

## KONPOSATU BATEN KONPOSIZIO EHUNDARRA ADIBIDEA

Kalkulatu butanoaren ( $C_4H_{10}$ ) konposizio ehundarra.

Datuak:  $M(C) = 12u$ ;  $M(H) = 1u$

Jakiteko elementu bakoitzaren masa konposatuaren 100g-tan erabiliko dugu konposatuaren masa molarra, dakigulako elementu bakoitzaren masa kantitatearen konposatuaren, jein den.

$$M_{C_4H_{10}} = \underbrace{4 \cdot M_C}_{\text{karbonoen masa konposatuaren mol batean.}} + \underbrace{10 \cdot M_H}_{\text{hidrogenoen masa konposatuaren mol batean.}} = \frac{48g}{C} + \frac{10g}{H} = \frac{58g}{mol} \quad \text{C}_4\text{H}_{10}$$

$$\%C = 100g_{C_4H_{10}} \cdot \frac{48gC/mol}{58g/mol} = 82,76\% \rightarrow 100g_{C_4H_{10}} \text{ -tik } 82,76g \text{ karbonoarenak dira.}$$

↳  $58g_{C_4H_{10}}$  -tik  $48g$  karbonoarenak dira.

$$\%H = 100g_{C_4H_{10}} \cdot \frac{10gH/mol}{58g/mol} = 17,24\% \rightarrow 100g_{C_4H_{10}} \text{ -tik } 17,24g \text{ hidrogenoarenak dira.}$$

↳  $C_4H_{10}$ -aren  $58g$  -tik  $10g$  hidrogenoarenak dira. (1mol)