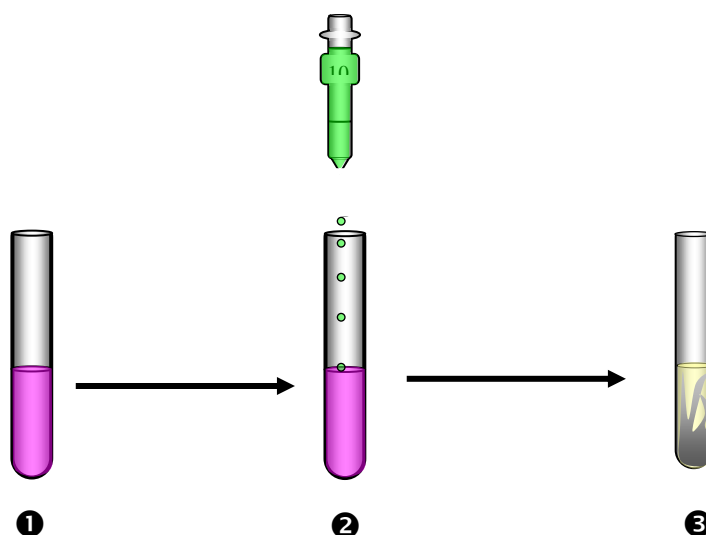


FICHE RESSOURCE :

Comment identifier des ions en solutions ?

Protocole expérimental :

1. Prélever quelques cm³ de la solution à tester dans un tube à essai.
2. Ajouter quelques gouttes de réactif.
3. Observer la formation (ou non) d'un précipité ainsi que sa couleur.
4. A l'aide du tableau ci-dessous, interpréter le résultat précédent.



Ion à caractériser	ion réactif	produit réactif	observation
ion sulfate SO_4^{2-}	ion baryum Ba^{2+}	Chlorure de baryum	précipité BLANC de sulfate de baryum
ion chlorure Cl^-	ion argent Ag^+	nitrate d'argent	précipité BLANC de chlorure d'argent
ion calcium Ca^{2+}	Ion oxalate	oxalate d'ammonium	précipité BLANC d'oxalate de calcium
ion cuivre II Cu^{2+}	ion hydroxyde OH^-	hydroxyde de sodium	précipité BLEU d'hydroxyde de cuivre
ion fer II Fe^{2+}	ion hydroxyde OH^-	hydroxyde de sodium	précipité VERT d'hydroxyde de fer II
ion fer III Fe^{3+}	ion hydroxyde OH^-	hydroxyde de sodium	précipité ROUILLE d'hydroxyde de fer III
ion zinc Zn^{2+}	ion hydroxyde OH^-	hydroxyde de sodium	précipité BLANC d'hydroxyde de zinc