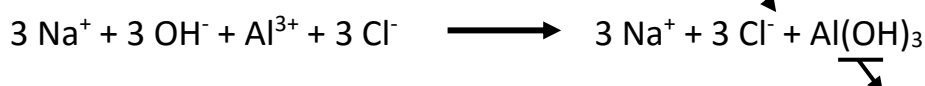
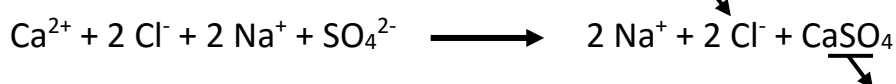


Les réactions de double substitution

Si l'on mélange deux composés électrolytes au sein de la même solution, la dissociation en ions permet à ceux-ci de se recombinaison autrement pour former de nouveaux composés.

Les réactions de précipitations

La recombinaison des ions mène à la formation d'une molécule peu soluble qui précipite



On peut prévoir l'apparition d'un précipité à l'aide d'un tableau qualitatif de solubilité :

	CH ₃ COO ⁻	NO ₃ ⁻	Cl ⁻	Br ⁻	I ⁻	SO ₄ ²⁻	SO ₃ ²⁻	S ²⁻	CO ₃ ²⁻	OH ⁻	PO ₄ ³⁻	CrO ₄ ²⁻
NH ₄ ⁺												
Li ⁺												
Na ⁺												
K ⁺												
Mg ²⁺												
Ca ²⁺												
Ba ²⁺												
Al ³⁺												
Cu ²⁺												
Fe ²⁺												
Fe ³⁺												
Ni ²⁺												
Zn ²⁺												
Ag ⁺												
Sn ²⁺												
Pb ²⁺												

SOLUBLE	PEU SOLUBLE	N'existe pas ou se décompose au contact de l'eau
---------	-------------	--

Exercices

- 1- On fait réagir une solution de sulfure de sodium avec une solution de nitrate de cuivre II. Écrire les équations ioniques et moléculaires de la réaction et identifier le précipité formé.
- 2- On fait réagir une solution de sulfite de fer II avec une solution d'hydroxyde de sodium. Écrire les équations ioniques et moléculaires de la réaction et identifier le précipité formé.
- 3- On fait réagir une solution de nitrate de nickel avec une solution de carbonate de potassium. Écrire les équations ioniques et moléculaires de la réaction et identifier le précipité formé.
- 4- On fait réagir une solution de chlorure d'aluminium avec une solution d'hydroxyde de baryum. Écrire les équations ioniques et moléculaires de la réaction et identifier le précipité formé.
- 5- On fait réagir une solution de phosphate d'ammonium avec une solution de sulfate de zinc. Écrire les équations ioniques et moléculaires de la réaction et identifier le précipité formé.
- 6- On fait réagir une solution de nitrate d'argent avec une solution de sulfure de lithium. Écrire les équations ioniques et moléculaires de la réaction et identifier le précipité formé.