الناري ، معدل التبريد ، التراكيب المعدنية للصخور النارية
الأسبوع 7	البراكين وغيرها من الأنشطة النارية ، ليست كل الانفجارات البركانية متشابهة ، العوامل التي تؤثر على اللزوجة ، المواد المبثوقة من البراكين ، تشريح البراكين ، أنواع البراكين ، النشاط الناري البلوتوني ، تصنيف البلوتونات.
الأسبوع 8	الصخور المتحولة ، ماذا يمكن أن تخبرنا المعادن والصخور المتحولة؟ التحول، عوامل التحول، تصنيف الصخور المتحولة، كيف يغير التحول الصخور، أنواع ترقيم الأوراق والصخور المتحولة الورقية، البيئات المتحولة
الأسبوع 9	الصخور الرسوبية، تحويل الرواسب إلى صخور، التكوين، أنواع الصخور الرسوبية، تصنيف الصخور الرسوبية، خصائص الصخور الرسوبية القاتلة،
اسبوع 10	حجم الحبوب ، ماذا يخبرنا حجم الحبوب؟ الفرز ، ماذا تخبرنا درجة الفرز؟ الصخور الرسوبية الكيميائية والكيميائية الحيوية والعمليات غير العضوية بما في ذلك التبخر والحرارة المائية والنشاط الكيميائي والعمليات العضوية ذات الأصل الكيميائي الحيوي.
اسبوع 11	أنواع الصخور الرسوبية الكيميائية والكيميائية الحيوية. صخور الكربونات ، خصائص بيئة تكوين الكربونات البحرية. البيئات الرسوبية للترسب ، البيئات الترسيبية.
اسبوع 12	التجوية والتعرية ، التجوية الميكانيكية والكيميائية ، منتجات التجوية ، التآكل ، أنواع التجوية الميكانيكية ، أنواع التجوية الكيميائية ، العوامل المؤثرة في معدلات التجوية

اسبوع 13	تشوه القشرة الأرضية والهياكل الجيولوجية ، التشوه ، الإجهاد التشوهي ، كيف تتشوه الصخور؟ الهياكل القشرية ، تشريح الطية ، الأنواع الشائعة من الطيات ،
اسبوع 14	أنواع الأعطال ، ملخص أنواع الأعطال ، أخطاء الانزلاق بالغمس وأخطاء الانزلاق ، أنواع أخطاء الانزلاق ، الطي المرتبط بالخطأ
اسبوع 15	الزمن الجيولوجي ، المقياس الزمني الجيولوجي ، طرق تأريخ الصخور ، التأريخ النسبي: مبادئ الجيولوجيا ، قانون الأفقية الأصلية ، مبدأ التراكب ، مبدأ الاستمرارية الجانبية ومبادئ عدم المطابقة.
اسبوع 16	**الأسبوع التحضيري قبل الامتحان النهائي**

المنهاج الاسبوعي للمختبر

المواد المغطاة	
الأسبوع 1	مقدمة وعلم البلورات.
الأسبوع 2	أنواع نظام الكريستال وخصائصها.
الأسبوع 3	أنواع المعادن والسيليكات وغير السيليكات ودراسة خواصها الفيزيائية.
الأسبوع 4	الصخور النارية وأنواعها وتكوينها وقوامها.
الأسبوع 5	الصخور المتحولة وأنواعها وقوامها وأنواع التحول.
الأسبوع 6	الصخور الرسوبية ، أنواعها وتصنيفها ، الصخور الرسوبية المميتة.
الأسبوع 7	الصخور الرسوبية الكيميائية وأنواعها.

مصادر التعلم والتدريس

متوفر في المكتبة؟	نص	
لست متأكدًا	1- أساسيات الجيولوجيا (لوتجن وتاربوك ، الطبعة العاشرة). 2- تطور الأحواض الرسوبية ، الواجهات ، وميزانية الرواسب ، بقلم جيرهارد إينسل ، سبرينغر للعلوم والإعلام التجاري ، 27 يوليو 2000 - العلوم - 792 صفحة. 3- 5- دليل مختبر زوميبرج للجيولوجيا الفيزيائية (روبرت روتفورد وجيمس كارتر ، الطبعة 14)	النصوص المطلوبة
لست متأكدًا	مقياس الوقت الجيولوجي الموجز ، بقلم جيمس جي أوغ ، غابي أوغ ، فيليكس إم غرادشتاين ، مطبعة جامعة كامبريدج ، 4 سبتمبر 2008 - العلوم - 177 صفحة.	النصوص الموصى بها
موسوعة الجيولوجيا الميدانية والعامة ، تشارلز دبليو فينكل ، سبرينغر للعلوم والإعلام التجاري ، 30 أبريل 1988 - العلوم 1912 صفحة.		المواقع الإلكترونية

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

ملاحظة: سيتم تقريب العلامات التي تزيد المنازل العشرية عن 0.5 أو تقل عن العلامة الكاملة الأعلى أو الأدنى (على سبيل المثال ، سيتم تقريب علامة 54.5 إلى 55 ، بينما سيتم تقريب 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 التقريب التلقائي الموضح أعلاه.

UNIVERSITY OF WARITH AL-ANBIYAA COLLEGE OF ENGINEERING
جامعة وارث الأنبياء أسست 2017
كلية الهندسة

	وزارة التعليم العالي والبحث العلمي - العراق جامعة وارث الأنبياء (ع) كلية الهندسة قسم النفط والغاز	

معلومات المادة الدراسية

تسليم الوحدة		عنوان الوحدة	حساب التفاضل والتكامل الثاني
☒ نظريه ☐ حاضر ☐ المختبر ☒ تعليمي ☐ عملي ☐ الحلقه الدراسيه		نوع الوحدة	أساسي
		رمز الوحدة	ENG123
		ECTS	6
		SWL (ساعة / SEM)	150

