

## Ajuste de Reacciones

1.- Ajusta las siguientes reacciones químicas:

2.- Ajusta estas otras reacciones un poco más difíciles.

$$Na_2SO_4 + BaCl_2 \rightarrow NaCl + BaSO_4$$

$$Al + H_2SO_4 \rightarrow Al_2(SO_4)_3 + H_2$$

$$HCl + MnO_2 \rightarrow Cl_2 + MnCl_2 + H_2O$$

$$CaC_2 + H_2O \rightarrow C_2H_2 + Ca(OH)_2$$

$$Na_2CO_3 + H_2O + CO_2 \rightarrow NaHCO_3$$



## Ajuste de Reacciones

$$Ag_{2}SO_{4} + NaCl \rightarrow Na_{2}SO_{4} + AgCl$$

$$NaNO_{3} + KCl \rightarrow NaCl + KNO_{3}$$

$$HCl + Al(OH)_{3} \rightarrow AlCl_{3} + H_{2}O$$

$$HBr + NaOH \rightarrow NaBr + H_{2}O$$

$$C_{6}H_{12}O_{6} + O_{2} \rightarrow CO_{2} + H_{2}O$$

$$HCl + Al(OH)_{3} \rightarrow AlCl_{3} + H_{2}O$$

$$HCl + Al_{2}O_{3} \rightarrow AlCl_{3} + H_{2}O$$

$$Na_{3}P + H_{2}O \rightarrow PH_{3} + NaOH$$

$$H_{3}PO_{4} + NaOH \rightarrow Na_{3}PO_{4} + H_{2}O$$

$$Kl + Pb(NO_{3})_{2} \rightarrow Pbl_{2} + KNO_{3}$$

$$HCl + MnO_{2} \rightarrow MnCl_{2} + H_{2}O + Cl_{2}$$

$$H_{2}SO_{4} + NaCl \rightarrow Na_{2}SO_{4} + HCl$$

$$H_{2}SO_{4} + C \rightarrow H_{2}O + SO_{2} + CO_{2}$$

$$Ag + HNO_{3} \rightarrow NO + H_{2}O + AgNO_{3}$$

$$CuFeS_{2} + O_{2} \rightarrow SO_{2} + CuO + FeO$$

$$(NH_{4})_{2}SO_{4} + NaOH \rightarrow Na_{2}SO_{4} + NH_{3} + H_{2}O$$

$$H_{2}SO_{4} + NaOH \rightarrow Na_{2}SO_{4} + NH_{3} + H_{2}O$$

$$H_{3}PO_{4} + Ca(OH)_{2} \rightarrow Ca(H_{2}PO_{4})_{2} + H_{2}O$$

$$HNO_{3} + Cu \rightarrow Cu(NO_{3})_{2} + NO_{2} + H_{2}$$

$$Na_{2}CO_{3} + HCl \rightarrow NaCl + CO_{2} + H_{2}O$$

$$(NH_{4})_{2}S + HCl \rightarrow NH_{4}Cl + H_{2}S$$