

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الكويتية



الملف توزيع الخطة الدراسية للمنهج

موقع المناهج ← المناهج الكويتية ← الصف العاشر ← كيمياء ← الفصل الأول

روابط مواقع التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



روابط مواد الصف العاشر على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">توزيع الحصص الإفتراضية (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



الملاحظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال
الدرس 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)	-	<b>معلق</b>	الوحدة الأولى: الإلكترونات في الذرة والدورية الكيميائية
	1	الدرس 1-1 تطور النماذج الذرية: 3.1 نموذج رذرفورد 4.1 نموذج بور 2. النموذج الميكانيكي الموجي للذرة 1.2 كم الطاقة المفاهيم الأساسية: - شرح النماذج الذرية - شرح السحابة الإلكترونية - الفلك الذري - كم الطاقة	الفصل الأول: نماذج الذرة
	1	2.2 أعداد الكم: (أ) عدد الكم الرئيسي - (ب) عدد الكم الثانوي - شرح عدد الكم الرئيسي و الرمز الدال عليه و دلالاته - معرفة العدد الأقصى من الإلكترونات التي يمكن أن توجد في كل مستوى طاقة من العلاقة $2n^2$ - شرح عدد الكم الثانوي و الرمز الدال عليه و دلالاته - تحديد رموز تحت مستويات الطاقة	
	1	(ج) عدد الكم المغناطيسي - (د) عدد الكم المغزلي - شرح عدد الكم المغناطيسي و الرمز الدال عليه و دلالاته - تحديد شكل الفلك s و الفلك p - شرح عدد الكم المغزلي و الرمز الدال عليه و دلالاته - تفسير سبب عدم تناظر الإلكترونين في نفس الفلك	
يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج		يعتمد من قطاع التعليم العام	
إدارة تطوير المناهج		الموجه الفني العام	
<p>وزارة التربية إدارة تطوير المناهج</p> <p>مدير إدارة تطوير المناهج</p> <p>التربية</p>		<p>أ / منى إبراهيم العنود</p> <p>الموجه الفني العام للتعليم العام</p> <p>التربية</p>	

ملاحظة:

- لا تتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.
- لا يجوز تغيير أو تعديل المنهج إلا بإذن إدارة تطوير المناهج.



الملاحظات	عدد الحصص	الدرس / المفاهيم الأساسية	المجال
	1	الدرس 2-1 ترتيب الإلكترونات في الفرات 1. الترتيب الإلكتروني: 1.1 مبدأ أوفباو (مبدأ البناء التصاعدي) - شرح نص مبدأ أوفباو - شرح الترتيب الإلكتروني من خلال مخطط أوفباو - تفسير سبب اختلاف الترتيبات الإلكترونية لبعض العناصر كما هو متبع باستخدام مبدأ أوفباو	تابع/ الفصل الأول: نماذج الذرة
	1	3.1 قاعدة هوند (يتم تدريس قاعدة هوند قبل مبدأ باولي للاستبعاد)	
	1	2.1 مبدأ باولي للاستبعاد 2. استثناءات في الترتيب الإلكتروني - تطبيق قواعد ترتيب الإلكترونات في كتابة الترتيبات الإلكترونية للعناصر	
معلومات إضافية ص 27 سطر (8-1) وشكل 14	-	معلق	

الأسبوع الثالث الرابع

يتم  
2021/9/19  
م. ص. ك. ب. م. ن.

يتم  
2021/9/19  
م. ص. ك. ب. م. ن.

يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج	يعتمد من قطاع التعليم العام
إدارة تطوير المناهج	الموجه الفني العام
<p>مدير إدارة تطوير المناهج</p> <p>وزارة التربية إدارة تطوير المناهج</p> <p>أ. أنوار خالد الخليل مديرة إدارة تطوير المناهج</p>	<p>م. ص. ك. ب. م. ن.</p> <p>أ. منى إبراهيم الأنصاري الموجه الفني العام للعلوم</p>



توزيع منهج مادة: الكيمياء

الصف: العاشر الجزء: الأول

الفصل الدراسي: الأول

2021 - 2022 م

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس/ المفاهيم الأساسية	المجال
	1	الدرس 1-2 تطور الجدول الدوري: 1. تطور الجدول الدوري 1.1 جدول مندلييف 2.1 الجدول الدوري الحديث 3.1 المجموعات والدورات - وصف منشأ الجدول الدوري - تحديد مواقع المجموعات والدورات والعناصر الانتقالية - التمييز بين: (أ) الفلزات - (ب) اللافلزات - (ج) أشباه الفلزات	الفصل الثاني: الدورية الكيميائية
4.1 العناصر المثالية ص 32 مطر (1-11)	-	معلق	
	1	الدرس 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 - تفسير إمكانية استنتاج خواص عنصر ما بناء على خواص العناصر الأخرى في الجدول الدوري - استخدام الترتيبات الإلكترونية لتقسيم العناصر	الأسبوع الخامس والسادس
	1	الدرس 3-2 الميول الدورية ( التدرج في الخواص) 1. التدرج في نصف القطر الذري	

يعتمد من  
م. ص. ن. م. ع. ب.  
19/10/2021

يعتمد من  
م. د. م. م. م. م.  
19/10/2021

يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج	يعتمد من قطاع التعليم العام
إدارة تطوير المناهج	
مدير إدارة تطوير المناهج وزارة التربية إدارة تطوير المناهج	الموجه الفني العام م. م. م. م. م. م. أ. م. م. م. م. م. م. الموجه الفني العام للعلوم وزارة التربية

ملحظة:  
التوزيع الفني العام للعلوم  
لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.



الملاحظات	عدد الحصص	الدرس/ المفاهيم الأساسية	المجال
	1	2. التدرج في طاقة التآين 3. التدرج في الميل الإلكتروني 5. التدرج في السالبية الكهربية - ملخص الميول الدورية - تفسير التدرج في الخواص خلال المجموعات و الدورات	تابع/ الفصل الثاني: الدورية الكيميائية
	1	معلق	
4. التدرج في الحجم الأيوني بعد جدول (8) بصفحة 50 إلى نهاية صفحة 51 و سطر (1 - 2) صفحة 52	-	معلق	
	-	معلق	
	1	الدرس 1-1 الترتيب الإلكتروني في الرابطة الأيونية: 1. الكترولونات التكافؤ - شرح الكترولونات التكافؤ - الكترولونات التكافؤ بحسب المجموعة - الترتيبات الإلكترونية النقطية	الوحدة الثانية: الروابط الكيميائية (الأيونية و التساهمية و التناسقية)

الأسبوع السابع والثامن

يعتمد من  
P. صنان  
19/01/2021

يعتمد من  
عبدالله  
19/01/2021

يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج إدارة تطوير المناهج	يعتمد من قطاع التعليم العام
<p>مدير إدارة تطوير المناهج</p> <p>وزارة إدارة تطوير المناهج</p> <p>التربية</p> <p>أ. أنوار خالدة مديرة إدارة تطوير المناهج</p>	<p>الموجه الفني العام</p> <p>م. منى إبراهيم الأنصاري</p> <p>أ. منى إبراهيم الأنصاري الموجه الفني العام للتعليم العام</p> <p>التربية</p>

قطاع البحوث التربوية والمناهج  
ملاحظة:

- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد اعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.



