

Problema0232: Calcula la composición centesimal del ácido sulfúrico, H_2SO_4

$$M_m(H_2SO_4) = 2 \cdot 1 \text{ g} + 32 \text{ g} + 4 \cdot 16 \text{ g} = 98 \text{ g}$$

$$\%H = \frac{2 \text{ g}}{98 \text{ g}} \cdot 100 = \underline{2,04 \%H}$$

$$\%S = \frac{32 \text{ g}}{98 \text{ g}} \cdot 100 = \underline{32,65 \%S}$$

$$\%O = \frac{64 \text{ g}}{98 \text{ g}} \cdot 100 = \underline{65,31 \%O}$$

Comprueba que la suma de los porcentajes debe dar 100%

$$Suma = 2,04 + 32,65 + 65,31 = 100 \%$$