

Fiche de révision	Comment interpréter la dissolution de composés ioniques et moléculaires ?	1^{ère}S
--------------------------	--	-------------------------

- ✓ Prévoir si une moléculaire est polaire
- ✓ Savoir comment évolue la solubilité d'une espèce (moléculaire ou ionique) suivant la polarité du solvant
- ✓ Connaître les trois étapes de dissolution d'un composé ionique
- ✓ Savoir que l'hydratation est un cas particulier de la solvataion
- ✓ Savoir que les ions hydratés sont notés avec le qualificatif (aq)
- ✓ Etre capable de rédiger un protocole de dissolution et de connaître le matériel et la verrerie nécessaire
- ✓ Écrire l'équation de la réaction associée à la dissolution dans l'eau d'un solide ionique ou d'un solide moléculaire
- ✓ Savoir qu'il y a conservation de la matière au cours d'une dissolution
- ✓ Savoir que la concentration d'une espèce moléculaire est égale à la concentration de soluté apportée.
- ✓ Savoir que les concentrations des ions sont proportionnelles à la concentration de soluté apporté.
- ✓ Savoir appliquer le tableau d'avancement
- ✓ Connaître les anions et les cations de la liste