

## PROTOCOLE EXPERIMENTAL– Mise en évidence de composants chimiques dans l'eau

Les ions contenus dans l'eau peuvent être mis en évidence par l'ajout de quelques gouttes de réactifs dans l'eau :

Ions présents dans l'eau	Réactif utilisé	Observations
Ions chlorure ( $\text{Cl}^-$ )	Nitrate d'argent	Précipité blanc (qui noircit à la lumière)
Ions cuivre ( $\text{Cu}^{2+}$ )	Hydroxyde de sodium	Précipité bleu
Ions fer ( $\text{Fe}^{3+}$ )	Hydroxyde de sodium	Précipité rouge

### Matériel :

Tubes à essai, marqueurs, portoir à tubes, eaux minérales, spatule, gants, pipettes, nitrate d'argent, hydroxyde de sodium.

### Documents d'aide :

Fiche méthode-compte-rendu d'expérience

### Expérience : **GANTS + BLOUSE**

1. Dans un tube à essai introduire 3mL d'eau minérale de votre choix.
2. Ajouter à l'aide de la pipette quelques gouttes de réactif (nitrate d'argent ou hydroxyde de sodium).
3. Observer l'apparition ou non d'un précipité.
4. Comparer vos résultats obtenus avec les étiquettes des bouteilles d'eaux minérales.

## Traitement des eaux

### Questions :

A partir des documents de la feuille « La potabilité de l'eau de l'Union Européenne » répondez aux questions suivantes :

1. Qu'est-ce qu'une eau potable ?
2. D'où provient l'eau de nos robinets ? Cette eau est-elle traitée ?
3. Où va l'eau usée ? Cette eau est-elle traitée ?