

Exercice : Vérifier la nature d'une solution ionique

Dans son laboratoire, un chimiste dispose d'une solution ionique. Il souhaite vérifier si c'est une solution de **chlorure de cuivre**.

- 1) Quels ions doivent être présents dans cette solution ? Donner leur **nom**, leur **formule** et préciser si ce sont des **cations** ou des **anions**.
- 2) La solution de chlorure de cuivre possède-t-elle autant de cations que d'anions ?
Justifier.
- 3) Quels réactifs doit-on ajouter à la solution pour identifier ces ions ?
Que doit-on observer après l'ajout de chaque réactif pour confirmer la présence de ces ions ?

