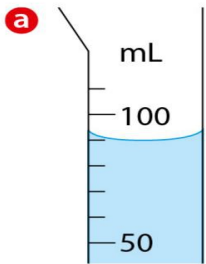


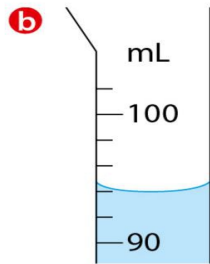
## Exercice d'application : identifier une espèce chimique par sa masse volumique

4ème G

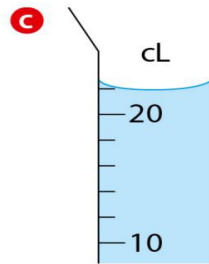
### Exercice 1 : Lire le volume de liquide pour chaque éprouvette



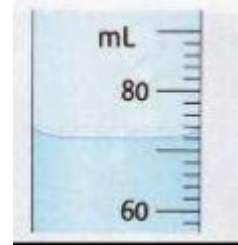
V = .....mL



V = ..... mL



V = .....cL



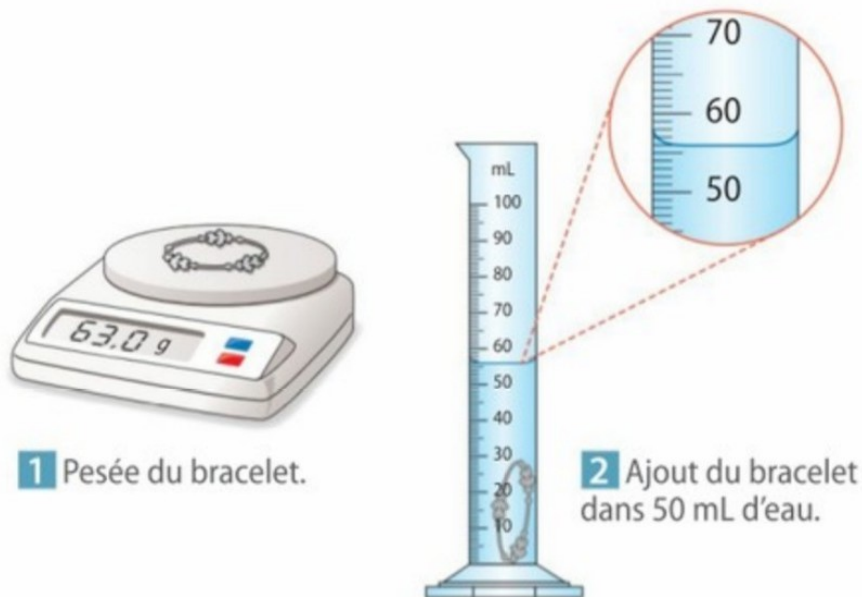
V = ..... mL

### Exercice 2: Identifier un solide par sa masse volumique .

Calculer et raisonner

Avec calculatrice

Afin d'identifier le métal qui compose son bracelet, Juliette réalise l'expérience ci-dessous :



- 1) Quelle est la masse **m** du bracelet ?
- 2) Détermine le Volume **V** du bracelet en mL et en  $\text{cm}^3$ .
- 3) Montrer que la masse volumique du bracelet est  $\rho = 10,5 \text{ g/mL}$ .
- 4) A l'aide la masse volumique  $\rho$  identifie le métal qui compose le bracelet en utilisant le tableau suivant :

**Données :** Masses volumiques de différents métaux:

Nom du solide	Zinc	Aluminium	Fer	Or	Argent	Cuivre
Masse volumique (g/mL)	7,2	2,7	7,9	19,3	10,5	8,9

