

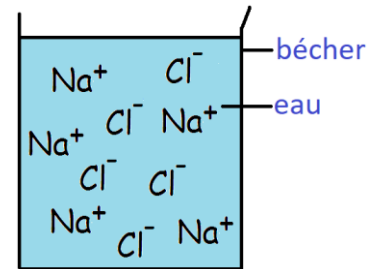
2. Formule d'une solution ionique

Pour écrire la formule d'une solution ionique, on additionne les formules des ions présents EN COMMENÇANT PAR LE NOM DE L'ANION ET LA FORMULE DU CATION.

Il faut également respecter la **NEUTRALITÉ ÉLECTRIQUE** (autant de charges positives et négatives) :

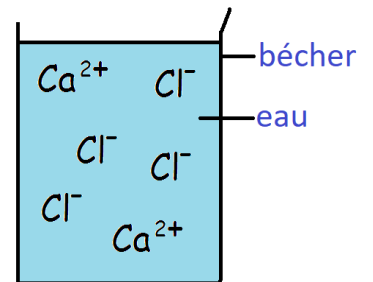
Exemple 1 : Solution de chlorure de sodium

Il y a autant de charges + que de charges - dans la solution donc un ion Na^+ pour un ion Cl^-



Exemple 2 : Solution de chlorure de calcium

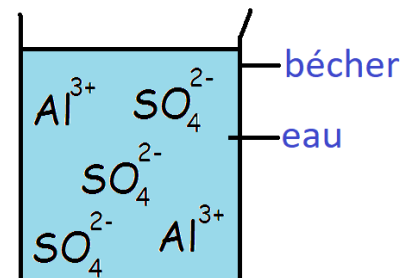
Il y a autant de charges + que de charges - dans la solution donc un ion Ca^{2+} pour 2 ions Cl^- .



Exemple 3 : Solution de sulfate d'aluminium.



Il y a autant de charges + que de charges - dans la solution donc 2 ions Al^{3+} pour 3 ions SO_4^{2-} .



III. Les tests ioniques

Pour savoir s'il y a présence en solution aqueuse de certains ions, on peut procéder à des tests de reconnaissance. Il suffit pour cela d'ajouter quelques gouttes d'un détecteur (ou révélateur). Si la réaction de précipitation a lieu, c'est qu'il y a présence de l'ion.

Exemple : Identification des ions Cl^-