2	الفصل الدراسي للتسليم		UGI	مستوى الوحدة	
هندسة	الكليه		هندسة النفط والغاز	القسم	
Nihad.Abduljalil@uowa.edu.iq	البريد الالكتروني		نهاد عبد الجليل	قائد الوحدة	
دكتوراه	مؤهلات قائد الوحدة		أستاذ	لقب قائد الوحدة	
	البريد الالكتروني		2	مدرس الوحدة	
	البريد الالكتروني			اسم المراجع النظير	
1.0	رقم الإصدار		2023/06/01	تاريخ اعتماد اللجنة العلمية	

العلاقة مع المواد الدراسية الأخرى

1	الفصل الدراسي	Eng113	وحدة المتطلبات الأساسية
	الفصل الدراسي		وحدة المتطلبات المشتركة

أهداف المادة الدراسية ونتائج التعلم والمحتويات الإرشادية	
1-الهدف الرئيسي هو فهم عملية الدمج وفوائدها في الحياة العملية وتمكين الطالب من حل مشاكل الاندماج المختلفة **2- دراسة المصفوفات المختلفة وشرح فائدة المصفوفات في صناعة البترول** **3- دراسة ورسم الأعداد المركبة حتى يتمكن الطالب من فهم الغرض من الأعداد المركبة**	**أهداف المادة الدراسية**
1 - تعليم الطالب الأساس العلمي وفوائد الدمج **2 - تنفيذ عملية التكامل باستخدام طرق التكامل** **3 - تكامل الدوال المثلثية والرباعية** **4 - دراسة التكامل المحدد وتطبيقاته في حساب المساحات والأحجام** **5 - دراسة المصفوفات ومعرفة خصائصها والعمليات الرياضية المتعلقة بها وكيفية الاستفادة منها في الحياة العملية** **6 - دراسة العدد المركب ومعرفة خصائصه والعمليات الحسابية المتعلقة به وكيفية الاستفادة منه في الحياة العملية**	**مخرجات التعلم للمادة الدراسية**
يتضمن المحتوى الإرشادي ما يلي: **الجزء الأول: أساسيات التكامل** **تقنية التكامل ، التكامل المعرف ، وضع التكامل ، التكامل الفردي والقوى الزوجية للجيب وجيب التمام.** (10 ساعات) **الجزء الثاني: طريقة التكامل** طريقة التكامل: التكامل بالجزء ، التكامل بالبدائل المثلثية ، التكامل بإكمال المربع ، التكامل بتقليل كسر غير صحيح ، التكامل بالكسر الجزئي لا يتجزأ من وظيفة عقلانية. (30 ساعة) **الجزء الثالث: تكامل محدد** تطبيق التكامل المحدد والمساحات والحجم. (5 ساعات) **الجزء الثالث: المصفوفات** **المحددات ومقدمة للمصفوفات ، تحديد معكوس المصفوفات.** (10 ساعات) **الجزء الثاني: العدد المركب** الإحداثيات القطبية ، العدد المركب ، المتغيرات المعقدة ، ارسم الوظيفة المعقدة. (20 ساعة)	**المحتويات الإرشادية**

حماسة 2017

استراتيجيات التعلم والتعليم	
ستكون التقنية الرئيسية لتقديم هذه الوحدة هي الكثير من الواجبات المنزلية والتمارين التي تم حلها ، بالإضافة إلى محاولة ربط العمليات الرياضية بالحياة الواقعية لغرض تعزيز الاهتمام وترسيخ المعرفة.	**استراتيجيات**

الحمل الدراسي للطالب محسوب لـ ١٥ اسبوعا			
5	**SWL منظم (h / sem)** **الحمل الدراسي المنتظم للطالب أسبوعيا**	78	**SWL منظم (h / sem)** **الحمل الدراسي المنتظم للطالب خلال الفصل**
5	**SWL غير منظم (h / sem)** **الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب أسبوعيا**	72	**SWL غير منظم (h / sem)** **الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب خلال الفصل**
150			**إجمالي SWL (h / sem)** **الحمل الدراسي الكلي للطالب خلال الفصل**

تقييم المادة الدراسية					
نتائج التعلم ذات الصلة	**الأسبوع المستحق**	**الوزن (بالعلامات)**	**الوقت/الرقم**		
1،2،3،4 و 5	11 ,4	(10) %10	2	**مسابقات**	**التقييم التكويني**
1،2،3،4 و 5	10 ,3	(10) %10	2	**واجبات**	
كل	مستمر	(10) %10	1	**المشاريع/**	
1،2،3،4،5 و 6	13	(10) %10	1	**تقرير**	
1 و 2 و 3	8	(10) %10	2 س	**الامتحان النصفي**	**التقييم الختامي**
كل	16	(50) %50	2 ساعة	**الامتحان النهائي**	
		(100 درجة) ٪100		**التقييم الإجمالي**	

المنهاج الاسبوعي النظري	
المواد المغطاة	
تقنية التكامل ، التكامل المحدد ، وضع التكامل	الأسبوع 1
طريقة التكامل: التكامل حسب الجزء	الأسبوع 2
تكامل القوى الفردية والزوجية للجيب وجيب التمام	الأسبوع 3
التكامل بالبدائل المثلثية	الأسبوع 4
التكامل من خلال إكمال المربع	الأسبوع 5
متكامل عن طريق تقليل جزء غير لائق	الأسبوع 6
التكامل بالكسر الجزئي	الأسبوع 7
تكامل مع الوظيفة العقلانية	الأسبوع 8
تطبيق التكامل المحدد والمساحات والحجم	الأسبوع 9
المحددات ومقدمة للمصفوفات	اسبوع 10
تحديد معكوس المصفوفات	اسبوع 11
الإحداثيات القطبية	اسبوع 12
عدد مركب	اسبوع 13
المتغيرات المعقدة	اسبوع 14
ارسم الدالة المعقدة	اسبوع 15
الأسبوع التحضيري قبل الامتحان النهائي	اسبوع 16

UNIVERSITY OF WARITH AL-ANBIYAA COLLEGE OF ENGINEERING
جامعة وارث الأنبياء
أسست 2017
كلية الهندسة

مصادر التعلم والتدريس		
متوفر في المكتبة؟	نص	
نعم	سترانج ، ج. (2017). حساب التفاضل. الولايات المتحدة: مطبعة ويليسلي كامبريدج.	النصوص المطلوبة
		النصوص الموصى بها
https://www.geogebra.org/3d?lang=en /https://www.wolframalpha.com		المواقع الإلكترونية

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

ملاحظة: سيتم تقريب العلامات التي تزيد المنازل العشرية عن 0.5 أو تقل عن العلامة الكاملة الأعلى أو الأدنى (على سبيل المثال ، سيتم تقريب علامة 54.5 إلى 55 ، بينما سيتم تقريب 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 التقريب التلقائي الموضح أعلاه.

