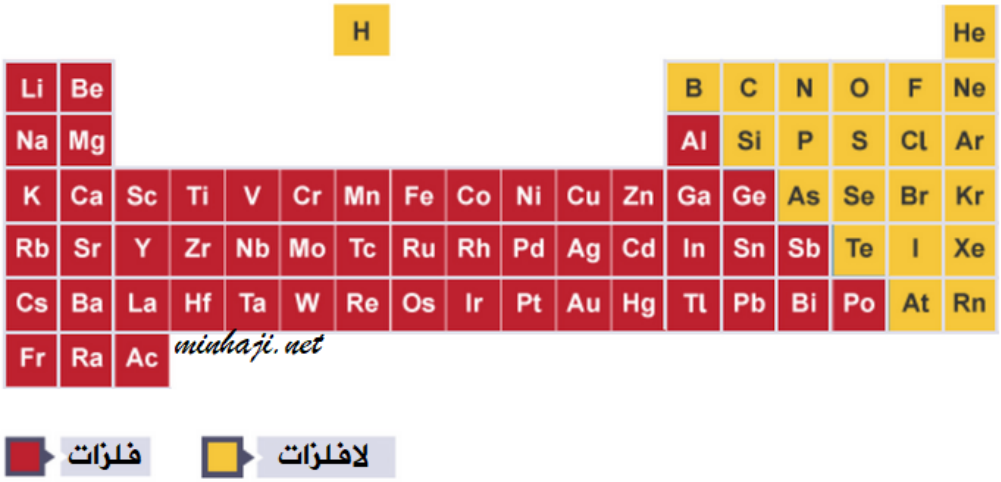
اللافلزات وخصائصها

تقع اللافلزات إلى يمين الجدول الدوري.



خصائص اللافلزات

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

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