

Classe de 1ere	Physique Chimie	
révision	Solutions, dissolution, dilution.	cours

*Définitions: dissolution, soluté, solvant.*

**dissolution**

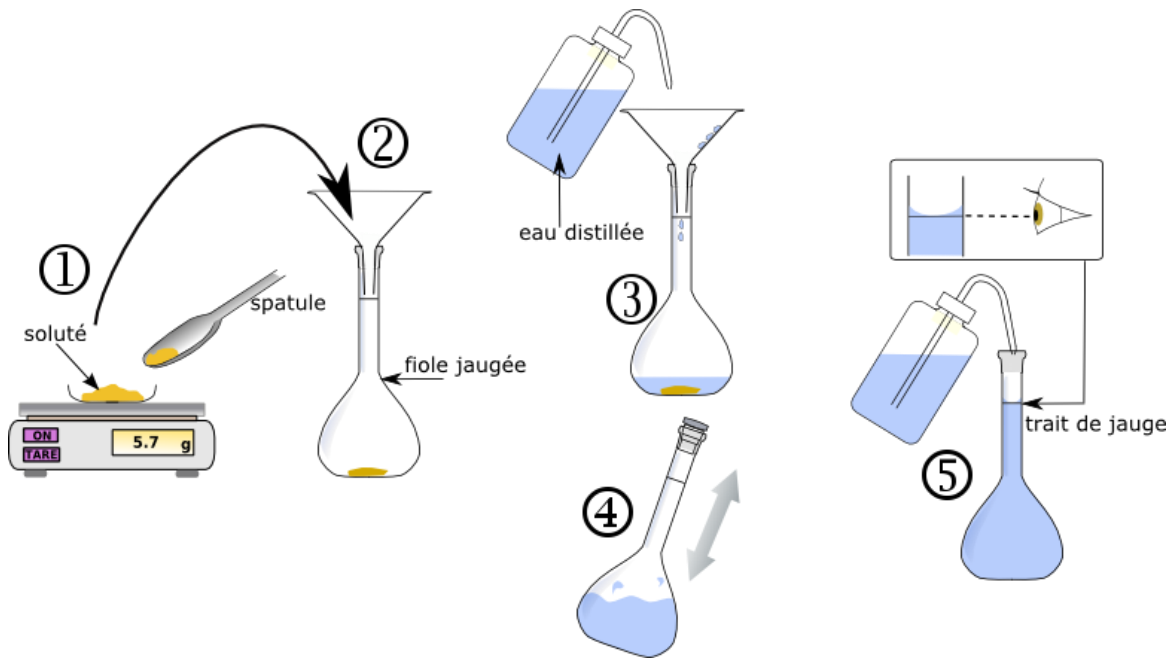
<p>Diagram illustrating the equipment used for dissolution: spatule, entonnoir à solide, eau distillée, fiOLE jaugée de volume V, Solide en poudre, balance, and capsule.</p>	<p>Le titre massique ou concentration massique en soluté est :</p>
---	--

<ul style="list-style-type: none"> <li>● <b>La masse</b></li>        <li>● <b>Le volume</b></li> </ul>	<p>La concentration molaire en soluté apporté est égale à :</p>
--	---

<p>Le pourcentage massique est :</p>	<p>Le pourcentage volumique est :</p>
--------------------------------------	---------------------------------------

Classe de 1ere	Physique Chimie	
révision	Solutions, dissolution, dilution.	cours

protocole :



Classe de 1ere	Physique Chimie	
révision	Solutions, dissolution, dilution.	cours

On distingue deux types de solutions selon la nature du soluté : il y a les solutions moléculaires et les solutions ioniques.

### ***solutions moléculaires***

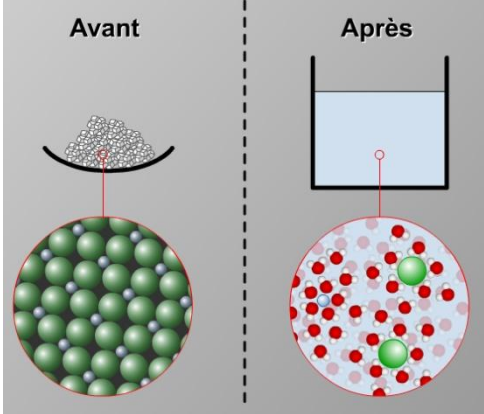
si le soluté est composé de molécules alors on parle de solutions moléculaires. Lors de la dissolution des molécules du soluté se disperse dans l'eau.

Par exemple une solution moléculaire de saccharose

### ***solutions ioniques***

***si le soluté est un solide ionique, c'est-à-dire un assemblage d'anions et de cations on parle de solutions ioniques. Lors de la dissolution les anions et les cations se séparent et sont dispersés dans l'eau.***

Par exemple une solution ionique de chlorure de sodium

	<p>Dislocation du cristal</p> <p>la proximité des molécules d'eau fragilise les liaisons du cristal qui finisse par se rompre</p> <p>Solvatation des ions</p> <p>les molécules d'eau entourant les ions et les disperse on dit que les ions sont solvatés. Si le solvant de l'eau on dit que les ions sont hydratés</p>
--	---

### ***solubilité d'une espèce chimique.***

#### **La solubilité**

### ***dilution***

#### **La dilution**

Classe de 1ere	Physique Chimie	
révision	Solutions, dissolution, dilution.	cours

