

Ajusta las siguientes reacciones, e indica de qué tipo son:

1.  $Mg + O_2 \rightarrow MgO$
2.  $C + O_2 \rightarrow CO_2$
3.  $Al_2O_3 \rightarrow Al + O_2$
4.  $CO_2 + Mg \rightarrow C + MgO$
5.  $NH_3 + O_2 \rightarrow NO + H_2O$
6.  $H_2O + SO_3 \rightarrow H_2SO_4$
7.  $Zn + HCl \rightarrow H_2 + ZnCl_2$
8.  $Na + O_2 \rightarrow Na_2O$
9.  $Zn + H_2SO_4 \rightarrow H_2 + ZnSO_4$
10.  $Cl_2 + KI \rightarrow KCl + I_2$
11.  $FeS + HCl \rightarrow H_2S + FeCl_2$
12.  $Fe(OH)_3 \rightarrow Fe_2O_3 + H_2O$
13.  $H_2S + O_2 \rightarrow SO_2 + H_2O$
14.  $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$
15.  $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$
16.  $Mg + CuCl_2 \rightarrow MgCl_2 + Cu$
17.  $H_2SO_4 + Na \rightarrow Na_2SO_4 + H_2$
18.  $P + O_2 \rightarrow P_2O_3$
19.  $P + O_2 \rightarrow P_2O_5$
20.  $Zn + ..... \rightarrow ZnO$
21.  $..... + O_2 \rightarrow SO_3$
22.  $H_2O \rightarrow ..... + .....$
23.  $HgO \rightarrow Hg + .....$
24.  $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + .....$
25.  $..... + O_2 \rightarrow CO$