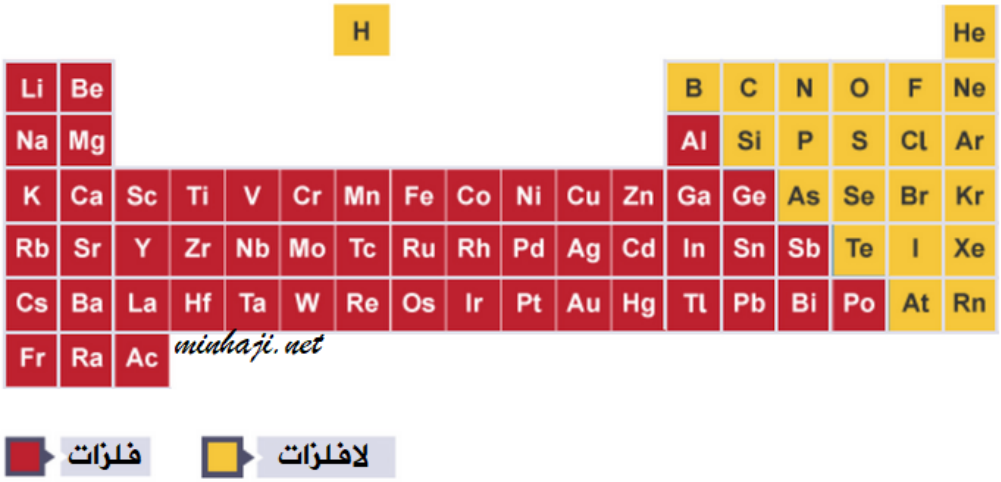
الفلزات وخصائصها

تقع الفلزات إلى يسار الجدول الدوري وفي وسطه (عدا الهيدروجين).



خصائص الفلزات

أولاً: الفلزات عناصر صلبة في درجة حرارة الغرفة (ما عدا الزئبق الذي يوجد في الحالة السائلة).

ثانياً: الفلزات لامعة.

ثالثاً: الفلزات قابلة للطرق والسحب؛ إذ يمكن تشكيلها إلى صفائح أو رقائق كرقائق الألمنيوم المستخدمة في تغليف الأطعمة، ويمكن سحبها على شكل أسلاك كما في النحاس.

رقائق ألمنيوم

أسلاك نحاس

مسامير حديد

رابعاً: الفلزات موصلة للحرارة

لذا تشعر بحرارة الملعقة عند لمسها، بعد استخدامها في تحريك الطعام الساخن.

تتفاوت الفلزات في قدرتها على التوصيل الحراري، وأجودها الألمنيوم والحديد؛ لذا يستخدمان في صناعة أواني الطهي.

خامساً: الفلزات موصلة للكهرباء

تمتاز الفلزات بقابليتها على تمرير الكهرباء في دارة كهربائية مغلقة.

تتفاوت الفلزات في قدرتها على التوصيل الكهربائي، وأجودها النحاس والفضة؛ لذا يستخدم النحاس في صناعة أسلاك الكهرباء.