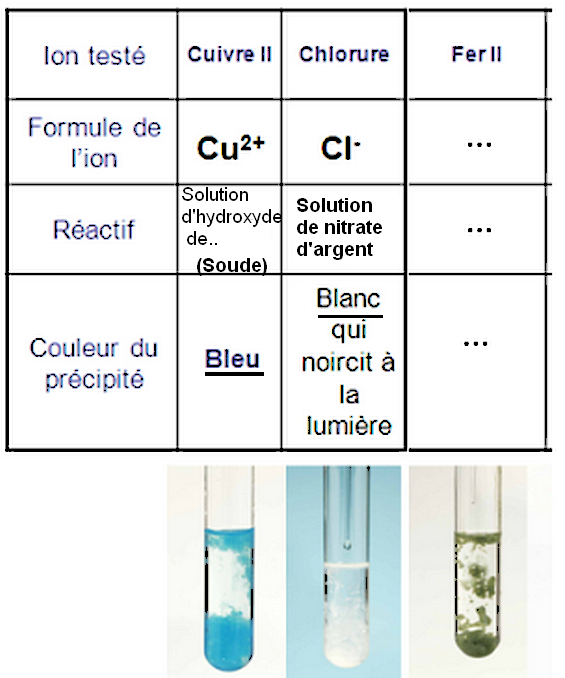
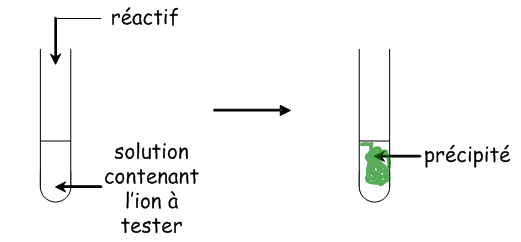
**Reconnaissance de quelques ions.**

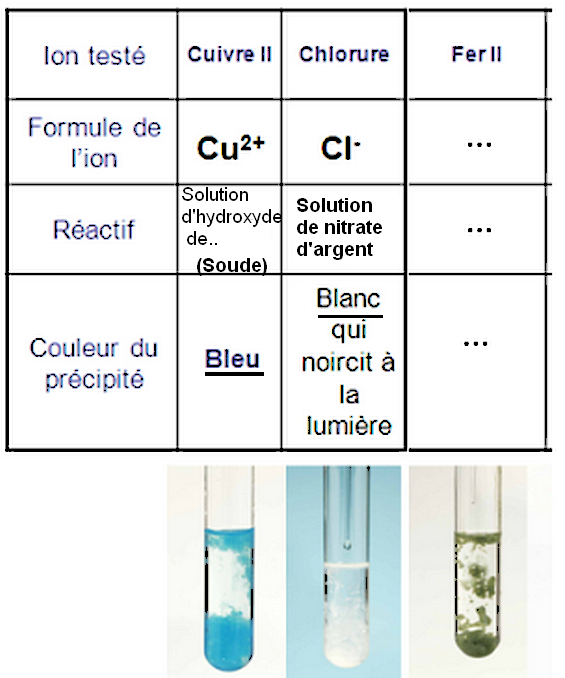
Pour mettre en évidence la présence d’ions, on réalise des réactions de précipitation (ce sont des transformations chimiques). Remarque : Un « précipité » est un solide.

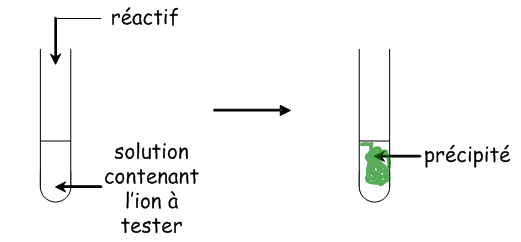


[](http://lewebpedagogique.com/pccollege/files/2012/02/precip.png)

**Reconnaissance de quelques ions.**

Pour mettre en évidence la présence d’ions, on réalise des réactions de précipitation (ce sont des transformations chimiques). Remarque : Un « précipité » est un solide.



[](http://lewebpedagogique.com/pccollege/files/2012/02/precip.png)