	وزارة التعليم العالي و البحث العلمي - العراق جامعة وارث الأنبياء (ع) كلية الهندسة قسم النفط والغاز	

نموذج وصف المادة الدراسية

معلومات المادة الدراسية			
تسليم الوحدة		عنوان الوحدة	كيمياء
☒ نظريه ☐ حاضر ☒ المختبر ☐ تعليمي ☐ عملي ☐ الحلقه الدراسيه		نوع الوحدة	أساسي
		رمز الوحدة	UOW121
		ECTS	6
		SWL (ساعة / SEM)	150
2	الفصل الدراسي للتسليم	مستوى الوحدة	UGI
الهندسة	الكليه	القسم	هندسة النفط والغاز
البريد الإلكتروني: mujtaba.mahdi@uowa.edu.iq	البريد الالكترونى	قائد الوحدة	مجتبى مهدي
ماجستير	مؤهلات قائد الوحدة	لقب قائد الوحدة	مدرس مساعد
	البريد الالكترونى	مدرس الوحدة	
	البريد الالكترونى	اسم المراجع النظير	
1.0	رقم الإصدار	تاريخ اعتماد اللجنة العلمية	2023/06/01

العلاقة مع المواد الدراسية الأخرى			
	الفصل الدراسي		وحدة المتطلبات الأساسية
	الفصل الدراسي		وحدة المتطلبات المشتركة

أهداف المادة الدراسية ونتائج التعلم والمحتويات الإرشادية	
مبادئ الكيمياء هي دورة مصممة لتوفير خلفية الكيمياء العامة لتخصصات الدراسات البيئية. الكيمياء مجال سريع النمو وهو ضروري لفهم بيئتنا الطبيعية. إن امتلاك معرفة أساسية بالذرة وهيكلها ، والطريقة التي تتصل بها الذرات لتشكيل الجزيئات ، وخصائص المواد الكيميائية والطريقة التي تتفاعل بها يساعد الطلاب على فهم العلوم في حياتهم اليومية ويوفر خلفية أساسية وأداة للطلاب. بالإضافة إلى ذلك ، فإنه يوفر معرفة المواد والمركبات العضوية - أي تلك التي تحتوي على الكربون في تركيبها الجزيئي ، إلى جانب عناصر أخرى مثل الهيدروجين والنيتروجين والأكسجين والكبريت. بالإضافة إلى ذلك ، سيوفر مبادئ التقنيات الخضراء وفهما عميقا لقضايا الاستدامة التي ستؤدي إلى تقليل أو القضاء على المواد الخطرة المشاركة في تصميم وتصنيع وتطبيق المنتجات الكيميائية. أيضا دراسة الفوائد البيئية والاقتصادية والاجتماعية الناشئة عن تحول الصناعات الكيميائية في المستقبل.	**أهداف المادة الدراسية**
1- معرفة أساسيات الخواص الفيزيائية والكيميائية للمادة، وشرح المبادئ النظرية والتطبيقات الهامة للطرق التحليلية الكلاسيكية. 2- تصنيف وإعطاء تسميات المركبات العضوية وشرح تفصيلي الجوانب النوعية والكمية للمركبات العضوية 3-سيتمكن الطلاب من شرح سبب كون الكيمياء نشاطا أساسيا لمعالجة المشكلات الاقتصادية والبيئية.	**مخرجات التعلم للمادة الدراسية**
يتضمن المحتوى الإرشادي ما يلي: **الجزء الأول: الكيمياء العامة** يوضح هذا الجزء أن الكيمياء هي فرع العلم الذي يتعامل مع خصائص وتكوين وهيكل العناصر والمركبات ، وكيف يمكن أن تتغير ، والطاقة التي يتم إطلاقها أو امتصاصها عند تغيير ها**الجزء الثاني: الكيمياء التحليلية** في هذا الجزء تم تصميمه لتقديم نظرة عامة أساسية على الكيمياء التحليلية ، كمجال مسؤول عن توصيف تكوين المادة ، من الناحية النوعية (ما هو موجود) وكميا (كم هو موجود). يقوم جميع الكيميائيين تقريبا بإجراء قياسات نوعية أو كمية بشكل روتيني. **الجزء الثالث. الكيمياء العضوية** في هذا الجزء الثاني تم تصميمه لتقديم لمحة أساسية عن الكيمياء العضوية للطلاب المهتمين في ممارسة مهنة في العلوم. وهو يركز في المقام الأول على المبادئ الأساسية لفهم بنية وخصائص وتكوين وإعداد (عن طريق التوليف أو بوسائل أخرى) للمركبات القائمة على الكربون والهيدروكربونات ومشتقاتها. قد تحتوي هذه المركبات على أي عدد من العناصر الأخرى ، بما في ذلك الهيدروجين والنيتروجين والأكسجين والهالوجينات وكذلك الفوسفور والسيليكون والكبريت وتفاعل الجزيئات العضوية. ينصب التركيز على تفاعلات الاستبدال والإزالة وكيمياء مجموعة الألكيل. **الجزء الرابع الكيمياء المستدامة** يقدم هذا الجزء لمحة عامة عن الكيمياء المستدامة وسيزود الطلاب بفهم كيفية تقييم التوليفات الكيميائية وطرق المعالجة بالإضافة إلى تصميم مواد ومواد كيميائية مستدامة.	**المحتويات الإرشادية**

استراتيجيات التعلم والتعليم	
يمكن أن تشمل استراتيجيات التدريس والتعلم مجموعة من الأنشطة الجماعية والفردية بأكملها لاستيعاب القدرات والمهارات ومعدلات التعلم والأساليب المختلفة التي تسمح لكل طالب بالمشاركة وتحقيق درجة معينة من النجاح.	**استراتيجيات**

