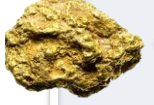


الفلزات



ذهب



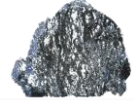
نحاس

*يستخدم الحديد في أعمال البناء وصناعة السيارات.
*يستعمل الألومنيوم في صناعة أواني الطبخ
*يستعمل النحاس في صناعة الأسلاك الكهربائية
*والتيتانيوم يستعملها الأطباء ويثبتونها
داخل جسم الإنسان أو في العظام أو حتى في القلب.
*تستعمل الذهب والفضة في الزينة وصناعة الحلي.

فضة



الحديد



تشكل نحو ٧٥ % من العناصر
تقع في الجانب الأيسر والأوسط من الجدول الدوري
تتميز ب اللمعان القابلية للتوصيل الحراري والكهربائي
سهولة تشكيلها بسبب قابليتها للطرق والسحب
توجد جميعها في الحالة الصلبة
مثل الحديد - النحاس الذهب - الفضة
الزئبق الذي يوجد في الحالة السائلة

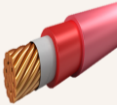
زئبق



اللافلزات



تستخدم اللافلزات في صنع المواد العازلة
مثل مقابض أواني الطهي وعزل أسلاك الكهرباء
يوجد النيتروجين والأكسجين في الهواء
وهما عازلان جيدان للحرارة
يستعمل الأرجون في صناعة المصابيح الكهربائية
يستعمل الكلور في تنقية مياه الشرب والمساح



كبريت



تقع في الجانب الأيمن من الجدول الدوري
غير قابلة لإعادة التشكيل بالطرق أو السحب
الصلب منها قابل للكسر ليس لها رنين غير موصلة للحرارة
والكهرباء توجد بحالات مختلفة
منها الصلب كالكبريت واليود والكربون والسائل كالبروم
والغاز كالأكسجين والهيدروجين والنيتروجين



البروم



يود



كربون

اشباه الفلزات



الزئبق



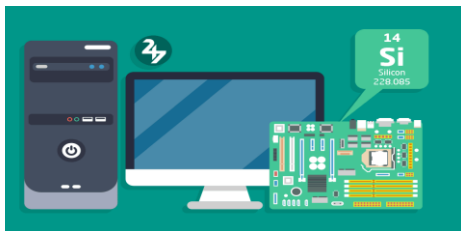
الجيرمانيوم



البورون



السيلينيوم



تقع أشباه الفلزات في الجانب الأيمن من الجدول الدوري،
وتتشارك في خصائصها مع كل من الفلزات واللافلزات.

أشباه الفلزات شبه موصلة للكهرباء؛ فهي توصل الكهرباء
عند درجات الحرارة العالية مثل الفلزات،
ولكن عند درجات الحرارة المنخفضة جداً لا توصل الكهرباء مثل اللافلزات.

ولهذا السبب يُستعمل السيليكون وأشباه الفلزات الأخرى في الآلات، ورقائق
الحاسوب، والدوائر الكهربائية.