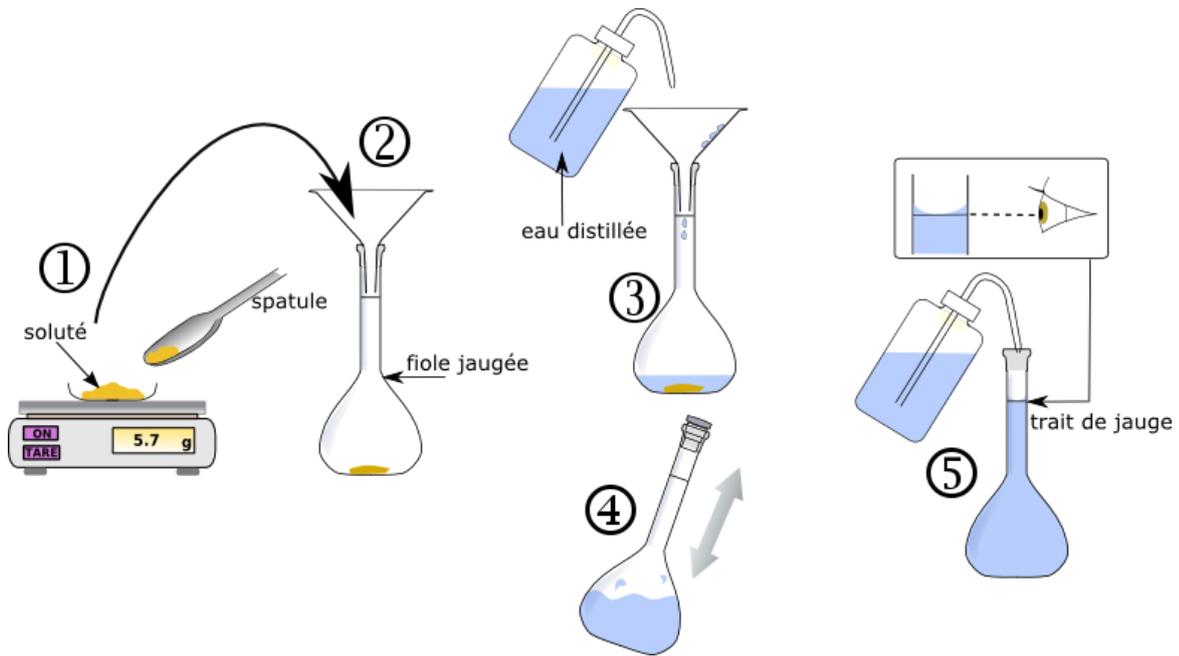


Classe de 1ere	Physique Chimie	
révision	Solutions, dissolution, dilution.	cours

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