الحمل الدراسي للطالب محسوب لـ ١٥ اسبوعا			
6	SWL منظم (h / sem) الحمل الدراسي المنتظم للطالب أسبوعيا	93	SWL منظم (h / sem) الحمل الدراسي المنتظم للطالب خلال الفصل
4	SWL غير منظم (h / sem) الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب أسبوعيا	57	SWL غير منظم (h / sem) الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب خلال الفصل
150			إجمالي SWL (h / sem) الحمل الدراسي الكلي للطالب خلال الفصل

تقييم المادة الدراسية					
نتائج التعلم ذات الصلة	**الأسبوع المستحق**	**الوزن (بالعلامات)**	**الوقت/الرقم**		
LO # 1 و 2 و 10 و 11	10 ,5	(10) %10	5	**مسابقات**	**التقييم التكويني**
LO # 3 و 4 و 6 و 7	12 ,2	(10) %10	4	**واجبات**	
كل	مستمر	(10) %10	1	**المشاريع / المختبر**	
LO # 5 و 8 و 10	13	(10) %10	1	**تقرير**	
LO # 1-7	7	(10) %10	2 س	**الامتحان النصفي**	**التقييم الختامي**
كل	16	(50) %50	2 ساعة	**الامتحان النهائي**	
		100٪ (100 درجة)		**التقييم الإجمالي**	

المنهاج الاسبوعي النظري	
المواد المغطاة	
ما هي الكيمياء؟ بعض التعاريف الأساسية الكيمياء كعلم	**الأسبوع 1**
الذرات والجزيئات والأيونات النظرية الذرية الجزيئات والتسميات الكيميائية كتل الذرات والجزيئات الأيونات والمركبات الأيونية احماض	**الأسبوع 2**
التفاعلات والمعادلات الكيميائية المعادلة الكيميائية أنواع التفاعلات الكيميائية: تفاعلات الإزاحة الأحادية والمزدوجة المعادلات الأيونية: نظرة فاحصة تفاعلات التركيب والتحلل والاحتراق تفاعلات التحييد تفاعلات الأكسدة والاختزال	**الأسبوع 3**
القياس الكيميائي والخلد القياس الكيميائي الخلد الخلد في التفاعلات الكيميائية حسابات كتلة الخلد والكتلة	**الأسبوع 4**
الكيمياء التحليلية: **الطريقة الأساسية للتعبير عن تركيز المحلول:** **-مولاليتي ، طبيعية ، مولاليتي وتعليمي**	**الأسبوع 5**
تعبيرات الاتزان-الثابت **الأحماض الضعيفة والقاعدة**	**الأسبوع 6**

UNIVERSITY OF WARITH AL-ANBIYAA COLLEGE OF ENGINEERING
جامعة وارث الأنبياء أسست 2017 كلية الهندسة

ثوابت التفكك لأزواج الحمض / القاعدة المترافقة **العلاقة بين كا و كيلو بايت** **تركيز أيون الهيدرونيوم لمحاليل الأحماض الضعيفة**	
طرق التحليل التحليلي: أ- التحليل النوعي ب- التحليل الكمي **التحليل الحجمي** (المعايرة) والتحليل، القاعدة الحمضية، الأكسدة والاختزال، الترسيب، المعايرة بالتحليل الحجمي المعقدة، طرق الحساب، منحنيات المعايرة **التحليل الوزني** تفاعلات هطول الأمطار ، طرق التحليل المباشرة وغير المباشرة ، Ksp. طرق مفيدة للتحليل.	**الأسبوع 7**
الأحماض والقواعد أحماض وقواعد أرهينيوس أحماض وقواعد برونستد لوري المعايرات الحمضية القاعدية الأحماض والقواعد القوية والضعيفة وأملاحها التأين التلقائي للماء.	**الأسبوع 8**
حلول العازلة: حساب الرقم الهيدروجيني للمحاليل العازلة معادلة هندرسون-هاسلبالش خصائص حلول العازلة تكوين المحاليل العازلة كدالة للأس الهيدروجيني: قيم ألفا إعداد العازلة	**الأسبوع 9**
الكيمياء العضوية: **تصنيف المركبات العضوية:** **- المركبات الأليفاتية (أكاني ، ألكين ، ألكين) وألكانات حلقية** **-المركبات العطرية** **- المجموعة الوظيفية: هاليد الألكيل ، الكحول ، الإيثار ، الألدهيدات ، الكيتونات ، الإسترات ، الأحماض الكربوكسيلية ، الثيوفين ، ثاني كبريتيد**	**اسبوع 10**
المركبات العطرية: **الصيغة الهيكلية لحلقة البنزين ، التسمية ، التحضير ، الخصائص ، التفاعل الكيميائي ، النترات ، الهلجنة** **- التفاعل الكيميائي للتولوين والزيلين وإيثيل البنزين والستايرين والأنيلين.**	**اسبوع 11**

UNIVERSITY OF WARITH AL-ANBIYAA COLLEGE OF ENGINEERING
جامعة وارث الأنبياء
أسست 2017
كلية الهندسة

الهيدروكربونات من البترول: **الوقود الأحفوري ، التكرير ، الألكانات من الغاز الطبيعي ، تكرير النفط الخام ، التقطير التجزيئي ، التكسير ، رقم الأوكتان**	**اسبوع 12**
الكيمياء الخضراء مقدمة منع التلوث الاستدامة / الكيمياء الخضراء في العالم الحقيقي طاقة متجددة	**اسبوع 13**
الأسبوع التحضيري قبل الامتحان النهائي	**اسبوع 14**
الامتحان النهائي	**اسبوع 15**

