Exercices sur les tests de reconnaissance d'ions.

Exercice n°1

Le chlorure de cuivre(II) est un solide ionique. On obtient une solution en dissolvant ce solide dans de l'eau distillée.

1) Quels sont les ions présents dans cette solution ?
2) Quel protocole expérimental proposez-vous pour détecter leur présence ?

Exercice n°2

On prépare une solution de chlorure de sodium en dissolvant du sel marin dans de l'eau distillée. On ajoute un peu de solution de nitrate d'argent et on obtient un précipité blanc.

1) Quels sont les ions mis en évidence ?
2) Quand tout le précipité est formé, quels sont les ions qui restent dans la solution ?
3) Comment pourrait-on le confirmer ?

Exercice n°3

On dispose d'une solution inconnue de couleur rouille.

1) Quelle hypothèse peut-on faire grâce à sa couleur ?
2) On verse quelques gouttes de soude dans un premier échantillon et quelques gouttes de nitrate d'argent dans un deuxième échantillon. On obtient respectivement un précipité rouille et un précipité blanc.
    a) Faire le schéma des expériences réalisées
    b) Quels sont les ions mis en évidence ?