

Exercice : Vérifier la nature d'une solution ionique (correction)

- 1) D'après le nom de la solution, les ions présents sont les ions **chlorure Cl^-** (anions) et les ions **cuivre Cu^{2+}** (cations).
- 2) Une solution, même ionique (contenant des ions), est électriquement neutre : sa charge électrique totale est nulle. On constate que l'ion chlorure a une charge négative en excès alors que l'ion cuivre a deux charges positives en excès. Par conséquent, il faut **deux fois plus** d'ions chlorure (anions) que d'ions cuivre (cations) pour que les charges électriques se compensent.
- 3) Pour identifier les ions chlorure, il faut ajouter du **nitrate d'argent**. On doit observer la formation d'un **précipité blanc qui noircit à la lumière**.
Pour identifier les ions cuivre, il faut ajouter de la **soude**. On doit observer la formation d'un **précipité bleu**.