

Problema204: Calcula la composición centesimal del etanol, C_2H_6O

$$M_m(C_2H_6O) = 2 \cdot 12g + 6 \cdot 1g + 16g = 46g$$

$$\%C = \frac{24g}{46g} \cdot 100 = \underline{\underline{52,17\%C}}$$

$$\%H = \frac{6g}{46g} \cdot 100 = \underline{\underline{13,04\%H}}$$

$$\%O = \frac{16g}{46g} \cdot 100 = \underline{\underline{34,78\%O}}$$

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

$$\text{Suma} = 52,17 + 13,04 + 34,78 = 100\%$$