المنهاج الاسبوعي للمختبر	
المواد المغطاة	
مقدمة في الكيمياء التحليلية	**الأسبوع 1**
إعداد الحلول القياسية: الحل القياسي الأساسي والحل القياسي الثانوي	**الأسبوع 2**
التحليل الحجمي: معايرة حمض الهيدروكلوريك بكربونات الصوديوم	**الأسبوع 3**
معايرة الخليط (قاعدة قوية وقاعدة ضعيفة) مع حمض قوي	**الأسبوع 4**
حموضة الخل ، مسابقة	**الأسبوع 5**
مقدمة في الكيمياء العضوية	**الأسبوع 6**
يقيس الخواص الفيزيائية للمركبات العضوية: نقطة الغليان	**الأسبوع 7**
يقيس الخواص الفيزيائية للمركبات العضوية: نقطة الانصهار	**الأسبوع 8**
التقطير البسيط ، مسابقة	**الأسبوع 9**
تحضير المركبات العضوية (استر)	**اسبوع 10**

تحديد المجموعات الوظيفية: مركب أليفاتي مشبع وغير مشبع.	**اسبوع 11**
تحديد المجموعات الوظيفية: الألدهيد والكيتون	**اسبوع 12**
مختبر الامتحانات النهائية	**اسبوع 13**

مصادر التعلم والتدريس		
متوفر في المكتبة؟	**نص**	
نعم	كتاب نصي: آر تي موريسون ، آر إن بويد و إس كي بهاتاشارجي ؛ "الكيمياء العضوية" الطبعة 7 ، برنتيس هول في الهند ، حقوق الطبع والنشر 2011.	**النصوص المطلوبة**
نعم	1) آر تي موريسون و آر إن بويد ؛ "الكيمياء العضوية" الطبعة 6 برنتيس. هول. شركة ، نيو جيرسي (1992). 2) ك. س. تيواري ، س. ن. مهروترا و ن. ك. ، فيشنوي ؛ كتاب نصي للكيمياء العضوية ، فيكاس ، حانة. المحدودة ، نيودلهي (1979). 3) دوغلاس أ. سكوغ ، دونالد إم ويست ، إف جيمس هولر وستانلي آر كراوتش ، "أساسيات الكيمياء التحليلية" ، الطبعات التاسعة ، بروكس / كول ، 2014. 4) آري د. كريستيان ، بورنيندو ك. (ساندي) داسغوبتا وكيفن أ. شوغ ، "الكيمياء التحليلية" ، الطبعة السابعة ، جون وايلي وأولاده ، 2014.	**النصوص الموصى بها**
		المواقع الإلكترونية

مخطط الدرجات

مخطط الدرجات

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

كمية كبيرة من العمل المطلوب	(44-0)	راسب	F - فشل	(49 – 0)

ملاحظة: سيتم تقريب العلامات التي تزيد المنازل العشرية عن 0.5 أو تقل عن العلامة الكاملة الأعلى أو الأدنى (على سبيل المثال ، سيتم تقريب علامة 54.5 إلى 55 ، بينما سيتم تقريب 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 التقريب التلقائي الموضح أعلاه.

	وزارة التعليم العالي و البحث العلمي - العراق جامعة وارث الأنبياء (ع) كلية الهندسة قسم النفط والغاز	

نموذج وصف المادة الدراسية

معلومات الوحدة		
تسليم الوحدة	ورش	عنوان الوحدة
☐ نظريه ☐ حاضر ☐ المختبر ☐ تعليمي ☒ عملي ☐ الحلقه الدراسيه	ساند	نوع الوحدة
	ENG126	رمز الوحدة
	4	ECTS
	100	سنة / SWL

2 ,1	الفصل الدراسي للتسليم	1	مستوى الوحدة
هندسة	الكليه	علي باسم	قائد الوحدة
Ali.basem@uowa.edu.iq	البريد الالكترونى	مدرس	قائد الوحدة اللقب الأكاديمي
دكتوراه	مؤهلات قائد الوحدة		مدرس الوحدة
	البريد الالكترونى		اسم المراجع النظير
	البريد الالكترونى	2023/6/1	تاريخ اعتماد اللجنة العلمية
1	رقم الإصدار		

العلاقة مع الوحدات الأخرى			
-	الفصل الدراسي	-	وحدة المتطلبات الأساسية
-	الفصل الدراسي	-	الوحدة المطلوبة المشتركة

أهداف الوحدة ومخرجات التعلم والمحتويات الاستقرائية	
أهداف الوحدة	1- إعداد مهندسين تطبيقيين في مجال العلوم الهندسية يتميزون بمستوى عال من المعرفة والإبداع التكنولوجي، بما يتماشى مع المعايير الصارمة المعتمدة عالميا في ضمان الجودة

والاعتماد الأكاديمي للبرامج الهندسية المناظرة، مع الالتزام بأخلاقيات مهنة الهندسة. 2. تمكين الطالب من معرفة وفهم أنظمة العمل والمخاطر والعوامل المحيطة بها. 3. تمكين الطالب من معرفة وفهم المبادئ النظرية في الحرف اليدوية والقياسات.	
1- تعريف الطالب بمفردات السلامة المهنية وأهميتها في مجال العمل. 2- اكتساب الطالب مهارات التشغيل اليدوي على سبيل المثال (الإيداعات وورش التنصيذ)، ومهارات التشغيل الميكانيكي مثل (الخراطة). 3- اكتساب الطالب مهارات التشكيل الميكانيكي مثل (الصب والحدادة). 4- يكتسب الطالب المهارات الهندسية الأساسية مثل اللحام والنجارة والتركيبات الكهربائية التي تخدمه في المجال المهني. 5- تمكين الطالب من تشغيل الآلات والأجهزة المختلفة في العمليات الميكانيكية والتشكيل. 6- التعلم التعاوني من خلال العمل الجماعي.	مخرجات التعلم للوحدة
1 . تعريف الطالب بأساسيات فن الخراطة والطحن وأنواع آلات التشغيل البارد ومهارة التعامل معها واختيار المعادن والأدوات التشغيلية وطرق القياس والتوحيد 2 . تعريف الطالب بأساسيات فن الصب والتشكيل الساخن واختيار المعادن وطريقة العمل على أفران وأدوات الصب وتصنيع قوالب الصب 3 . تعريف الطلاب بأساسيات السيارات والأنظمة التي يستخدمونها، وكذلك عمليات الصيانة والتفكيك والتجميع. 4 . تعريف الطلاب بأساسيات الأجهزة الكهربائية المنزلية والصناعية ومهارة استخدام الأدوات وتصميم الدوائر الكهربائية ولوحات التحكم 5 . تعريف الطالب بأساسيات فن السباكة وتسوية الأسطح ومهارة استخدام الأدوات وتصنيع وتركيب الأشكال الهندسية وطرق القياس والتوحيد 6 . تعريف الطالب بأساسيات فن الحدادة والتشكيل البارد والساخن للمعادن وطريقة تصلبها ومهارات التعامل مع الأدوات اليدوية وآلات التشكيل وأفران التدفئة 7 . تعريف الطالب بأساسيات فن حفظ المعادن وتشغيلها يدويا بالاستعانة بالأدوات اليدوية والكهربائية والميكانيكية ومهارات التعامل معها وطرق القياس والتوحيد القياسي 8 . تعريف الطالب بأساسيات فن اللحام وتركيب وتجميع المعادن وأنواع ماكينات اللحام ومهارات التعامل معها وأنواع اللحام وطرق القياس والتوحيد 9 . تعريف الطالب بأساسيات فن النجارة والنجارة بالاستعانة بالأدوات اليدوية والكهربائية والميكانيكية ومهارات التعامل معها وطرق القياس والتوحيد	المحتويات الاستقرائية

