

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف توزيع الخطة الدراسية للمنهج

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج الكويتية](#) ⇨ [الصف الحادي عشر العلمي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر العلمي



روابط مواد الصف الحادي عشر العلمي على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)


[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر العلمي والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">توزيع الحصص الإقتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة)</a>	1
<a href="#">نموذج اختبار قصير 1</a>	2
<a href="#">مراجعة اختبار قصير 1 مع الحل</a>	3
<a href="#">اختبار القدرات في مادة الكيمياء للصف الثاني عشر</a>	4
<a href="#">مذكرة الوحدة الاولى في مادة الكيمياء</a>	5

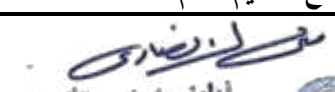

الأول 2022 – 2023 م	الفصل الدراسي:	الكيمياء	توزيع منهج مادة:
الأول	الجزء:	الحادي عشر العلمي	الصف:

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال	الأسبوع
	1	تطبيقات وممارسات		
	1	1-1 الأفلاك الجزيئية: 1. أنواع التداخل 1.1 التداخل المحوري - الرابطة $\sigma$ - نظرية رابطة التكافؤ - نظرية الفلك الجزيئي - التداخل المحوري - تكوين الرابطة سيكما $\sigma$ (أ) تداخل فلكي s : بنية جزيء الهيدروجين	الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة	الأسبوع الأول
	1	(ب) تداخل فلك s مع فلك p: بنية كلوريد الهيدروجين (ج) تداخل فلكي p: بنية جزيء الكلور - خواص الرابطة التساهمية سيكما $\sigma$	الفصل الأول: الأفلاك الجزيئية	
	1	2. التداخل الجانبي - الرابطة باي $\pi$ - التداخل الجانبي - تكوين الرابطة باي $\pi$ - تداخل فلكي p: بنية جزيء النيتروجين - خواص الرابطة التساهمية باي $\pi$		الأسبوع الثاني
	1	1-2 الأفلاك المهجنة: 1. تهجين الأفلاك و نظرية التهجين 2. نماذج التهجين - تكوين الروابط التساهمية باستخدام الأفلاك المهجنة 1.2 تهجين $sp^3$ بنية الميثان $CH_4$	الفصل الثاني : الأفلاك المهجنة	
	1	2.2 تهجين $sp^2$ بنية الايثين $C_2H_4$		
	1	3.2 تهجين sp بنية الإيثان $C_2H_2$		الأسبوع الثالث
	1	4.2 بنزين		
	1	تطبيقات وممارسات		

يعتمد من قطاع التعليم العام
 الموجه الفني العام: إبراهيم إبراهيم الأنصاري التوجيه الفني العام للعلوم وزارة التربية والتعليم

الأول 2022 – 2023 م	الفصل الدراسي:	الكيمياء	توزيع منهج مادة:
الأول	الجزء:	الحادي عشر العلمي	الصف:

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال	الأسبوع
	1	1-1 الماء كمذيب قوي: 1. جزيء الماء - الروابط التساهمية في جزيء الماء والشكل الزاوي له وقطبيته - الروابط الهيدروجينية بين جزيئات الماء - أثر الروابط الهيدروجينية في بعض الخواص الهامة للماء - ماء التبخر		الأسبوع الرابع
	1	2-1 المحاليل المائية: 1. المذيب والمذاب - بعض الأنواع الشائعة من المحاليل 2. عملية الإذابة و تكوين المحلول: ( أ ) ذوبان المركبات الأيونية (ب) ذوبان المركبات التساهمية	الوحدة الثانية: المحاليل	
	1	3. المركبات الإلكتروليتية وغير الإلكتروليتية 1.3 الإلكتروليتات ودرجة التأين - العلاقة بين قوة توصيل الإلكتروليتات للتيار الكهربائي ودرجة التأين - أمثلة على بعض الإلكتروليتات القوية والإلكتروليتات الضعيفة والمواد غير الإلكتروليتية	الفصل الأول: المحاليل المائية المتجانسة وغير المتجانسة	
	1	- اجراء نشاط عملي (1) [ الإلكتروليتات ]		
الدروس المتعلقة: الدرس 3-1 الأنظمة المائية غير المتجانسة من ص 39 إلى ص 43 – نشاط عملي 2		معلق		
				الأسبوع الخامس
الدرس 1-2 التفاعلات في المحاليل المائية من ص 44 الى ص 50 – نشاط عملي 3		معلق	الفصل الثاني:	
	1	2-2 العوامل المؤثرة على الذوبانية في المحاليل 1. المحلول المشبع – ذوبانية مادة ما – أنواع الامتزاج في السوائل 2. العوامل المؤثرة على ذوبانية المركبات	الخواص العامة للمحاليل المتجانسة	
	1	تطبيقات وممارسات		

