

اللافلزات وخصائصها

تقع اللافلزات إلى يمين الجدول الدوري.

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

فلزات ← لا فلزات

خصائص اللافلزات

أولاً: اللافلزات 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 اللافلزات في الحالة الغازية، كالأكسجين (O_2)، 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.