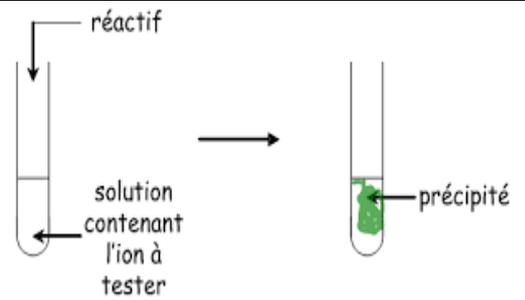


# Déterminer les ions contenus dans une solution

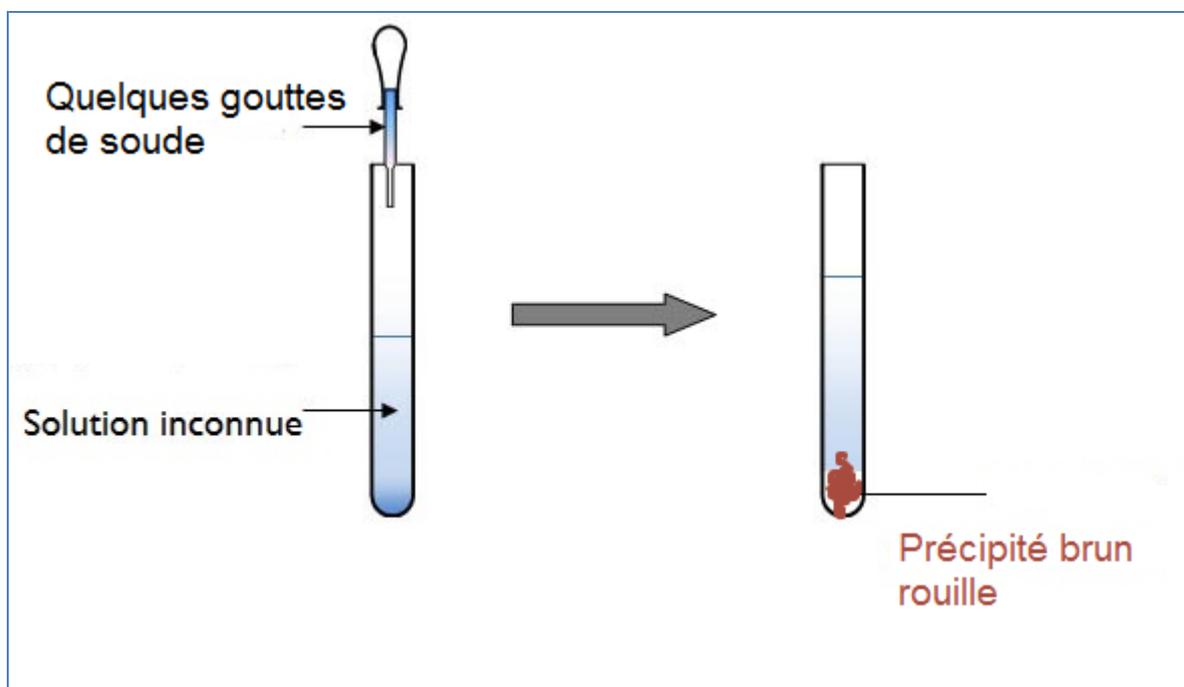
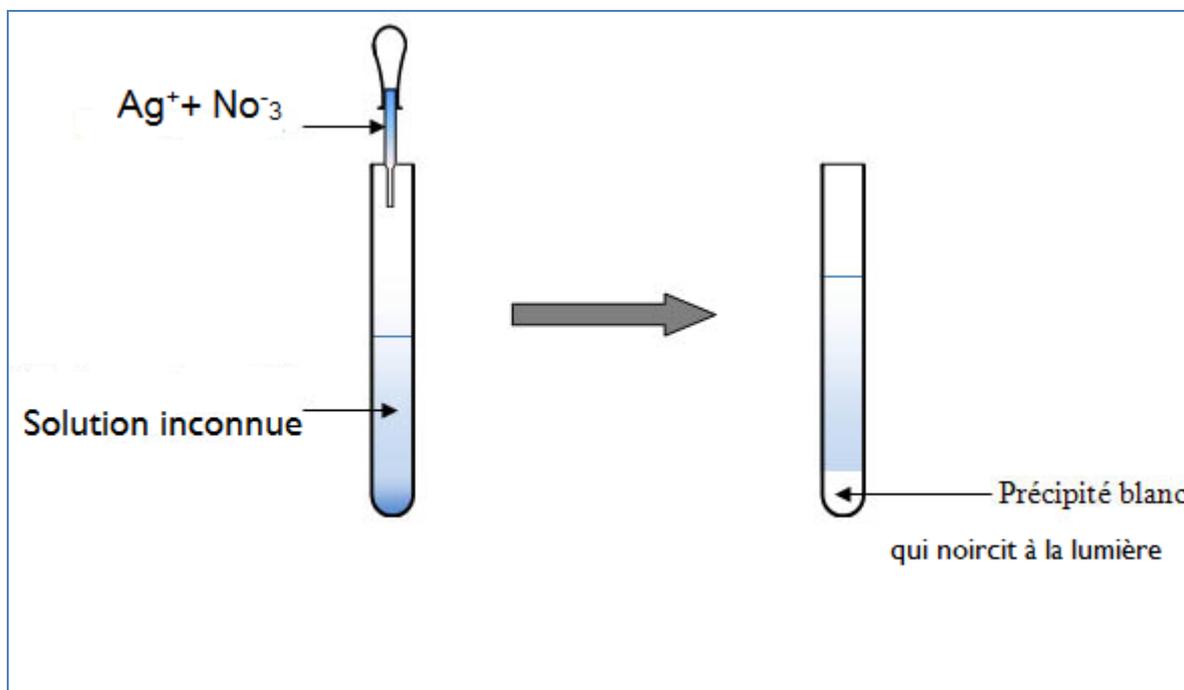


Rappel : pour déterminer les ions contenus dans une solution, on effectue des tests de reconnaissance en les mettant en présence d'un réactif.

Ion testé	Ion chlorure	Ion cuivre	Ion fer (II)	Ion fer (III)
Formule chimique	$\text{Cl}^-$	$\text{Cu}^{2+}$	$\text{Fe}^{2+}$	$\text{Fe}^{3+}$
Test au nitrate d'argent	Précipité blanc qui noircit à la lumière			
Test à la soude		Précipité bleu	Précipité vert	Précipité rouille

## Exercice 1 :

On dispose d'une solution inconnue. On admet qu'elle ne contient qu'un seul cation et un seul anion. On réalise deux expériences.



1 - Pour chacune de ces expériences, indiquer le nom des réactifs utilisés et la nature des ions qui sont mis en évidence.

Expérience 1 :

Réactif utilisé : .....

Ion découvert : .....

Expérience 2 :

Réactif utilisé : .....

Ion découvert : .....

2 - En déduire le nom de la solution inconnue.

La solution inconnue est une solution de ..... de .....