Reconnaître des ions

# Rappels sur les ions

* Les **ions** sont des atomes qui ont **perdu ou gagné des électrons**.
* Ils n’existent qu’**en solution** et **sont chargés**. Les solutions ioniques peuvent donc conduire le courant électrique.
* On représente un ion en écrivant le **symbole de l’atome dont il est issu suivi de sa charge en exposant**. ex : Cu2+

# Tests de reconnaissance des ions

* Lorsqu’on mélange des solutions ioniques, les **ions de charges opposées se rassemblent** pour former un **précipité, solide, de charge nulle**.

Ex : Les ions Cl- et Fe3+ se rassemblent pour former un précipité FeCl3

* En fonction de la nature et de la couleur du précipité, on peut facilement identifier des ions qui étaient présents en solution au départ. C’est ce qu’on appelle un **test de reconnaissance**.
* Exemple de tests de reconnaissance :

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Ion** | **Formule** | **Test** |
| Fer II |  |  |
| Fer III |  |  |
| Cuivre |  |  |
| Sodium |  |  |
| Chlorure |  |  |