

تطور الجدول الدوري



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ⇨ المناهج الإماراتية ⇨ الصف العاشر المتقدم ⇨ كيمياء ⇨ الفصل الأول ⇨ ملفات متنوعة ⇨ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 22:58:14 2026-10-06

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل
منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس

المزيد من مادة
كيمياء:

إعداد: مدرسة منار الإيمان الخاصة

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر المتقدم



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر المتقدم والمادة كيمياء في الفصل الأول

التوزيع الإلكتروني في الذرة

1

ورقة عمل نظرية الكم والذرة

2

ورقة عمل الترتيب الإلكتروني

3

حل مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير

4

مراجعة نهائية وفق الهيكل الوزاري الجديد منهج انسباير

5



اسم الطالب	المادة	الموضوع	الصف	التاريخ
	الكيمياء	تطور الجدول الدوري		
نواتج التعلم:- ❖ يعرف الجدول الدوري الحديث ❖ يعرف أنواع العناصر وخصائصها بالجدول الدوري الحديث				

اختر الاجابة الصحيحة				
أيُّ العبارات الآتية تصف تقسيم عناصر الجدول الدوري وصفاً صحيحاً؟				
1	أ	العناصر الرئيسية تقع فقط في المجموعتين 1 و 2.	ج	جميع عناصر المجموعات 13-18 عناصر انتقالية.
	ب	بينما اللانثانيدات والأكتينيدات تُعد من العناصر الانتقالية الداخلية.	د	اللانثانيدات والأكتينيدات من العناصر الرئيسية.
أيُّ زوج من العناصر الآتية يُعد من أشباه الفلزات، وترتبط خواصه باستخدامه في صناعة أشباه الموصلات؟				
2	أ	الليثيوم والمغنيسيوم	ج	الصوديوم والسيليكون
	ب	السيليكون والجرمانيوم	د	المغنيسيوم والجرمانيوم
عنصر من عناصر المجموعة 2، وآخر من عناصر المجموعة 17. أيُّ زوج يمثل عدد إلكترونات التكافؤ لكل منهما بالترتيب؟				
3	أ	1 ، 7	ج	2 ، 8
	ب	2 ، 7	د	8 ، 2
أيُّ العبارات الآتية صحيحة بشأن الهيليوم؟				
4	أ	يملك 8 إلكترونات تكافؤ لأنه يقع في المجموعة 18.	ج	يملك إلكترونَي تكافؤ، رغم وجوده في المجموعة 18، لأن مستوى الطاقة الأول يكتمل بإلكترونين
	ب	يملك إلكترون تكافؤ واحد لأنه من عناصر المجموعة 1.	د	لا يملك إلكترونات تكافؤ لأنه من الغازات النبيلة.
سؤال تفكير ناقده				
5	أراد مهندس اختيار عناصر لتطبيقات مختلفة، فاقترح: الليثيوم لصناعة بطاريات الأجهزة المحمولة، والمغنيسيوم في مواد خفيفة وهياكل بعض المنتجات، والسيليكون في صناعة المكونات الإلكترونية. حلل الاختيارات السابقة، ثم فسّر كيف ترتبط خواص كل عنصر بتصنيفه في الجدول الدوري واستخدامه المقترح.			

إن التركيز هو الأساس لكي تتجح في أي شئ في حياتك