

Stoichiometry Manipulatives

$$\frac{1 \text{ mole}}{\text{molar mass (g)}}$$

$$\frac{1 \text{ mole}}{6.022 \times 10^{23} \text{ p.}}$$

$$\frac{1 \text{ mole}}{22.4 \text{ L gas}_{(\text{STP})}}$$

$$\frac{[\text{x}] \text{ moles}}{1 \text{ L solution}}$$

$$\frac{\text{moles sought}}{\text{moles given}}$$

$$\frac{\text{moles sought}}{\text{moles given}}$$

$$\frac{\text{molar mass (g)}}{1 \text{ mole}}$$

$$\frac{6.022 \times 10^{23} \text{ p.}}{1 \text{ mole}}$$

$$\frac{22.4 \text{ L gas}_{(\text{STP})}}{1 \text{ mole}}$$

$$\frac{1 \text{ L solution}}{[\text{x}] \text{ moles}}$$