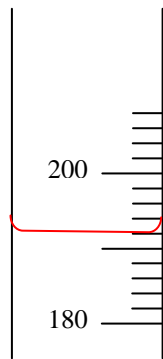


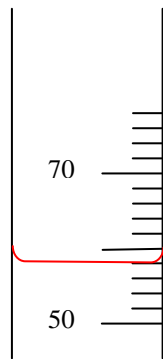
Exercices du chapitre 2 : le volume et la masse

Exercice 1

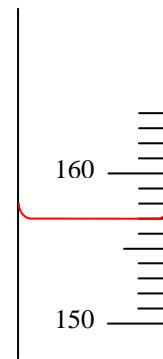
Indiquer le volume de liquide présent dans chaque récipient :



V = mL



V = mL



V = mL

Exercice 2

Faire les conversions suivantes :

15 cL = L

780 mL = L

2,4 L = mL

40 m³ = dm³

250 cm³ = dm³

6,3 cm³ = mL

0,91 dm³ = L

m ³			dm ³			cm ³		

L	dL	cL	mL

Exercice 3

Emma pense que l'aluminium est plus dense que le fer. Elle réalise l'expérience suivante :

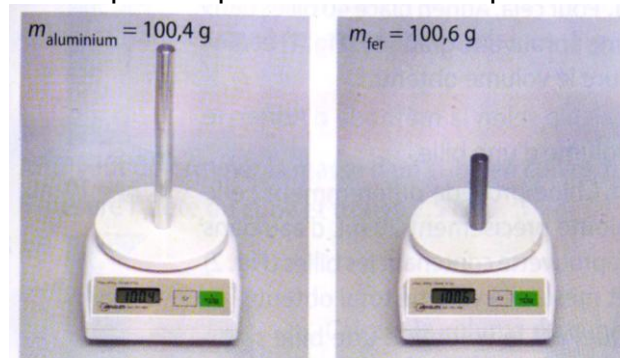


Fig. 1 : Cylindre en aluminium.

Fig. 2 : Cylindre en fer

1. Quelle est la masse de chaque cylindre ? Quel est le plus volumineux ?
2. L'hypothèse d'Emma est-elle correcte ? Justifier.

Exercice 4

Pour déterminer la masse d'1L d'eau, Victor a réalisé l'expérience schématisée ci-dessous :

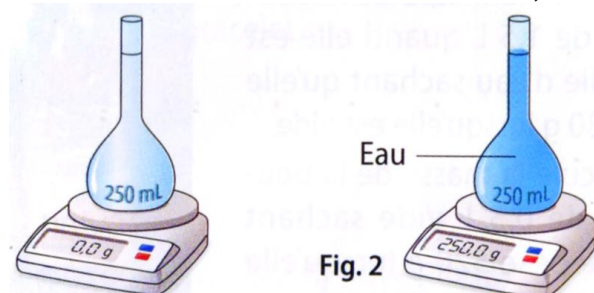


Fig. 2

1. Pourquoi lit-on « 0,0 g » sur la figure 1 ?
2. Quel volume d'eau Victor a-t-il utilisé ?
3. Quelle masse d'eau a-t-il obtenu ?
4. Calculer la masse de 1 L d'eau. Justifier.