

6

Identifier des ions

Pour détecter la présence d'un ion dans une solution, on réalise un **test d'identification** à l'aide d'un détecteur approprié. Si le test est positif, il se forme un **précipité** dont la **couleur** est **caractéristique** de l'ion présent.

Protocole

- Verser une petite quantité de solution à tester dans un tube à essais.
- Ajouter quelques gouttes de détecteur dans le tube.
- Si un précipité apparaît, identifier l'ion présent dans la solution en utilisant le tableau ci-dessous.

Nom	ion chlorure	ion cuivre II	ion fer II	ion fer III	ion zinc
Formule	Cl^-	Cu^{2+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Zn^{2+}
Détecteur	nitrate d'argent	soude (hydroxyde de sodium)			
Couleur du précipité	blanc qui noircit à la lumière	bleu	vert	rouille	blanc

Je m'entraîne

Après l'ajout de soude dans un tube contenant une solution inconnue, on observe le résultat ci-contre.

➔ Quels sont les ions présents dans cette solution ?

➔ Cette solution contient aussi des ions chlorure. Complète le schéma de l'expérience qui permet de les identifier.