عبء عمل الطالب (SWL)			
6.00	SWL منظم (h / sem)	90	SWL منظم (h / sem)
0.46	SWL غير منظم (h / sem)	10	SWL غير منظم (h / sem)
		100	إجمالي SWL (h / sem)
6.00	SWL منظم (h / sem)	180	SWL المنظم (ساعة / سنة)
0.46	SWL غير منظم (h / sem)	20	SWL غير منظم (ساعة / سنة)
		200	إجمالي SWL (ساعة / سنة)

تقييم الوحدة				
نتائج التعلم ذات الصلة	الأسبوع المستحق	الوزن (بالعلامات)	الوقت / لا.	
				التقييم التكويني مسابقات
كل				واجبات
	مستمر	%60	كل 3 أسابيع	المشاريع / الممارسة
				تقرير
				التقييم الختامي الامتحان النصفي
كل	مستمر	%40	كل 3 أسابيع	الامتحان
		%100	التقييم الإجمالي	

خطة التسليم (المنهج الأسبوعي)	
المواد المغطاة	
ورشة لحام. السلامة المهنية وأهميتها في ورش اللحام. - مقدمة في أساسيات اللحام. -تمرين القوس الكهربائي. - تمرين لحام الخطوط المستقيمة بحركة دائرية (حلزونية).	الأسبوع 1
ورشة اللحام - تمرين لحام الخطوط المستقيمة بحركة هلالية وطرق لحام أخرى -تمرين لحام البناء.	الأسبوع 2
ورشة لحام.	الأسبوع 3

- لحام قطعتين معا. - امتحان تحريري في التدريبات العملية. -	
ورشة الصب السلامة المهنية وأهميتها في ورش السباكة. -مقدمة في أساسيات سبك المعادن. - تمرين قرص خشبي بسيط. نصف تجريب.	الأسبوع 4
ورشة الصب تمرين العجلة. تمرين دفع الذراع.	الأسبوع 5
ورشة الصب. -تمرين البكرة الكامل. - تمرين القطب الدائري. - امتحان تحريري في التدريبات العملية.	الأسبوع 6
ورشة الحدادة السلامة المهنية وأهميتها في ورش الحدادة. - مقدمة في أساسيات الحدادة. - تمرين تعديل الحديد. - تمرين ثماني نجوم. - تمرين تشكيل الرقم ثمانية في اللغة الإنجليزية. - ستة تمارين تشكيل باللغة الإنجليزية.	الأسبوع 7
ورشة الحدادة - تمرين يشكل الرقم خمسة باللغة الإنجليزية. - تمرين تشكيل الرقم تسعة في اللغة الإنجليزية. . - تمرين في تشكيل نموذج حديدي على شكل دائرة	الأسبوع 8
ورشة الحدادة - تمرين على شكل حرف S. - تمرين الحديد الساخن بالمطرقة الهوائية. - تمرين لتشكيل دائرة على آلة الثني الكهربائية. - ممارسة تشكيل الحلي الباردة والساخنة. . - امتحان تحريري في التدريبات العملية	الأسبوع 9
ورشة السيارات السلامة المهنية وأهميتها في ورش صيانة السيارات. - مقدمة عن السيارات وأجزائها الأساسية. أجزاء المحرك وكيفية عمله وأنواع المحركات وطرق تصنيفه.	اسبوع 10
ورشة السيارات - فتح المحرك وتحديد الأجزاء - نظام تزييت - نظام تبريد.	اسبوع 11
ورشة السيارات -نظام الوقود. - دوائر الإشعال القديمة والجديدة. - امتحان تحريري في التدريبات العملية.	اسبوع 12

