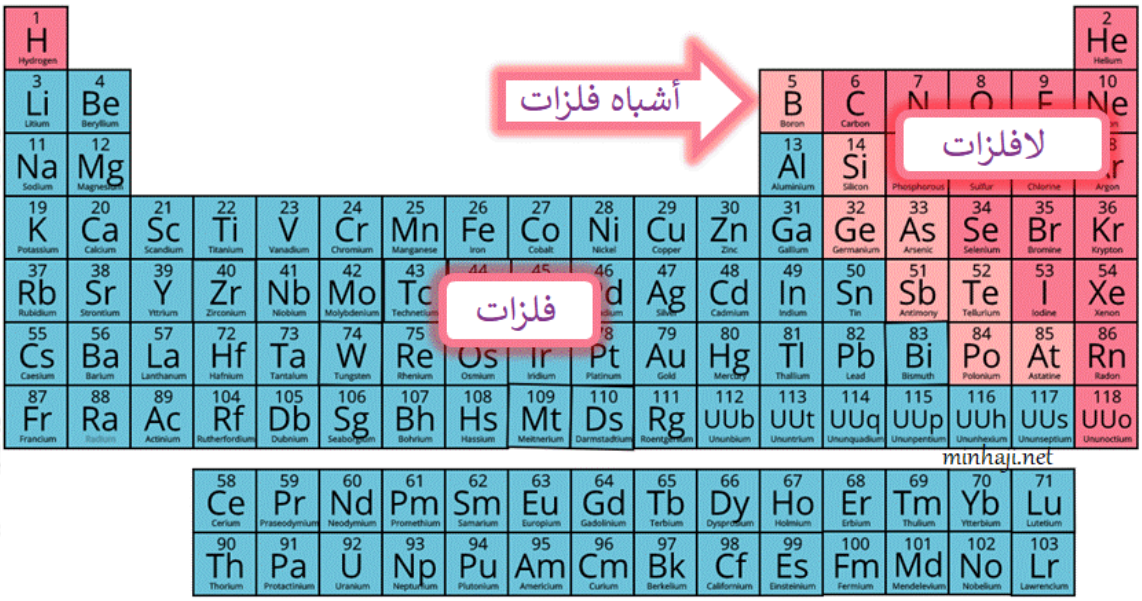
تفاعلات اللافلزات مع الأكسجين

اللافلزات عناصر تقع في يمين الجدول الدوري.



خصائص اللافلزات

1. معظمها غازية عند درجة حرارة الغرفة، وبعضها صلبة هشة أو سائلة.
2. رديئة التوصيل للكهرباء والحرارة.
3. غير قابلة للسحب والطرق.

تفاعل اللافلزات مع الأكسجين

تتفاعل اللافلزات مع الأكسجين، وينتج من تفاعلهما أكسيد اللافلز.

ويعتبر أكاسيد اللافلزات مادة حمضية التأثير، تغير لون ورقة تباع الشمس إلى اللون الأحمر.

يعبر عن التفاعل بالمعادلة اللفظية الآتية:

لافلز + أكسجين ← أكسيد اللافلز

مثال (1):

يتفاعل النيتروجين مع غاز الأكسجين، وينتج أكسيد النيتروجين.

المعادلة اللفظية:

نيتروجين + أكسجين ← أكسيد النيتروجين

المعادلة الرمزية الموزونة:

$$N_{2\ (g)} + 2O_{2\ (g)} \rightarrow 2NO_{2\ (g)}$$

مثال (2):

يتفاعل الكربون مع غاز الأكسجين، وينتج أكسيد الكربون.

المعادلة اللفظية:

كربون + أكسجين ← أكسيد الكربون

المعادلة الرمزية الموزونة:

$$2C_{\ (s)} + O_{2\ (g)} \rightarrow CO_{\ (g)}$$