

La masse et volume varient-ils lors d'une dissolution ?

1 – Les unités de masse

Complète en utilisant le tableau de conversion si besoin.

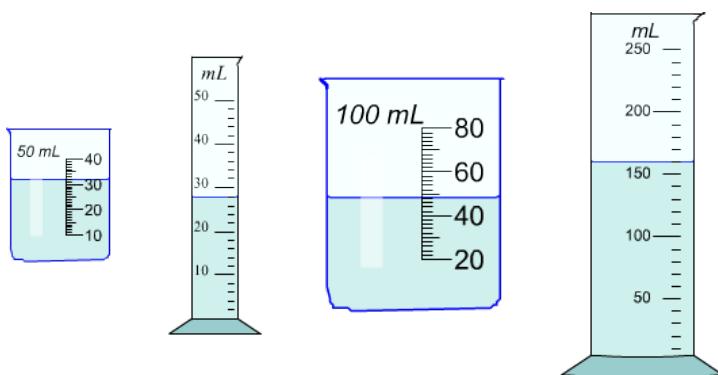
Exemple 1	$1,25 \text{ kg} = \dots \text{ g}$
Exemple 2	$80 \text{ g} = \dots \text{ kg}$
Exemple 3	$0,73 \text{ kg} = \dots \text{ g}$
Exemple 4	$2 \text{ g} = \dots \text{ kg}$

Tableau de conversion :

kg	hg	dag	g	dg	cg	mg

2 - Comment mesurer le volume d'un liquide

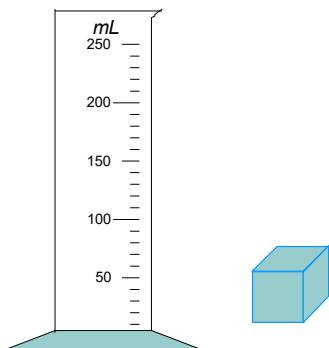
Pour chaque schéma, indiquer le volume de liquide.



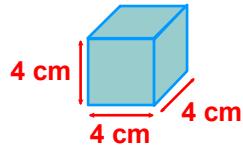
3 - Comment mesurer le volume d'un solide

Expliquer comment mesurer le volume d'un solide

Méthode expérimentale



Méthode mathématique



4 – Les unités de volume

Complète en utilisant le tableau de conversion si besoin.

$$200 \text{ mL} = \dots \text{ cm}^3 = \dots \text{ cL} = \dots \text{ L}$$

$$10 \text{ L} = \dots \text{ dm}^3 = \dots \text{ m}^3 = \dots \text{ cL} = \dots \text{ cm}^3$$

$$16 \text{ cL} = \dots \text{ mL} = \dots \text{ cm}^3 = \dots \text{ dm}^3 = \dots \text{ L}$$

$$2 \text{ L} = \dots \text{ cm}^3 = \dots \text{ cL} = \dots \text{ dm}^3 = \dots \text{ dm}^3$$

Tableau de conversion :

m^3			dm^3			cm^3
kL	hL	daL	L	dL	cL	mL