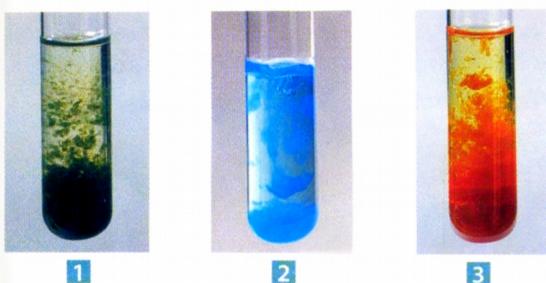


9 Des précipités

Interpréter des résultats expérimentaux

Après ajout de quelques gouttes d'un détecteur dans trois solutions différentes, on observe la formation de précipités colorés (tubes 1, 2 et 3).

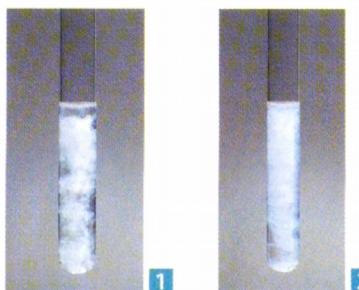


- a. Quel détecteur a été utilisé ?
- b. Indique le nom et la formule chimique des ions mis en évidence dans chaque tube.

12 Un détecteur d'ion

Raisonne

Émilie a versé quelques gouttes de soude dans une solution contenant des ions aluminium Al^{3+} (tube 1) et dans une solution contenant des ions zinc Zn^{2+} (tube 2).

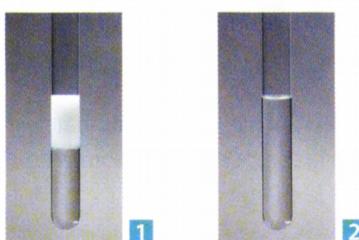


- a. Qu'observes-tu dans les tubes à essais après ajout de soude ?
- b. La soude peut-elle être utilisée pour identifier la présence d'ions aluminium dans une solution ? Justifie ta réponse.

13 Une solution inconnue

Interpréter des résultats expérimentaux

Abderrahmane a ajouté quelques gouttes de nitrate d'argent (tube 1) et de soude (tube 2) dans une même solution inconnue.



- Quelle conclusion peut-il tirer de chaque test réalisé ? Justifie ta réponse.