

Pre-AP Chemistry I/Chemistry I  
Unit #9—Stoichiometry

Mole Ratios



$$\frac{1 \text{ mol Ba}(\text{NO}_3)_2}{1 \text{ mol Na}_2\text{SO}_4}$$

$$\frac{1 \text{ mol Ba}(\text{NO}_3)_2}{2 \text{ mol NaNO}_3}$$

$$\frac{1 \text{ mol Ba}(\text{NO}_3)_2}{1 \text{ mol BaSO}_4}$$

$$\frac{1 \text{ mol Na}_2\text{SO}_4}{1 \text{ mol Ba}(\text{NO}_3)_2}$$

$$\frac{1 \text{ mol Na}_2\text{SO}_4}{2 \text{ mol NaNO}_3}$$

$$\frac{1 \text{ mol Na}_2\text{SO}_4}{1 \text{ mol BaSO}_4}$$

$$\frac{2 \text{ mol NaNO}_3}{1 \text{ mol Ba}(\text{NO}_3)_2}$$

$$\frac{2 \text{ mol NaNO}_3}{1 \text{ mol Na}_2\text{SO}_4}$$

$$\frac{2 \text{ mol NaNO}_3}{1 \text{ mol BaSO}_4}$$

$$\frac{1 \text{ mol BaSO}_4}{2 \text{ mol NaNO}_3}$$

$$\frac{1 \text{ mol BaSO}_4}{1 \text{ mol Na}_2\text{SO}_4}$$

$$\frac{1 \text{ mol BaSO}_4}{1 \text{ mol Na}_2\text{SO}_4}$$