يعتمد من قطاع التعليم العام
 الموجه الفني العام:  وزارة التربية والتعليم التوجيه الفني العام للعلوم

الأول 2022 – 2023 م	الفصل الدراسي:	الكيمياء	توزيع منهج مادة:
الأول	الجزء:	الحادي عشر العلمي	الصف:

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال	الاسبوع
	1	تابع درس 2-2 : 2. العوامل المؤثرة على ذوبانية المركبات 3. المحلول فوق المشبع		الاسبوع السادس
المفاهيم المتعلقة: - قانون هنري ومثال (1) من ص 56 السطر 14 الى ص 57 السطر 11 - الأسئلة التطبيقية وحلها ( 1، 2 ) ص 58 - مراجعة الدرس 2-2 رقم (2) و(3) ص 58		معلق		
الدرس 2-3 تركيب المحاليل: 1. النسب المئوية للمحاليل ص 59 - 61		معلق		
<a href="http://almanahj.com/kw">almanahj.com/kw</a>	1	2-3 تركيب المحاليل: 2. التركيز 1.2 المولارية	تابع الفصل الثاني:	
	1	2.2 المولالية	الخصائص العامة للمحاليل المتجانسة	
	1	4.2 التخفيف - تطبيقات لحساب التركيز بالمولارية و حساب عدد مولات المذاب - تحضير المحاليل المخففة من المحاليل الأكثر تركيزا والمعلوم مولاريتها – نشاط عملي 4 [ تحضير محلول ]		الاسبوع السابع
المفاهيم المتعلقة: 3.2 الكسر المولي ص 66 مراجعة الدرس 2-3 رقم 3 ص 69 تحقق من فهمك: رقم (5 و 8 و 12 و 16 و 17 و 18) ص 77 رقم (20، 22، 24) ص 78 اختبر مهارتك: س 1 ص 78، س 2 ص 79		معلق		
	1	2-4 الحسابات المتعلقة بالخواص المجمععة للمحاليل: 1. الخواص المجمععة (التجمعية): 1.1 الانخفاض في الضغط البخاري		
	1	تطبيقات وممارسات		

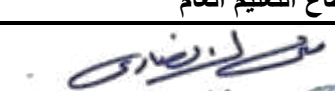

يعتمد من قطاع التعليم العام

الموجه الفني العام:

  
 إبراهيم الأنصاري  
 التوجيه الفني العام للعلوم  
 وزارة التربية والتعليم

الأول 2022 – 2023 م	الفصل الدراسي:	الكيمياء	توزيع منهج مادة:
الأول	الجزء:	الحادي عشر العلمي	الصف:

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس/ المفاهيم الأساسية	المجال	الأسبوع
	1	تابع درس 2-4 الحسابات المتعلقة بالخواص المجمع للمحاليل: 2.1 الارتفاع في درجة الغليان	تابع/ الفصل الثاني:	الأسبوع الثامن
	1	3.1 الانخفاض في درجة التجمد - تطبيقات لحساب الكتلة المولية لمركب جزيئي بمعرفة الانخفاض في درجة تجمد المركب أو الارتفاع في درجة غليانه	الخواص العامة للمحاليل المتجانسة	
	1	نشاط عملي 5 [ درجة الغليان ودرجة التجمد ]		
	1	1-1 التغيرات الحرارية: 1. الكيمياء الحرارية 1.1 النظام المحيط 2.1 الحرارة 3.1 الحرارة 2. أنواع التفاعلات 1.2 التفاعلات الكيميائية الطاردة للحرارة 2.2 التفاعلات الكيميائية الماصة للحرارة 3.2 التفاعلات الكيميائية اللا حرارية	الوحدة الثالثة: الكيمياء الحرارية	الأسبوع التاسع
	1	3. حرارة التفاعل تحت ضغط ثابت: التغير في الإنثالبي $\Delta H$ (التغير في المحتوى الحراري) 4. حرارة التفاعل		
	1	تطبيقات وممارسات	الفصل الأول:	الأسبوع العاشر
	1	5. حرارة التكوين القياسية	الكيمياء	
	1	6. حرارة الاحتراق القياسية	الحرارية	
	1	7. قانون هس - تطبيقات على قانون هس للجمع الحراري لإيجاد التغيرات الحرارية للعمليات الكيميائية والفيزيائية		الأسبوع الحادي عشر
	1	تابع/ قانون هس: - تطبيقات على قانون هس للجمع الحراري لإيجاد التغيرات الحرارية للعمليات الكيميائية والفيزيائية		
	1	نشاط عملي 6 [ حرارة التفاعل ، قانون هس ]		
	1	تطبيقات وممارسات		الأسبوع الثاني عشر
	3	الامتحانات العملية		
المجموع الكلي لعدد الحصص في الفصل الدراسي: 36 حصة				

يعتمد من قطاع التعليم العام
 الموجه الفني العام:  وزارة التربية والتعليم التوجيه الفني العام للعلوم