

## 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																	

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.