

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																		

فلزات لا فلزات

خصائص اللافلزات

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

- P₄ يوجد الفسفور (P) في الحالة الصلبة.
- Br₂ يوجد البروم (Br) في الحالة السائلة.
- O₂ توجد غالبية اللافلزات في الحالة الغازية، كالأكسجين (O) والنيتروجين (N₂).

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.