

Les ions dans les boissons

Tests d'identification :

- * Ca^{2+} par CO_3^{2-} → précipité blanc de CaCO_3
- * Cl^- par Ag^+ → précipité blanc de AgCl
- * SO_4^{2-} par Ba^{2+} → précipité blanc de BaSO_4
- * HCO_3^- par HCl → dégagement de CO_2

Généralités :

* Dosage = détermination d'une concentration d'un produit dans une solution, à l'aide d'une autre solution de concentration connue.

* Pour réaliser un dosage, il faut :

→ que le produit à doser réagisse de façon totale et rapide

→ un indicateur coloré de fin de réaction pour savoir quand les ions à doser ont tous été consommés.

Schéma général d'un dosage :

