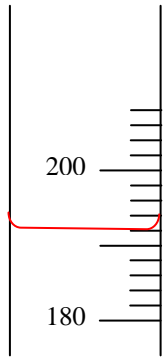


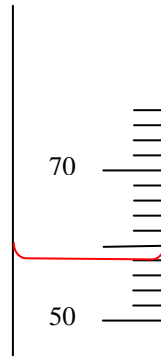
# Correction des exercices du ch 3 : le volume et la masse

## Exercice 1

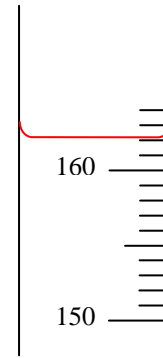
Indiquer le volume de liquide présent dans chaque récipient :



V = 192 mL



V = 58 mL



V = 162 mL

## Exercice 2

Faire les conversions suivantes :

$$15 \text{ cL} = 0,15 \text{ L}$$

$$780 \text{ mL} = 0,78 \text{ L}$$

$$2,4 \text{ L} = 2400 \text{ mL}$$

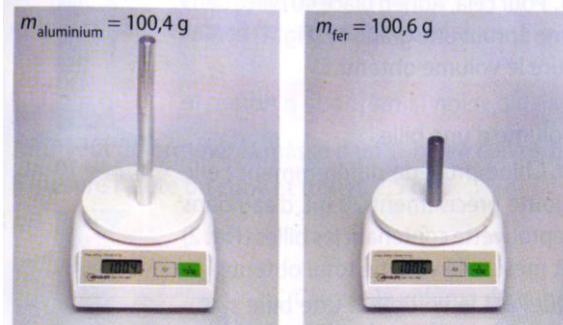
$$95,4 \text{ g} = 0,0954 \text{ kg}$$

$$12,5 \text{ dg} = 125 \text{ cg}$$

$$56,3 \text{ cg} = 0,0563 \text{ dag}$$

## Exercice 3

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

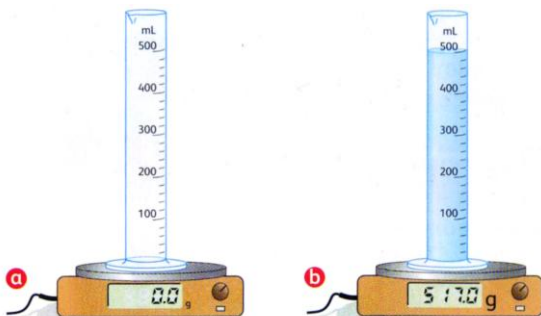


1. masse du cylindre en alu : 100,4 g ; masse du cylindre en fer : 100,6 g. Le cylindre en aluminium est plus volumineux.

2. L'hypothèse d'Emma est fausse. Les deux cylindres ont des masses presque identiques donc le plus dense est celui qui a le volume le plus petit, donc le fer.

## Exercice 4

Observer les schémas ci-dessous :



1. C'est une éprouvette graduée.
2. On lit 0,0 g car on a appuyé sur la touche « tare ».
3. On a utilisé 500 mL de liquide.
4. La masse de liquide est 517,0 g.