اسبوع 13	ورشة الخراطة - مقدمة في آلات المخرطة وتحديد أجزائها - أدوات القياس واستخدام أداة قياس الفرن - تمرين خراطة العمود الدائري بأقطار مختلفة.
اسبوع 14	ورشة الخراطة - تمرن باستخدام أقواس القلم (نصف دائري R). تمرين في عمل زوايا مختلفة باستخدام قلم (مربع + زاوية قلم 55).
اسبوع 15	ورشة الخراطة - عمل رمح بتمارين قطرية مختلفة باستخدام (القلم الأيمن والأيسر) - تجريب (اتصال أنبوب). - امتحان تحريري في التدريبات العملية.
اسبوع 16	ورشة التركيب السلامة المهنية وأهميتها في حفظ الورش -مقدمة لأساسيات الإيداع - تمرين حامل القلم "التحضير والإعداد"
اسبوع 17	ورشة التركيب تمارين حامل قلم رصاص التشطيب والتجميع.
اسبوع 18	ورشة التركيب -تمرين الماسك. - تمرين لقط. امتحان تحريري في التدريبات العملية.
اسبوع 19	ورشة النجارة السلامة المهنية وأهميتها في ورش النجارة. - مقدمة عن النجارة وأنواعها وأنواع الأخشاب والأدوات المستخدمة والتحضير تجهيز الأدوات المستخدمة تمرين تعديل الوجه باستخدام الرنة
اسبوع 20	ورشة النجارة أعمال سياج الحديقة وكيفية توصيل أجزائها ، تمرين الثماني نجوم
اسبوع 21	ورشة النجارة - تمرين تنعيم الخشب باستخدام ورق التنعيم - تمرين صباغة الخشب على ثلاث مراحل تمرين التنعيم والورنيش النهائي الامتحان التحريري في التدريبات العملية
اسبوع 22	ورشة الحدادة السلامة المهنية وأهميتها في ورش السباكة مقدمة عن السباكة وأدواتها ومراحل السباكة تمرين التخطيط ووضع العلامات على الألواح المعدنية
اسبوع 23	ورشة الحدادة الأشكال الهندسية أنواع الأفراد وطرق الأفراد شكل هندسي الأفراد ممارسة على لوحة معدنية

ورشة الحدادة تمرين أعضاء المخروط - تمرين الاسطوانات ذات القطع المائل عمليات تشكيل لفة اتصال دون استخدام وسيط الامتحان التحريري في التدريبات العملية	اسبوع 24
ورشة كهربائية السلامة المهنية وأهميتها في الورش الكهربائية مقدمة في أساسيات التركيبات الكهربائية - ربط دائرة بسيطة تتكون من مصباح بالتحكم في مفتاح أحادي الاتجاه. قم بتوصيل مصباحين في سلسلة مع التحكم في التبديل أحادي الاتجاه. توصيل مصباحين بالتوازي مع التحكم في مفتاح طريق واحد. قم بتوصيل مصباحين بمفتاح تحكم مزدوج أحادي الاتجاه.	اسبوع 25
ورشة كهربائية قم بتوصيل دائرة مصباح الفلورسنت بمفتاح تحكم أحادي الاتجاه توصيل دائرة مقبس إمداد كهربائي بالتحكم في مفتاح منفصل أو مدمج أحادي الاتجاه الامتحان التحريري في التدريبات العملية	اسبوع 26
ورشة كهربائية السلامة المهنية وأهميتها في ورش الحدادة مقدمة في أساسيات الحدادة - تمرين تعديل الحديد تمرين ثماني نجوم - تمرين تشكيل الرقم ثمانية في اللغة الإنجليزية تمرين تشكيل الرقم ستة في اللغة الإنجليزية	اسبوع 27
منهج التدريب التكميلي ورشة اللحام ورشة السباكة ورشة الحدادة	اسبوع 28
منهج التدريب التكميلي - ورشة السيارات - ورشة الخراطة ورشة التركيب	اسبوع 29
منهج التدريب التكميلي ورشة النجارة ورشة السباكة ورشة كهربائية	اسبوع 30

UNIVERSITY OF WARITH AL-ANBIYAA COLLEGE OF ENGINEERING
جامعة وارث الأنبياء 2017 أسست
كلية الهندسة

مصادر التعلم والتعليم		
متوفر في المكتبة	نص	
نعم	ورشة عمل التكنولوجيا والقياسات، أحمد سالم الصباغ،	النصوص المطلوبة
		النصوص الموصى بها
		المواقع الإلكترونية

	وزارة التعليم العالي والبحث العلمي - العراق جامعة وارث الأنبياء كلية الهندسة قسم النفط والغاز	

نموذج وصف المادة الدراسية

معلومات المادة الدراسية			
تسليم الوحدة		عنوان الوحدة	حقوق الإنسان والديمقراطية
☒ نظريه ☒ حاضر ☐ المختبر ☐ تعليمي ☐ عملي ☐ الحلقه الدراسيه		نوع الوحدة	ساند
		رمز الوحدة	UOWA102
		ECTS ائتمانات	2
		SWL (ساعة / SEM)	50

2	الفصل الدراسي للتسليم	UGI	مستوى الوحدة
هندسة	الكليه	هندسة النفط والغاز	القسم
mousa.ali@uowa.edu.iq	البريد الالكتروني	موسى علي	قائد الوحدة
ماجستير	مؤهلات قائد الوحدة	مدرس مساعد	لقب قائد الوحدة
	البريد الالكتروني		مدرس الوحدة
	البريد الالكتروني		اسم المراجع النظير
1.0	رقم الإصدار	2023/06/01	تاريخ اعتماد اللجنة العلمية

العلاقة مع المواد الدراسية الأخرى			
	الفصل الدراسي		وحدة المتطلبات الأساسية
	الفصل الدراسي		وحدة المتطلبات المشتركة

أهداف المادة الدراسية ونتائج التعلم والمحتويات الإرشادية	
حقوق الإنسان هي المعايير الاجتماعية والمبادئ الأخلاقية التي يجب أن تكون متاحة لجميع البشر. لا يمكن انتهاك هذه الحقوق. إنها مستحقة ومتأصلة في كل شخص لمجرد أنهم بشر. فهي تعطي جميع البشر قيمة وكرامة، وأساسها هو العدالة والحرية والسلام. معرفة تامة بمضمونها وحدودها وسبل ضمانها، حيث أن النص على إدراج الحقوق في صلب الدساتير والمواثيق الدولية والوطنية لا يحقق فائدة عملية ما لم تتوفر ضمانات فعالة ضد الانتهاكات التي تتعرض لها بمرور الوقت أما الديمقراطية فهي حكم الشعب بالشعب وللشعب دون المساس بحقوق الدول، الأمم والشعوب باختيار الآليات والأشكال التي تناسبها. أما أشكالها وتعبيراتها فهي تخضع لخصوصيات الأمم والشعوب والظروف الخاصة للمجتمعات. إن جوهر الديمقراطية هو حكم الشعب من قبل الشعب لصالح الشعب، والذي يتضمن سمات وعناصر ثابتة، أهمها: احترام الإنسان كغاية، وليس وسيلة، والمشاركة في الحكم من قبل الشعب، وتحقيق رضا المحكومين.	**أهداف المادة الدراسية**
القدرة على التواصل شفهيا بمهارة مع تجمع الناس وكتابيا مع مختلف الإجازات الإدارية القدرة على العمل بشكل كاف على فرق ووضع الأهداف وتخطيط الأنشطة والوفاء بمواعيد الاستحقاق وإدارة المخاطر وعدم اليقين	**مخرجات التعلم للمادة الدراسية**
تطوير مهارات الطالب التحليلية والنقدية فيما يتعلق بواقع ومستقبل حقوق الإنسان والديمقراطية تمكين الطلبة من فهم أهمية التعليم ودوره في نشر ثقافة حقوق الإنسان والديمقراطية في بناء مجتمع حضاري قائم على الحكم الرشيد وأهمها الإيمان بحقوق الإنسان والتربية عليها والمشاركة الفاعلة في الحكم من خلال انتخابات حرة ونزيهة.	**المحتويات الإرشادية**

