

شرح وتفسير درس ما الخصائص المختلفة للعناصر



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج السعودية

موقع المناهج ← المناهج السعودية ← الصف السادس ← علوم ← الفصل الثالث ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-04-08 12:05:43

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
علوم:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف السادس



صفحة المناهج
السعودية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف السادس والمادة علوم في الفصل الثالث

عرض بوربوينت كيف يمكن فصل المخاليط

1

مراجعة الفصل التاسع الخصائص الفيزيائية للمادة الماء والمخاليط

2

عرض بوربوينت لدرس المركبات والتغيرات الكيميائية

3

نموذج اختبار لمؤشر المادة وتفاعلاتها (اسئلة متوقعة في اختبار ناس)

4

تخطيط درس الماء والمخاليط

5

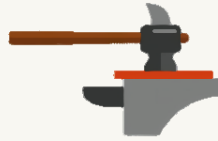
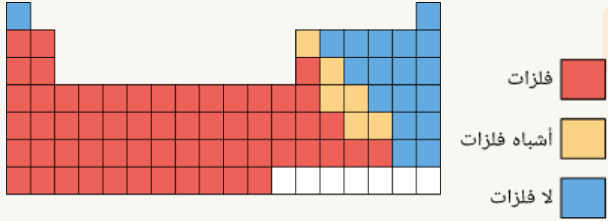
ما الخصائص المختلفة للعناصر

للعناصر خصائص كيميائية.

الخاصية الكيميائية طريقة تفاعل المادة مع مواد أخرى

تم ترتيب العناصر في الجدول الدوري حسب تزايد العدد الذري مما أدى إلى اختلاف الخصائص

العناصر في المنطقة نفسها من الجدول الدوري لها خصائص متشابهة.



الفلزات

تقع الفلزات في الجانب الأيسر من الجدول الدوري ومن خصائصها أنها لامعة وقابلة للثني بسهولة وتوصل للحرارة والكهرباء

وتصنف الفلزات في ثلاث فئات :

فلزات قلوية ، و فلزات قلوية أرضية و فلزات انتقالية.

فلزات قلوية

تقع في العمود الأول من يسار الجدول الدوري مثل الصوديوم - الليثيوم - البوتاسيوم و من خصائصها ناعمة الملمس - نشيطة جداً - لا توجد منفردة في الطبيعة

الفلزات القلوية الأرضية

توجد يمين العناصر القلوية خصائصها : خفيفة ولينة - أقل نشاطاً من الفلزات القلوية الكالسيوم - الماغنيسيوم وهما عنصران أساسيان للعديد من المخلوقات الحية.

فلزات انتقالية

تقع في وسط الجدول الدوري النحاس و الحديد و الذهب و النيكل و الزنك ومن خصائصها قاسية لها لمعان وتفاعل ببطيء مع المواد الأخرى

و تستعمل الفلزات الانتقالية لصنع النقود والمجوهرات والآلات

الكتاب المدرسي المرجع الأساسي للطالب

