

Définition :

I- Les unités de mesure de masse

L'unité de masse dans le système international est le de symbole
 Mais lors des expériences de chimie, on utilise de préférence le de symbole



II- Mesure d'une masse

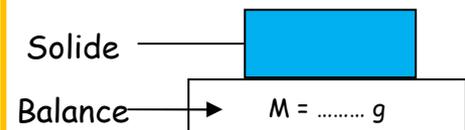
Pour mesurer une masse on utilise



1- Masse d'un solide

Pour utiliser une balance il faut :

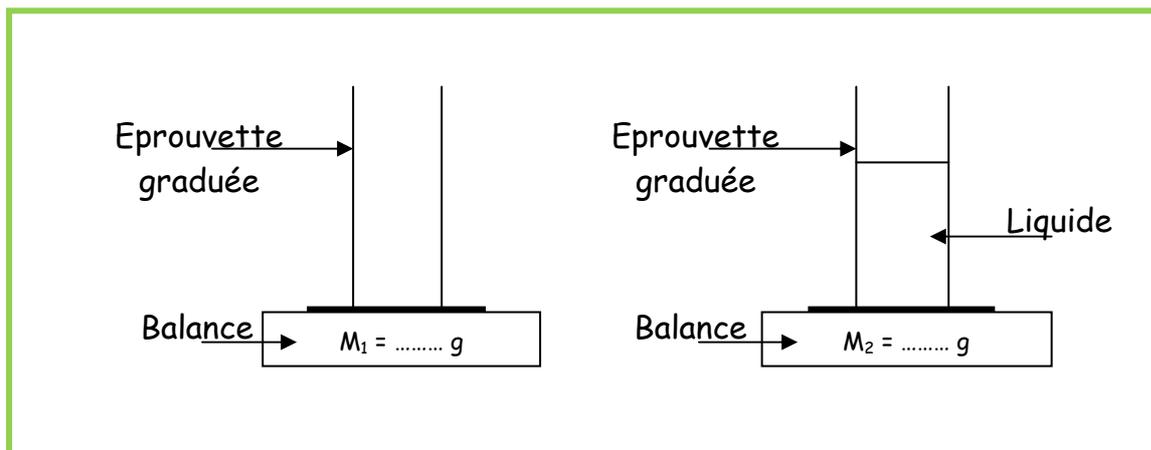
- 1- Repérer l'unité utilisée.
- 2- Allumer la balance.
- 3- Déposer le solide.
- 4- Incrire la masse indiquée avec la lettre M et l'unité



2- Masse d'un liquide

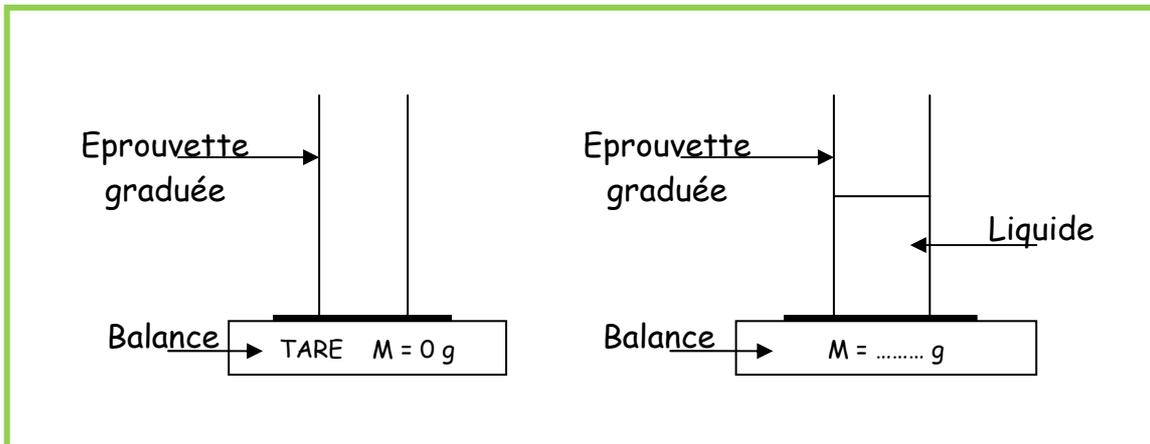
METHODE 1

- 1- Repérer l'unité utilisée.
- 2- Allumer la balance.
- 3- Déposer le récipient et noter sa masse $M_1 = \dots\dots\dots g$
- 4- Verser le liquide dans le récipient et noter la masse $M_2 = \dots\dots\dots g$
- 5- Calculer la masse M du liquide en effectuant le calcul suivant :
 $M = M_2 - M_1 = \dots\dots\dots - \dots\dots\dots = \dots\dots\dots g$



METHODE 2

- 1- Repérer l'unité utilisée.
- 2- Allumer la balance.
- 3- Déposer le récipient.
- 4- Appuyer sur le bouton: la balance affiche alors 0g malgré le récipient dessus.
- 5- Verser le liquide dans le récipient.
- 6- Noter la masse du liquide $M = \dots\dots\dots g$

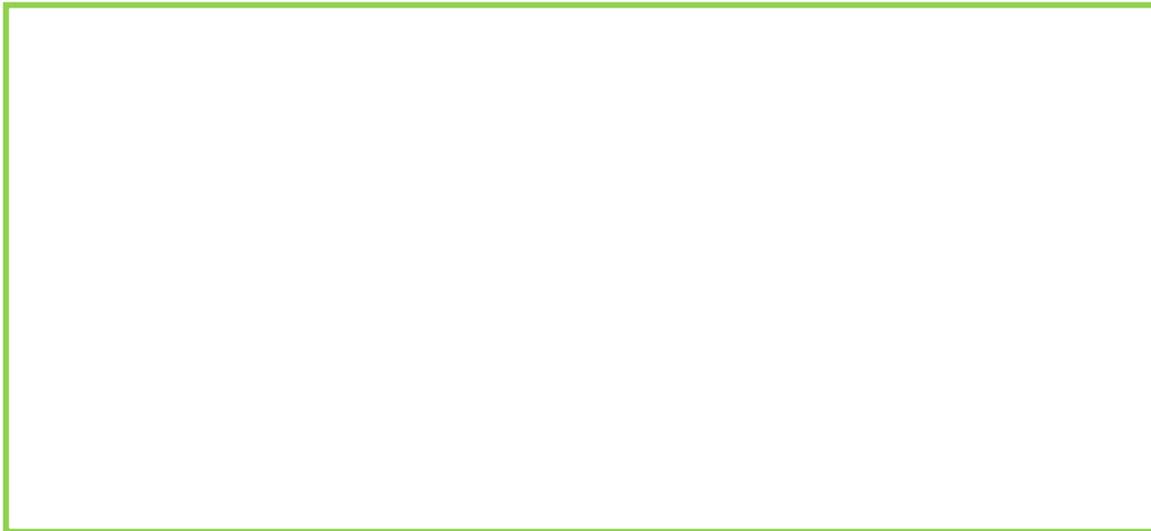


III- Masse d'un litre d'eau

1- Matériel

Une pissette d'eau, une éprouvette graduée de 100 mL, une balance.

2- Expérience



3- Observations

..... mL d'eau pèsentg

4- Calculs

100 mL d'eau pèsentg

1000 mL d'eau pèsent g

5- Conclusion

..... mL = L d'eau pèsentg =kg

A retenir :

La masse se mesure avec une

L'unité internationale est le

1L d'eau pèsekg