استراتيجيات التعلم والتعليم	
أ- نشر ثقافة حقوق الإنسان وتوعية طلاب الجامعة بها. ب- وعي الطالب بحقوقه المدنية والسياسية والاقتصادية والاجتماعية والثقافية والبيئية وأهمية الحفاظ عليها وعدم التنازل عنها. ج- توعية وتثقيف طلاب الجامعة بأهمية الديمقراطية وأساليبها وكيفية ممارستها، وبالتالي المساهمة في إرساء سيادة القانون التي تعتمد الديمقراطية أساسا لبنائها. د- ضرورة أن يدرك الطالب أن الرهان الحقيقي على تحقيق النظام الديمقراطي في البلاد هو كيفية تجذير مفهوم الديمقراطية ومبادئها وتطبيقها بفعالية ونجاح بعيدا عن النسخ والاقتباس من الآخرين.	**استراتيجيات**

الحمل الدراسي للطالب محسوب لـ ١٥ اسبوعا			
3	SWL منظم (h / sem) الحمل الدراسي المنتظم للطالب أسبوعيا	48	SWL منظم (h / sem) الحمل الدراسي المنتظم للطالب خلال الفصل
0.13	SWL غير منظم (h / sem) الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب أسبوعيا	2	SWL غير منظم (h / sem) الحمل الدراسي غير المنتظم للطالب خلال الفصل
50			إجمالي SWL (h / sem) الحمل الدراسي الكلي للطالب خلال الفصل

تقييم المادة الدراسية					
نتائج التعلم ذات الصلة	الأسبوع المستحق	الوزن (بالعلامات)	الوقت/الرقم		
LO # 4 و 7	10 ,5	(10) %10	2	مسابقات	التقييم التكويني
LO # 4 و 7	12 ,2	(10) %10	2	واجبات	
كل	مستمر	(10) %10		تسجيل حضور الطالب	
LO # 4 و 7	13	(10) %10	1	تقرير	
LO # 4-7	7	(10) %10	2 س	الامتحان النصفي	التقييم الختامي
كل	16	(50) %50	3س	الامتحان النهائي	
		100٪ (100 درجة)		التقييم الإجمالي	

المنهاج الاسبوعي النظري	
المواد المغطاة	
وسائل حقوق الإنسان وخصائصها وأقسامها وحقوق الإنسان في الأمم القديمة	الأسبوع 1
حقوق الإنسان في الديانات السماوية / الديانات الإسلامية واليهودية والمسيحية	الأسبوع 2
مصادر حقوق الإنسان على الصعيدين الدولي والوطني	الأسبوع 3
ضمانات حقوق الإنسان على المستويين الداخلي والخارجي	الأسبوع 4
ضمانات حقوق الإنسان على المستوى الإسلامي	الأسبوع 5
مستقبل حقوق الإنسان/تطور التكنولوجيا وأثره على الحقوق والحريات/ دور المنظمات الإقليمية لحقوق الإنسان في حماية الحقوق	الأسبوع 6
حقوق الطفل في الإسلام/ حقوق المرأة في الإسلام /المنظمات غير الحكومية ودورها في الدفاع عن حقوق الإنسان/حقوق الإنسان الفكرية/مكافحة الاتجار بالبشر	الأسبوع 7
مفهوم الديمقراطية وجذورها / تعريف الديمقراطية	الأسبوع 8
الديمقراطية بين العالمية والخاصة	الأسبوع 9
أشكال الديمقراطية/الديمقراطية المباشرة/الديمقراطية شبه المباشرة/الديمقراطية البرلمانية	اسبوع 10
الديمقراطية البرلمانية الديمقراطية البرلمانية الأساسية ووجوهها	اسبوع 11
البرلمان وتنظيمه الداخلي	اسبوع 12
المفهوم الانتخابي/الدائرة الانتخابية/القوائم الانتخابية/تصويت الحملة الانتخابية	اسبوع 13
النظام الانتخابي الاختيار المباشر وغير المباشر/ الاختيار الفردي والقائمة/نظام الأغلبية والتمثيل النسبي/نظام تمثيل المصالح/نظام التصويت الاختياري والتصويت السري والإلزامي	اسبوع 14
الأسبوع التحضيري قبل الامتحان النهائي	اسبوع 15
الأسبوع التحضيري قبل الامتحان النهائي	اسبوع 16

مصادر التعلم والتدريس		
متوفر في المكتبة؟	نص	
	حقوق الإنسان والطفل والديمقراطية ((DR . ماهر صالح علوي)) جمهورية العراق ، وزارة التعليم العالي والبحث العلمي 2009 - أيضا نفس المراجع من الإنترنت	النصوص المطلوبة
		النصوص الموصى بها
		المواقع الإلكترونية

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

ملاحظة: سيتم تقريب العلامات التي تزيد المنازل العشرية عن 0.5 أو تقل عن العلامة الكاملة الأعلى أو الأدنى (على سبيل المثال ، سيتم تقريب علامة 54.5 إلى 55 ، بينما سيتم تقريب 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 التقريب التلقائي الموضح أعلاه.