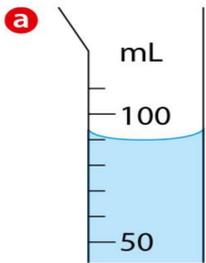


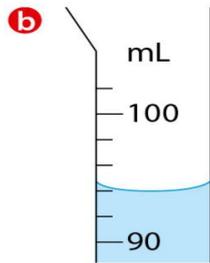
Exercice d'application : identifier une espèce chimique par sa masse volumique

4ème G

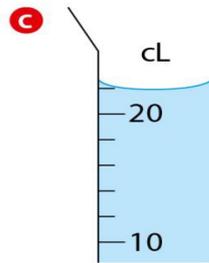
Exercice 1 : Lire le volume de liquide pour chaque éprouvette



V =mL



V = mL



V =cL



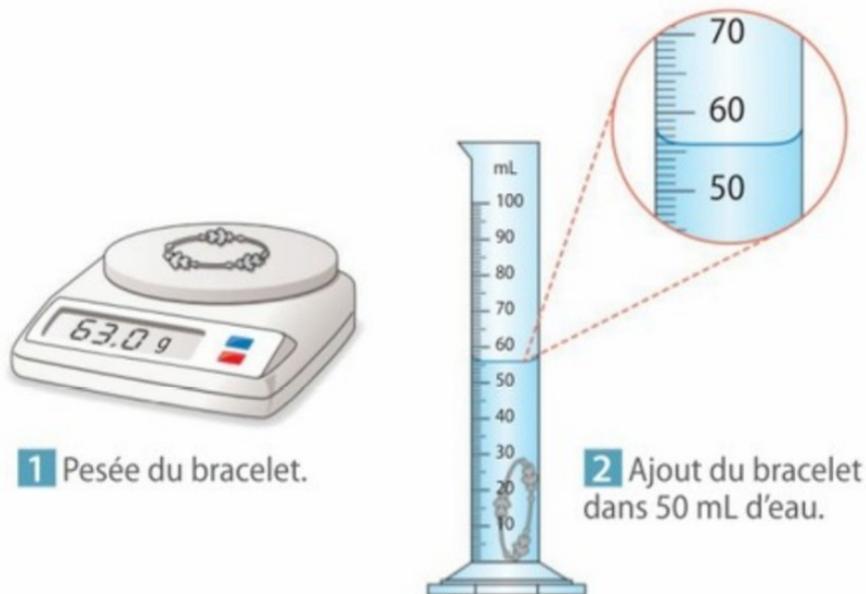
V = mL

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 cm^3 .
- 3) Montrer que la masse volumique du bracelet est $\rho = 10,5 \text{ g/mL}$.
- 4) A l'aide la masse volumique ρ 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

