

الافلزات وخصائصها

تقع الافلزات إلى يمين الجدول الدوري.

																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 الافلزات

أولاً: الافلزات عناصر صلبة أو سائلة أو غازية في درجة حرارة الغرفة؛ فمثلاً:

- P_4 يوجد الفسفور (P_4)، واليود (I_2) في الحالة الصلبة.
- Br_2 يوجد البروم (Br_2) في الحالة السائلة.
- O_2 توجد غالبية الافلزات في الحالة الغازية، كالأكسجين (O_2)، والنيتروجين (N_2).

ثانياً: الافلزات غير لامعة.

ثالثاً: الافلزات غير قابلة للطرق والسحب، وعند الطرق على الافلزات الصلبة فإنها تتفتت.

رابعاً: الافلزات غير رديئة التوصيل الحراري والكهربائي

وعلى الرغم من كون الكربون من الافلزات، إلا أنه موصل للكهرباء.

استخدامات الافلزات

- يدخل الفسفور في صناعة الأسمدة ورؤوس أعواد الثقاب، ويحتاجه جسم الإنسان بكميات محددة، ويحصل عليه من المأكولات البحرية والدجاج والمكسرات.
- يدخل الكلور في صناعة أقراص تعقيم المياه، ومبيض الملابس.