

A 38.8 Utilisation de la  
formule de la masse  
volumique.

Calculer la masse d'une  
statuette en or de 35 ml

a)  $F$  &  $V$

$$\rho = \frac{m \rightarrow \text{kg}}{V \rightarrow \text{m}^3}$$

↘  $\text{kg/m}^3$

b) Gf conv.  $\rightarrow = 19,3 \times 10^3 \text{ kg/m}^3$

$$\rho = 19,3 \text{ g/cm}^3 = 19300 \text{ kg/m}^3$$

$$m = ? \text{ kg}$$

$$V = 35 \text{ mL} = 35 \text{ cm}^3$$

$$= 35 \times 10^{-6} \text{ m}^3$$

c)  $R_L$

$$\rho = \frac{m}{V}$$

$$m = \rho \times V$$

e) Redaction

d) Calcul

$$m = 19,3 \times 10^3 \frac{\text{kg}}{\text{m}^3} \times$$

$$\rightarrow 35 \times 10^{-6} \text{ m}^3$$

$$m = 19,3 \times 35 \times 10^{-3} \text{ kg}$$

$$m \approx 700 \times 10^{-3} \text{ kg}$$

