

5 Calcule cuántos moles hay en **3,0 g** de helio (**He**). Considere la masa molar (**MM**) del helio como **4,0 g/mol**.

$$\frac{3.0g}{4.0g/mol} = 0,75 \text{ moles de helio.}$$

6 Calcule cuántos moles hay en **25 g** de Cobre (**Cu**). Considere la masa molar (**MM**) del cobre como **63,55 g/mol**.

$$\frac{25g}{63,55g/mol} = 0,39 \text{ moles de Cobre.}$$

7 Calcule cuántos moles hay en **244 g** de aluminio (**Al**). Considere la masa molar (**MM**) del aluminio como **27 g/mol**.

$$\frac{244g}{27g/mol} = 9,04 \text{ moles de Aluminio}$$

8 Calcule la masa en gramos de un átomo de plata (**Ag**). (**MMA = 107,87 g/mol**).

$$\frac{108g/mol}{6.022 \cdot 10^{23}} = 1.79 \cdot 10^{24}$$

9 Calcule la masa en gramos de un átomo de mercurio (**Hg**). (**MMHg = 200,59 g/mol**).

10 Calcule la masa en gramos de un átomo de cobalto (**Co**). (**MMCO = 58,93 g/mol**).

$$\begin{aligned} 1 \text{ mol} &= 6.022 \times 10^{23} \text{ átomos} \\ X &= 1 \text{ átomo} \\ X &= 1.66 \cdot 10^{-24} \text{ mol} \\ &= \frac{1.66 \cdot 10^{-24} \text{ mol}}{58.93 \text{ g/mol}} = 9.78 \cdot 10^{-28} \end{aligned}$$