

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف توزيع خطة المنهج

[موقع المناهج](#) ⇌ [المناهج الكويتية](#) ⇌ [الصف العاشر](#) ⇌ [كيمياء](#) ⇌ [الفصل الأول](#)

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام


<a href="#">الرياضيات</a>	<a href="#">اللغة الانجليزية</a>	<a href="#">اللغة العربية</a>	<a href="#">التربية الاسلامية</a>
---------------------------	----------------------------------	-------------------------------	-----------------------------------

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">توزيع الحصص الافتراضية (المتزامنة وغير المتزامنة)</a>	1
<a href="#">نموذج اختبار قصير 1</a>	2
<a href="#">مراجعة المعادلات الكيميائية</a>	3
<a href="#">أسئلة مراجعة اختبار قصير 1</a>	4
<a href="#">مراجعة احابة اختبار قصير 1</a>	5

الأول 2022 – 2023 م	الفصل الدراسي:	الكيمياء	توزيع منهج مادة:
الأول	الجزء:	العاشر	الصف:

الأسبوع	المجال	الدرس / المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	ملاحظات
الأسبوع الأول	الوحدة الأولى: الالكترونات في الذرة والدورية الكيميائية	ممارسات وتطبيقات	1	
		<b>معلق</b>		المفاهيم المعلقة: 1-1 تطور النماذج الذرية: 1. تطور النماذج الذرية 1.1 نموذج دالتون 2.1 نموذج طومسون (ص 14 من شكل 1 إلى نهاية الصفحة) (ص 15 سطر 1 إلى سطر 14)
		1-1 تطور النماذج الذرية 3.1 نموذج رذرفورد 2. النموذج الميكانيكي الموجي للذرة 1.2 كم الطاقة النماذج الذرية - السحابة الالكترونية - الفلك الذري - كم الطاقة	1	موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw
		2.2 أعداد الكم: ( أ ) عدد الكم الرئيسي - عدد الكم الرئيسي و الرمز الدال عليه و دلالاته - العدد الأقصى من الالكترونات التي يمكن أن توجد في كل مستوى طاقة من العلاقة $2n^2$	1	
الأسبوع الثاني	الفصل الأول: نماذج الذرة	( ب ) عدد الكم الثانوي - عدد الكم الثانوي و الرمز الدال عليه و دلالاته - رموز تحت مستويات الطاقة ( ج ) عدد الكم المغناطيسي - ( د ) عدد الكم المغزلي - عدد الكم المغناطيسي و الرمز الدال عليه و دلالاته - شكل الفلك s و الفلك p - عدد الكم المغزلي و الرمز الدال عليه و دلالاته - عدم تناظر الالكترونات في نفس الفلك	1	
		2-1 ترتيب الالكترونات في الذرات 1. الترتيب الإلكتروني 1.1 مبدأ أوفباو (مبدأ البناء التصاعدي) نص مبدأ أوفباو - الترتيب الإلكتروني من خلال مخطط أوفباو - اختلاف الترتيبات الالكترونية لبعض العناصر كما هو متبع باستخدام مبدأ أوفباو	1	
		3.1 قاعدة هوند (يتم تدريس قاعدة هوند قبل مبدأ باولي للاستبعاد )	1	
		2.1 مبدأ باولي للاستبعاد 2. استثناءات في الترتيب الإلكتروني - قواعد ترتيب الالكترونات في كتابة الترتيبات الالكترونية	1	
الأسبوع الثالث		ممارسات وتطبيقات	1	
		<b>معلق</b>	-	المفاهيم المعلقة: - معلومات إضافية ص 27 سطر (1-8) وشكل 14 - نشاط 1 معلق

يعتمد من قطاع التعليم العام
الموجه الفني العام:  أ. م. م. إبراهيم الأنصاري التوجيه الفني العام للعلوم وزارة التربية

ملاحظة:

- تم إعداد ومراجعة واعتماد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام للعلوم.

توزيع منهج مادة:	الكيمياء	الفصل الدراسي:	الأول 2022 – 2023 م
الصف:	العاشر	الجزء:	الأول

