

## اللافلزات وخصائصها

تقع اللافلزات 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	<i>minhaji.net</i>																							

فلزات لا فلزات

### خصائص اللافلزات

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

- $P_4$  يوجد الفسفور ( $\text{P}$ )، واليود ( $I_2$ ) في الحالة الصلبة.
- $Br_2$  يوجد البروم ( $Br$ ) في الحالة السائلة.
- $O_2$  توجد غالبية اللافلزات في الحالة الغازية، كالأكسجين ( $O$ )، والنتروجين ( $N_2$ ).

ثانياً: اللافلزات غير لامعة.

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

رابعاً: اللافلزات غير رديئة التوصيل الحراري والكهربائي

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

### استخدامات اللافلزات

- 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.