

## Activité 1 :

On ajoute à un bécher contenant de l'eau du sel et on agite

Le mélange obtenu, après agitation est homogène ou hétérogène ? Justifiez votre réponse

.....  
.....

L'eau salée est appelée de **solution**

Complétez la phrase par les mots suivants, **solvant, soluté, dissolution**

Lors de la ..... de sel dans l'eau, l'eau est le ....., le sel est le .....

Si le solvant est l'eau la solution est appelée **solution aqueuse**

## Activité 2 :

Quelle est la nature de mélange obtenu dans chaque cas ?

a ..... b ..... c .....

Classe ces trois solutions de la moins salée à la plus salée

.....

Quelle est parmi ces trois solutions **la solution diluée, la solution concentrée et la solution saturée**

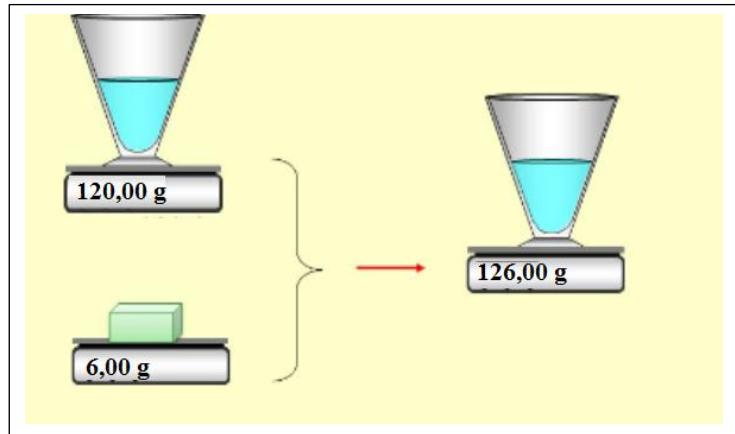
.....

## Activité 3

- On place sur le plateau d'une balance électrique un Récipient contenant de l'eau et on détermine la masse  $M_1$  de l'ensemble.
- Après on mesure la masse  $M_2$  du morceau de sucre
- Après dissolution du morceau de sucre dans l'eau du bécher, on mesure la masse  $M$  de l'ensemble à quoi est égale la masse de la solution obtenue ?

.....

Comparez  $M$  et  $(M_1 + M_2)$ ,



Que concluez-vous ? .....

## Activité 4

La concentration massique  $C$  d'une solution est la masse du soluté dans un litre de solution, elle s'exprime en g/L et se calcule par la relation :

—

Avec  $m$  : la masse du soluté (en g) et  $V$  : le volume du solvant (en L)