

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)

