

① soustraire la masse de l'éprouvette avec le Verre par la masse de l'éprouvette sans le Verre

$$\textcircled{2} 26,7 - 22 = 4 \text{ g}$$

Pour trouver le volume d'un verre en CR 39:

① soustraire le volume de l'eau avec le Verre par le volume de l'eau

$$\textcircled{2} 12 - 9 = 3 \text{ mL}$$

3 - on cherche la masse d'un verre en Crown:
on sait que $\rho_{\text{crown}} = 2,2 \text{ g/mL}$ et $3,8 \text{ g/mL}$

$$m = \rho \times V \text{ avec } \begin{cases} \rho = 2,2 \text{ g/mL} \\ V = 3 \text{ mL} \end{cases} \quad m = \rho \times V \text{ avec } \begin{cases} \rho = 3,8 \text{ g/mL} \\ V = 3 \text{ mL} \end{cases}$$

$$m = 2,2 \times 3$$

$$m = 3,8 \times 3$$

$$m = 6,6 \text{ g}$$

$$m = 11,4 \text{ g}$$

Donc la masse d'un verre en Crown peut aller de 6,6g à 11,4g alors que celle en verre CR 39 est de 4g.

Si on divise par 2 ou 3 on retrouve bien la masse du verre en CR 39:

$$\frac{6,6}{2} \approx 4 \text{ g} \quad \text{et} \quad \frac{11,4}{3} \approx 4 \text{ g}$$