

$$\frac{1 \text{ mole}}{\text{Molar Mass (g)}}$$



**Grams**

$$\frac{6.02 \times 10^{23} \text{ particles}}{1 \text{ mole}}$$



**Moles**

**Particles**

$$\frac{\text{Molar Mass (g)}}{1 \text{ mole}}$$



$$\frac{1 \text{ mole}}{6.02 \times 10^{23} \text{ particles}}$$



$$\frac{1 \text{ mole}}{\text{Molar Mass (g)}}$$



**Grams**

$$\frac{6.02 \times 10^{23} \text{ particles}}{1 \text{ mole}}$$



**Moles**

**Particles**

$$\frac{\text{Molar Mass (g)}}{1 \text{ mole}}$$



$$\frac{1 \text{ mole}}{6.02 \times 10^{23} \text{ particles}}$$

