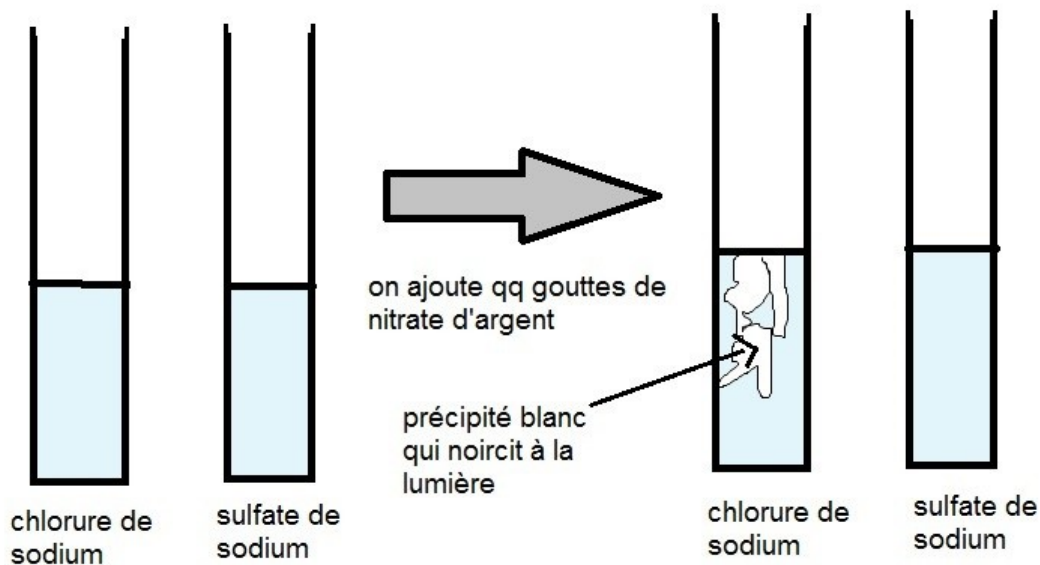


T.P. : Comment détecter la présence des ions Cl^- ?

1) Test de reconnaissance des ions chlorures (Cl^-) :

Nous voulons savoir s'il y a des ions chlorures dans une solution ionique de chlorure de sodium et dans une solution ionique de sulfate de sodium. Le test de reconnaissance des ions chlorure est le nitrate d'argent. Propose une expérience qui permet de détecter la présence des ions chlorures dans ces solutions, tu disposes de : 2 tubes à essai contenant chacun la solution à tester, et une solution de nitrate d'argent. Dessines le schéma, appelle le professeur puis sur son accord tu pourras réaliser l'expérience et répondre aux questions.



Questions :

- 1) Quel tube contient des ions chlorures ? Pourquoi ? C'est le tube contenant la solution de chlorure de sodium car il s'y forme un précipité blanc contrairement à l'autre solution où rien ne se passe.
- 2) Comment évolue la couleur du précipité*qui s'est formé ? Il noircit à la lumière.
- 3) Qu'observerais-tu en ajoutant une goutte de nitrate d'argent dans une solution de chlorure de fer ? Justifie ta réponse. On obtiendra un précipité blanc car dans une solution de chlorure de fer il y a des ions chlorures comme l'indique son nom.
- 4) Ajoute sur ton schéma, les observations.

Précipité : ensemble de particules solides , insolubles, qui se forment dans un liquide et restent en suspension.