

**Reacciones**

- 1)  $C + O_2 \rightarrow CO$
- 2)  $Cl_2 + O_2 \rightarrow Cl_2O$
- 3)  $H_2 + Br_2 \rightarrow HBr$
- 4)  $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$
- 5)  $CH_4 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 6)  $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$
- 7)  $C_3H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$
- 8)  $CO + H_2 \rightarrow CH_4O$
- 9)  $H_2S + SO_2 \rightarrow S + H_2O$
- 10)  $CaH_2 + H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + H_2$
- 11)  $Fe_2O_3 + C \rightarrow Fe + CO_2$
- 12)  $SO_2 + O_2 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$
- 13)  $ZnS + O_2 \rightarrow ZnO + SO_2$
- 14)  $HCl + O_2 \rightarrow Cl_2 + H_2O$
- 15)  $S_2Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3 + SO_2$
- 16)  $KNO_3 + C \rightarrow KNO_2 + CO_2$
- 17)  $H_2S + SO_2 \rightarrow S + H_2O$
- 18)  $KClO \rightarrow KCl + KClO_3$
- 19)  $HNO_2 \rightarrow HNO_3 + NO + H_2O$
- 20)  $NH_4NO_3 \rightarrow N_2O + H_2O$
- 21)  $Na_2SO_4 + C \rightarrow CO_2 + Na_2S$
- 22)  $H_2SO_4 + HI \rightarrow I_2 + SO_2 + H_2O$
- 23)  $HIO_3 + HI \rightarrow I_2 + H_2O$
- 24)  $NH_4NO_3 \rightarrow N_2O + H_2O$
- 25)  $H_2SO_4 + S \rightarrow SO_2 + H_2O$
- 26)  $H_2S + H_2SO_3 \rightarrow S + H_2O$
- 27)  $H_2O_2 + HBr \rightarrow Br_2 + H_2O$
- 28)  $NH_3 + CuO \rightarrow N_2 + Cu + H_2O$
- 29)  $Al + NaOH + H_2O \rightarrow NaAlO_2 + H_2$
- 30)  $CaO + NH_4Cl \rightarrow CaCl_2 + NH_3 + H_2O$
- 31)  $HCl + MnO_2 \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$

**Soluciones**

- 1)  $2C + O_2 \rightarrow 2CO$
- 2)  $2Cl_2 + O_2 \rightarrow 2Cl_2O$
- 3)  $H_2 + Br_2 \rightarrow 2HBr$
- 4)  $N_2 + 3H_2 \rightarrow 2NH_3$
- 5)  $CH_4 + 2O_2 \rightarrow CO_2 + 2H_2O$
- 6)  $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$
- 7)  $2C_3H_6 + 9O_2 \rightarrow 6CO_2 + 6H_2O$
- 8)  $CO + 2H_2 \rightarrow CH_4O$
- 9)  $2H_2S + SO_2 \rightarrow 3S + 2H_2O$
- 10)  $CaH_2 + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + 2H_2$
- 11)  $2Fe_2O_3 + 3C \rightarrow 4Fe + 3CO_2$
- 12)  $2SO_2 + O_2 + 2H_2O \rightarrow 2H_2SO_4$
- 13)  $2ZnS + 3O_2 \rightarrow 2ZnO + 2SO_2$
- 14)  $4HCl + O_2 \rightarrow 2Cl_2 + 2H_2O$
- 15)  $4S_2Fe + 11O_2 \rightarrow 2Fe_2O_3 + 8SO_2$
- 16)  $2KNO_3 + C \rightarrow 2KNO_2 + CO_2$
- 17)  $2H_2S + SO_2 \rightarrow 3S + 2H_2O$
- 18)  $3KClO \rightarrow 2KCl + KClO_3$
- 19)  $3HNO_2 \rightarrow HNO_3 + 2NO + H_2O$
- 20)  $NH_4NO_3 \rightarrow N_2O + 2H_2O$
- 21)  $Na_2SO_4 + 2C \rightarrow 2CO_2 + Na_2S$
- 22)  $H_2SO_4 + 2HI \rightarrow I_2 + SO_2 + 2H_2O$
- 23)  $HIO_3 + 5HI \rightarrow 3I_2 + 3H_2O$
- 24)  $NH_4NO_3 \rightarrow N_2O + 2H_2O$
- 25)  $2H_2SO_4 + S \rightarrow 3SO_2 + 2H_2O$
- 26)  $2H_2S + H_2SO_3 \rightarrow 3S + 3H_2O$
- 27)  $H_2O_2 + 2HBr \rightarrow Br_2 + 2H_2O$
- 28)  $2NH_3 + 3CuO \rightarrow N_2 + 3Cu + 3H_2O$
- 29)  $2Al + 2NaOH + 2H_2O \rightarrow 2NaAlO_2 + 3H_2$
- 30)  $CaO + 2NH_4Cl \rightarrow CaCl_2 + 2NH_3 + H_2O$
- 31)  $4HCl + MnO_2 \rightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$