

Problema203: Calcula la composición centesimal del butano,  $C_4H_{10}$

$$M_m(C_4H_{10}) = 4 \cdot 12g + 10 \cdot 1g = 58g$$

$$\%C = \frac{48g}{58g} \cdot 100 = \underline{\underline{82,76\%C}}$$

$$\%H = \frac{10g}{58g} \cdot 100 = \underline{\underline{17,24\%H}}$$

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

$$\text{Suma} = 82,76 + 17,24 = 100\%$$