

# Les solutions aqueuses

## Définition d'une solution aqueuse (5<sup>ème</sup>)

Une **solution aqueuse** est un **mélange d'eau et de composés solubles** dans cette dernière.

## Exemples de solutions aqueuses (5<sup>ème</sup>)

Une eau salée, une eau sucrée, l'eau de chaux ou un mélange d'eau et de sulfate de cuivre sont des solutions aqueuses.

## Solvant et soluté (5<sup>ème</sup>)

Lorsqu'on prépare une **solution aqueuse** on utilise toujours de l'eau et un solide :

- on dit que l'**eau** joue le **rôle de solvant** car c'est un liquide capable de dissoudre certains composés solides.
- on dit que le **solide** joue le **rôle de soluté** car il est destiné à se dissoudre.

## Les solutions aqueuses saturées (5<sup>ème</sup>)

Il existe une limite à la quantité de soluté que l'eau peut dissoudre. Lorsque cette **limite est atteinte**, on dit que la **solution est saturée**.

## Les solution aqueuses ioniques et moléculaires (3<sup>ème</sup>)

Si le **soluté dissout** dans l'eau est composé de **molécules** alors la solution est qualifiée de **solution moléculaire**.

Si le **soluté dissout** dans l'eau est composé d'ions alors la solution est qualifiée de **solution ionique**.

Ces deux types de solution se distinguent notamment par leur **conductivité** :

- les solutions ioniques sont conductrices
- tandis que les solutions moléculaires ne sont pas conductrices.