

الفلزات وخصائصها

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

						H														He	
Li	Be											B	C	N	O	F	Ne				
Na	Mg											Al	Si	P	S	Cl	Ar				
K	Ca	Sc	Ti	V	Cr	Mn	Fe	Co	Ni	Cu	Zn	Ga	Ge	As	Se	Br	Kr				
Rb	Sr	Y	Zr	Nb	Mo	Tc	Ru	Rh	Pd	Ag	Cd	In	Sn	Sb	Te	I	Xe				
Cs	Ba	La	Hf	Ta	W	Re	Os	Ir	Pt	Au	Hg	Tl	Pb	Bi	Po	At	Rn				
Fr	Ra	Ac	minhaji.net																		

فلزات
 لافلزات

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.



مسامير حديد



أسلاك نحاس



رقائق ألومنيوم

رابعاً: الفلزات موصلة للحرارة

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

تتفاوت الفلزات في قدرتها على التوصيل الحراري، وأجودها الألومنيوم 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.