

تفاعلات اللافلزات مع الأكسجين

اللافلزات عناصر تقع في يمين الجدول الدوري.

| | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|----------------------|-----------------------|-----------------------|-----------------------|--------------------------|------------------------|------------------------|-----------------------|-----------------------|------------------------|-----------------------|-------------------------|-------------------------|-----------------------|--------------------------|-----------------------|-------------------------|---------------------|
| 1 H Hydrogen | | | | | | | | | | | | | | | | | 2 He Helium |
| 3 Li Lithium | 4 Be Beryllium | | | | | | | | | | | 5 B Boron | 6 C Carbon | 7 N Nitrogen | 8 O Oxygen | 9 F Fluorine | 10 Ne Neon |
| 11 Na Sodium | 12 Mg Magnesium | | | | | | | | | | | 13 Al Aluminum | 14 Si Silicon | لافلزات | | | 18 Ar Argon |
| 19 K Potassium | 20 Ca Calcium | 21 Sc Scandium | 22 Ti Titanium | 23 V Vanadium | 24 Cr Chromium | 25 Mn Manganese | 26 Fe Iron | 27 Co Cobalt | 28 Ni Nickel | 29 Cu Copper | 30 Zn Zinc | 31 Ga Gallium | 32 Ge Germanium | 33 As Arsenic | 34 Se Selenium | 35 Br Bromine | 36 Kr Krypton |
| 37 Rb Rubidium | 38 Sr Strontium | 39 Y Yttrium | 40 Zr Zirconium | 41 Nb Niobium | 42 Mo Molybdenum | 43 Tc Technetium | 44 Ru Ruthenium | 45 Rh Rhodium | 46 Pd Palladium | 47 Ag Silver | 48 Cd Cadmium | 49 In Indium | 50 Sn Tin | 51 Sb Antimony | 52 Te Tellurium | 53 I Iodine | 54 Xe Xenon |
| 55 Cs Cesium | 56 Ba Barium | 57 La Lanthanum | 58 Ce Cerium | 59 Pr Praseodymium | 60 Nd Neodymium | 61 Pm Promethium | 62 Sm Samarium | 63 Eu Europium | 64 Gd Gadolinium | 65 Tb Terbium | 66 Dy Dysprosium | 67 Ho Holmium | 68 Er Erbium | 69 Tm Thulium | 70 Yb Ytterbium | 71 Lu Lutetium | |
| 87 Fr Francium | 88 Ra Radium | 89 Ac Actinium | 90 Th Thorium | 91 Pa Protactinium | 92 U Uranium | 93 Np Neptunium | 94 Pu Plutonium | 95 Am Americium | 96 Cm Curium | 97 Bk Berkelium | 98 Cf Californium | 99 Es Einsteinium | 100 Fm Fermium | 101 Md Mendelevium | 102 No Nobelium | 103 Lr Lawrencium | |

خصائص اللافلزات

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

تفاعل اللافلزات مع الأكسجين

تتفاعل اللافلزات مع الأكسجين، وينتج من تفاعلها أكسيد اللافلز.
ويعتبر أكاسيد اللافلزات مادة حمضية التأثير، تغير لون ورقة تباع الشمس إلى اللون الأحمر.

يعبر عن التفاعل بالمعادلة اللفظية الآتية:



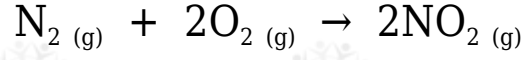
مثال (1):

يتفاعل النيتروجين مع غاز الأكسجين، وينتج أكسيد النيتروجين.

المعادلة اللفظية:

نيتروجين + أكسجين ← أكسيد النيتروجين

المعادلة الرمزية الموزونة:



مثال (2):

يتفاعل الكربون مع غاز الأكسجين، وينتج أكسيد الكربون.

المعادلة اللفظية:

كربون + أكسجين ← أكسيد الكربون

المعادلة الرمزية الموزونة:

