

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.

فلزات
أشباه فلزات
لا فلزات



الفلزات

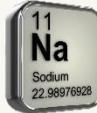
تقع الفلزات في الجانب الأيسر من الجدول الدوري ومن خصائصها أنها لامعة وقابلة للثني بسهولة وتوصل للحرارة والكهرباء

وتصنف الفلزات في ثلاث فئات :

فلزات قلوية ، و فلزات قلوية أرضية و فلزات انتقالية.

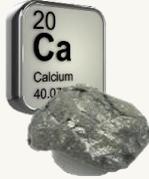
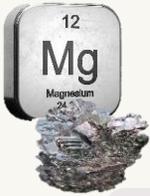
فلزات قلوية

ليثيوم
صوديوم
بوتاسيوم
روبيديوم
سيزيوم
فرانسيوم



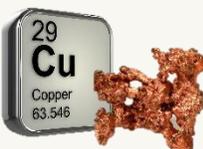
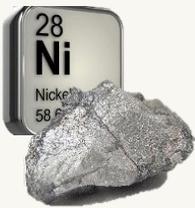
تقع في العمود الاول من يسار الجدول الدوري مثل الصوديوم - الليثيوم - البوتاسيوم و من خصائصها ناعمة الملمس - نشيطة جداً- لا توجد منفردة في الطبيعة

الفلزات القلوية الأرضية



توجد يمين العناصر القلوية خصائصها : خفيفة ولينة - أقل نشاطا 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

وتستعمل الفلزات الانتقالية لصنع النقود والمجوهرات والآلات



الكتاب المدرسي المرجع الأساسي للطالب