الأسبوع	المجال	الدرس / المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	ملاحظات
الأسبوع الرابع	الوحدة الأولى: الالكترونات في الذرة والدورية الكيميائية	1-2 تطور الجدول الدوري 1. تطور الجدول الدوري 2.1 الجدول الدوري الحديث 3.1 المجموعات والدورات منشأ الجدول الدوري- مواقع المجموعات والدورات والعناصر الانتقالية	2	
الأسبوع الخامس		معلق	-	المفاهيم المعلقة: 4.1 العناصر المثالية ص 32 سطر 1-11
الأسبوع السادس		تابع تطور الجدول الدوري (أ) الفلزات (ب) اللافلزات (ج) أشباه الفلزات	1	
الأسبوع السابع		2-2 تقسيم العناصر: 1. تقسيم العناصر تبعاً للترتيب الإلكتروني: 1.1 الغازات النبيلة - 2.1 العناصر المثالية 3.1 العناصر الانتقالية - 4.1 العناصر الانتقالية الداخلية تابع 2-2 تقسيم العناصر ممارسات وتطبيقات	1	موقع المناهج الكويتية almanahj.com/kw
الأسبوع الثامن	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية	تابع 2-2 تقسيم العناصر (نشاط 2) الدرس 3-2 الميول الدورية (التدرج في الخواص) 1. التدرج في نصف القطر الذري 1.1 التدرج تجاه المجموعة 2.1 التدرج تجاه الدورة 3.1 التدرج في الحجم الذري	2	نشاط معلق: نشاط رقم 3
الأسبوع التاسع	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية	2. التدرج في طاقة التأين 1.2 التدرج تجاه المجموعة 3. التدرج في الميل الإلكتروني 1.3 التدرج تجاه المجموعة ممارسات وتطبيقات	1	
الأسبوع العاشر	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية	معلق	-	المفاهيم المعلقة: 4. التدرج في الحجم الأيوني: بعد جدول 8 ص 50 لنهاية ص 51 و سطر 1 و 2 ص 52 مراجعة الدرس 3-2: (د) في رقم 1، ورقم 3 تحقق من فهمك: رقم 30 و 31 ص 59 اختبر مهارتك: رقم 60-رقم 10 ص 61
الأسبوع الحادي عشر	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية	5. التدرج في السالبية الكهربائية - 6. ملخص الميول الدورية - التدرج في الخواص خلال المجموعات و الدورات	1	
الأسبوع الثاني عشر	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية	الدرس 1-1 الترتيب الإلكتروني في الرابطة الأيونية 1. الكثرونات التكافؤ 1.1 الكثرونات التكافؤ بحسب المجموعة 2.1 الترتيبات الإلكترونية النقطية	1	
الأسبوع الثالث عشر	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية	تابع/ الدرس 1-1 الترتيب الإلكتروني في الرابطة الأيونية 2. الترتيبات الإلكترونية للكاثيونات: 1.2 تطبيق قاعدة الثمانية	1	
الأسبوع الرابع عشر	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية	معلق	-	المفاهيم المعلقة: 2.2 الترتيب الإلكتروني الشاذ لبعض العناصر من قاعدة الثمانية - من سطر 18 ص 70 إلى سطر 5 ص 71

يعتمد من قطاع التعليم العام
 الموجه الفني العام: أ. م. م. إبراهيم الأنصاري وزارة التربية التوجيه الفني العام للعلوم

ملاحظة:

- تم إعداد ومراجعة واعتماد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام للعلوم.

توزيع منهج مادة:	الكيمياء	الفصل الدراسي:	الأول 2022 – 2023 م
الصف:	العاشر	الجزء:	الأول

الأسبوع	المجال	الدرس / المفاهيم الأساسية	عدد الحصص	ملاحظات
الأسبوع التاسع	تابع الفصل الأول: الروابط الأيونية والمركبات الأيونية	تابع الدرس 1-1 : 3. الترتيبات الإلكترونية للأيونات - تكوين الكاتيونات من الفلزات والأيونات من اللافلزات	1	
		الدرس 2-1 الرابطة الأيونية 1. تكوين المركبات الأيونية 2. خواص المركبات الأيونية: 2.2 توصيل التيار الكهربائي	1	
		ممارسات وتطبيقات	1	
		معلق	-	المفاهيم المتعلقة: 1.2 عدد التناسق: من سطر 22 ص 77 إلى نهاية ص 78
الأسبوع العاشر	تابع الفصل الثاني: الرابطة التساهمية	تابع خواص المركبات الأيونية ( نشاط 4 )	1	
		تابع خواص المركبات الأيونية ( نشاط 5 )	1	
		الدرس 1-2 الروابط التساهمية الأحادية والثنائية والثلاثية 1. الروابط التساهمية الأحادية 1.1 تكوين الرابطة التساهمية الأحادية 2.1 تطبيق قاعدة الثمانية 3.1 توضيح الرابطة التساهمية الأحادية في بعض الجزيئات	1	
		تابع الدرس 1-2 : 2. الروابط التساهمية الثنائية والثلاثية توضيح الروابط التساهمية في $CO_2$ ، $N_2$ ، $O_2$	1	
الأسبوع الحادي عشر	تابع الفصل الثاني: الرابطة التساهمية	معلق	-	المفاهيم المتعلقة: - ص 89 العمود الرابع في جدول (12) الخواص والاستخدامات - ص 91 (الكيمياء الرياضية)
		الدرس 2-2 الرابطة التساهمية التناسقية - الترتيبات النقطية لتوضيح الروابط التساهمية التناسقية	1	
		ممارسات وتطبيقات	1	
		معلق	-	المفاهيم المتعلقة: ص 94 العمود الرابع في جدول (13) الخواص والاستخدامات و الترتيب لكل من ( $HCN - SO_3 - SO_2 - H_2O_2$ ) مراجعة الدرس 2-2 رقم 1 ص 95 تحقق من فهمك رقم 17 ص 98 - اختبر مهاراتك رقم 9 و 11 ص 100 ورقم 15 ص 101
الأسبوع الثاني عشر	الوحدة الثالثة كيمياء العناصر	معلق	-	الوحدة الثالثة معلقة بأكملها: كيمياء العناصر ، و نشاط 6 ، 7 معلق
		الامتحانات العملية	3	

المجموع الكلي لعدد الحصص في الفصل الدراسي: 36 حصة

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

ملاحظة:

- تم إعداد ومراجعة واعتماد خطة توزيع المنهج من قبل التوجيه الفني العام للعلوم.