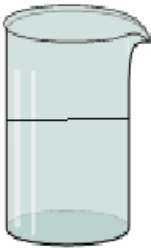
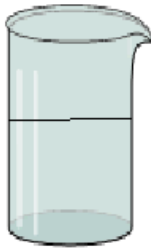

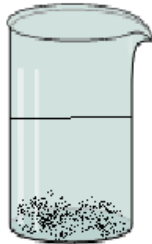


# LA DISSOLUTION

## I. Le phénomène de dissolution :

### 1. Cas des solides :

Introduisons, une cuillère de sel, de sucre, de semoule et de poudre de fer respectivement dans quatre béchers contenant chacun 100 cm<sup>3</sup> d'eau. Agitons puis observons

	SEL	SUCRE	SEMOULE	POUDRE DE FER
				
OBSERVATION	LE SEL ET L'EAU FORMENT UN MELANGE HOMOGENE LE SEL EST SOLUBLE DANS L'EAU	LE SUCRE ET L'EAU FORMENT UN MELANGE HOMOGENE LE SUCRE EST SOLUBLE DANS L'EAU	LA SEMOULE ET L'EAU FORMENT UN MELANGE HETEROGENE LA SEMOULE N'EST PAS SOLUBLE DANS L'EAU	LA POUDRE DE FER ET L'EAU FORMENT UN MELANGE HETEROGENE LA POUDRE DE FER N'EST PAS SOLUBLE DANS L'EAU

- L'EAU PEUT DISSOUDRE CERTAINS SOLIDES ET NE PEUT PAS DISSOUDRE DES AUTRES SOLIDES, COMME LE POUSSIN DE FER ET LE GRAIN DE SEMOULE
- Le sucre et le sel sont appelés des **solutés**, l'eau est appelée **solvant**, le mélange soluté et solvant est appelée **solution**
- D'autres solides qui ne sont pas solubles dans l'eau, sont solubles dans autres liquides exemple : on peut éliminer les taches de peintures, de graisses et de vernis à ongles avec par exemple l'acétone le diluant (essence de térébenthine)
- Lorsque le solvant est l'eau, la solution est dite solution aqueuse

### 2. Cas des liquides

Le vinaigre (acide acétique) est un liquide soluble dans l'eau, l'alcool aussi est soluble dans l'eau, l'huile n'est pas soluble

**lorsqu'un liquide est soluble dans un autre liquide, on dit qu'ils sont miscibles**

**Le liquide ayant le volume le plus grand est le solvant**

Versons quelques gouttes d'acide éthanoïque (substance incolore) dans un bécher contenant de l'eau

L'acide éthanoïque et l'eau forment un mélange homogène

L'acide éthanoïque se dissout dans l'eau

Versons quelques gouttes d'alcool dans bécher contenant de l'eau

L'alcool et l'eau forment un mélange homogène  
L'alcool se dissout dans l'eau

L'huile et l'eau forment un mélange hétérogène, l'huile ne se dissout pas dans l'eau  
le pétrole bleu et l'eau forment un mélange hétérogène, le pétrole ne se dissout pas dans l'eau  
Par contre l'huile et le pétrole sont miscibles avec d'autres solvants comme l'essence de térébenthine

L'acide éthanoïque et l'alcool sont des solutés, alors l'eau est le solvant

### 3. Cas des gaz

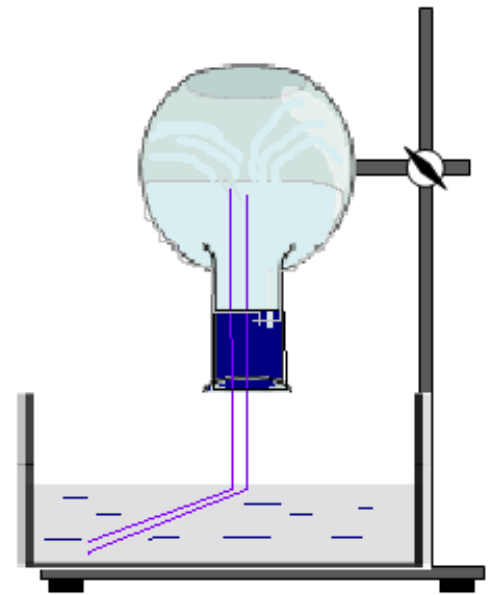
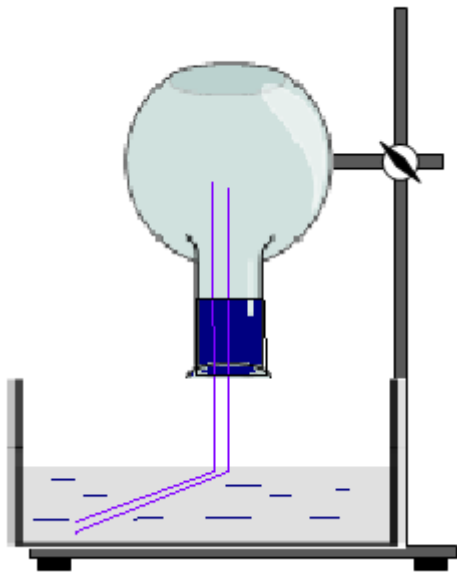
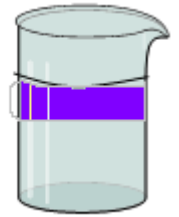
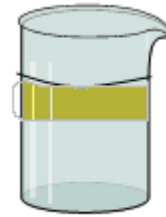
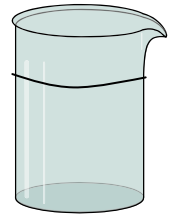
Les poissons respirent l'air dissous dans l'eau

l'air est le soluté

L'eau est le solvant

L'ensemble air et eau est la solution

Retournons un ballon rempli de chlorure d'hydrogène sur un cristalliseur contenant de l'eau



L'eau s'élève lentement puis jaillit dans le ballon, le chlorure d'hydrogène se dissout dans l'eau

Le chlorure d'hydrogène est le soluté

L'eau est le solvant

L'ensemble(eau chlorure d'hydrogène dissous) est la solution aqueuse de chlorure d'hydrogène