قطاع البحوث التربوية والمناهج

إدارة تطوير المناهج

توزيع منهج مادة: الكيمياء

الصف: العاشر الجزء: الأول

الفصل الدراسي: الأول

2021 - 2022 م

الملاحظات	عدد الحصص	الدرس/ المفاهيم الأساسية	المجال
	1	تابع/ الدرس 1-1 الترتيب الإلكتروني في الرابطة الأيونية: 2. الترتيبات الإلكترونية للكاتيونات : 1.2 تطبيق قاعدة الثمانية 3. الترتيبات الإلكترونية للأنيونات - وصف تكوين الكاتيونات من الفلزات والأيونات من اللافلزات	تابع/ الفصل الأول: الروابط الأيونية والمركبات الأيونية
2.2 الترتيب الإلكتروني الشاذ لبعض العناصر من قاعدة الثمانية - من سطر 18 ص 70 إلى سطر 5 ص 71	-	معلق	
	1	الدرس 2-1 الرابطة الأيونية : 1. تكوين الرابطة الأيونية 2. خواص الرابطة الأيونية - توضيح عملية فقد و اكتساب الإلكترونات لتكوين الرابطة الأيونية - تحديد خواص الرابطة الأيونية	الأسبوع التاسع والعاشر
1.2 عدد التماسق: من سطر 22 ص 77 إلى نهاية ص 78	-	معلق	
	1	تابع/ الدرس 2-1 الرابطة الأيونية: 2.2 توصيل التيار الكهربائي - استخدام خواص الرابطة الأيونية في تفسير التوصيل الكهربائي للمركبات الأيونية - اجراء نشاط عملي ( 4 ) [ محاليل تحتوي على أيونات ]	

م. صنان محمد  
م. صنان محمد  
م. صنان محمد

م. د. خالد المسعود  
م. د. خالد المسعود

يعتمد من	يعتمد من
قطاع البحوث التربوية والمناهج	قطاع التعليم العام
إدارة تطوير المناهج	
مدير إدارة تطوير المناهج	الموجه الفني العام
 أ. أنور خالد الخالد مدير إدارة تطوير المناهج	 م. منى إبراهيم الأنصاري الموجه الفني العام للعلوم

وزارة التربية  
وزارة التربية

التوجيه الفني العام للعلوم

ملاحظة:

- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد اعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.



الملاحظات	عدد الحصص	الدرس/ المفاهيم الأساسية	المجال
	1	الدرس 1-2 الرابطة التساهمية الأحادية والثلاثية والثلاثية: 1. الروابط التساهمية الأحادية الروابط التساهمية الثلاثية - شرح تكوين الرابطة التساهمية الأحادية - تطبيق قاعدة الثمانية - توضيح الرابطة التساهمية الأحادية في بعض الجزيئات - شرح الرابطة الثلاثية في O <sub>2</sub>	المجال الفصل الثاني: الرابطة التساهمية
	1	- شرح الروابط التساهمية الثلاثية الدرس 2-2 الرابطة التساهمية التناسقية - استخدام الترتيبات النقطية لتوضيح الروابط التساهمية التناسقية	
	1	مراجعة	
	-	معلق	
- ص 89 العمود الرابع في جدول (12) الخواص والاستخدامات - ص 91 (الكيمياء الرياضية) - ص 94 جدول (13) كاملاً - مراجعة الدرس (2-2) ص 1 - تحقق من فهمك: رقم 17 ص 98 - اختبار مهاراتك: رقم 9 و 11 ص 100 ورقم 15 ص 101	-		
الوحدة الثالثة: كيمياء العناصر ص (102 - 138)	-	معلق	الوحدة الثالثة: كيمياء العناصر

المجموع الكلي لعدد الحصص في الفصل الدراسي: 18 حصة

يعتمد من  
م. صادق  
2021/9/2

يعتمد من  
د. محمد  
2021/9/2

يعتمد من قطاع البحوث التربوية والمناهج إدارة تطوير المناهج	يعتمد من قطاع التعليم العام
مدير إدارة تطوير المناهج وزارة التربية إدارة تطوير المناهج	الموجه الفني العام م. م. إبراهيم الأنصاري وزارة التعليم

وزارة التربية  
إدارة تطوير المناهج

أ. نوار خالدة الجراد  
مديرة إدارة تطوير المناهج

م. م. إبراهيم الأنصاري  
الموجه الفني العام للتعليم  
وزارة التعليم

ملاحظة: التنسيق الفني العام للمنهج

- لا يتم نشر خطة توزيع المنهج إلا بعد اعتمادها من إدارة تطوير المناهج.
- لا يتم إضافة أو إلغاء أو إجراء أي تعديل في خطة توزيع المنهج إلا بالرجوع إلى إدارة تطوير المناهج وأخذ موافقتها.