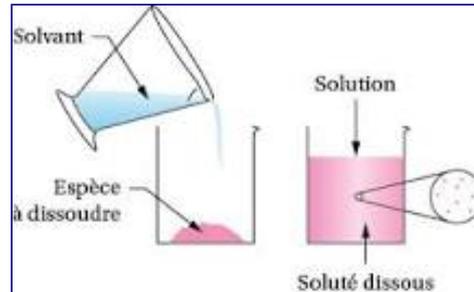


# SOLUTION AQUEUSE

En chimie, le terme de **solution aqueuse** désigne le mélange homogène que l'on obtient en dissolvant une substance, liquide ou gazeuse, dans de l'eau.

**Qu'est-ce que ça veut dire une solution aqueuse ?**



La **solution est** le résultat de la dissolution du soluté dans le solvant. Les entités chimiques du soluté (molécules ou ions) se dispersent parmi les molécules du solvant. Une **solution est aqueuse** lorsque le solvant **est** l'eau.

**Quels sont les types de solution aqueuse ?**



**Solutions aqueuses** ioniques et moléculaires

Les **solutions aqueuses** ioniques **sont** conductrices ; Les **solutions aqueuses** moléculaires désignent des **solutions** dans lesquelles les solutés **sont** des composés de molécules qui, elles aussi, se dispersent dans l'eau. Les **solutions aqueuses** moléculaires ne **sont** pas conductrices.

**Qu'est-ce qu'une solution aqueuse de chlorure de sodium ?**

En revanche, une **solution aqueuse de chlorure de sodium** (c'est-à-dire de l'eau dans laquelle du **chlorure de sodium** a été introduit et s'est solubilisé en ses ions respectifs **sodium**  $\text{Na}^+$  et **chlorure**  $\text{Cl}^-$ ) n'est plus une substance chimique, mais un mélange contenant deux substances chimiques distinctes (même si le **chlorure** ...

**Quelle est la différence entre le soluté et le solvant ?**

Les composants d'une **solution** : le **solvant** et le **soluté**

Une **solution est** composée de deux types d'espèces chimiques : le **solvant** = espèce majoritaire. le **soluté** = espèce minoritaire.