

## Série d'exercices n°12

(Leçon n°12 : La dissolution)

### Exercice n°1

Placer les mots suivants dans la bonne place : Solution, soluble, insoluble, miscibles, non miscibles

- Si un mélange (eau et liquide) est hétérogène après agitation et repos, alors l'eau et le liquide sont .....
- Si un mélange (eau et liquide) est homogène après agitation et repos, alors l'eau et le liquide sont ..... on obtient alors une .....
- Un solide qu'on ne peut pas dissoudre dans l'eau est dit ..... dans l'eau
- Un solide qu'on peut dissoudre dans l'eau est dit ..... dans l'eau

### Exercice n°2

Réponds par Vrai ou par Faux

- Dans une solution d'eau salée, le sel est le solvant .....
- Dans une solution d'eau salée, l'eau est le soluté .....
- La masse du solvant ajoutée à la masse du soluté est égale à la masse de la solution. ....
- Le sable est insoluble dans l'eau .....

### Exercice n°3

On dissout 20 g de sucre dans l'eau, on obtient une solution (S1) de volume 400 mL.

1- Définir les mots suivants : solvant ; soluté ; solution.

Solvant : .....

Soluté : .....

Solution : .....

2- Préciser le solvant et le soluté. Quel est le nom de la solution obtenue ?

### Exercice n°4

On dépose un glaçon dans un verre vide et un sucre dans un verre d'eau

1- que va-t-il se passer pour le glaçon ? .....

2- que va-t-il se passer pour le sucre ? .....

3- dans quel cas assistes-tu à un changement d'état ?

### Exercice n°5

Après un contrôle de physique un élève a mal à la tête et décide de dissoudre un sachet de doliprane dans l'eau.

Lors de cette dissolution, quel est le solvant ? Quel est le soluté ?