

Exercices chapitre 3

Les ions

Exercice 3

Expérience permettant de montrer la présence d'ion fer II :

- Mettre du sulfate de fer II dans un tube à essai
- Ajouter quelques gouttes de soude
- Un précipité vert se forme
- Des ions fer II sont présents

Exercice 4

1 – Un fongicide permet de détruit les champignons.

2 – Les ions cuivre sont responsables de la coloration bleue.

3 – Expérience permettant de montrer la présence d'ions cuivre :

- Mettre de la bouillie bordelaise dans un tube à essai
- Ajouter quelques gouttes de soude
- Un précipité bleu se forme
- Des ions cuivre sont présents

Exercice 5

1 – Les ions présents dans une solution de chlorure de cuivre sont les **ions chlorure** et les **ions cuivre**.

2 – Les ions cuivre sont mis en évidence avec de la **soude**, les ions chlorure avec du **nitrate d'argent**.

3 – Un précipité bleu en présence de soude mettra en évidence la présence d'ions cuivre.

Un précipité blanc en présence de nitrate d'argent mettra en évidence la présence d'ions chlorure.

Exercice 6

L'eau du robinet et l'eau minérale peuvent contenir des ions chlorure.

Les ions chlorure réagissent avec le nitrate d'argent en formant un précipité blanc.

Pour préparer une solution de nitrate d'argent, il faut donc utiliser une eau qui ne contient pas d'ions chlorure, c'est-à-dire de l'eau distillée.

Séverine a donc raison.