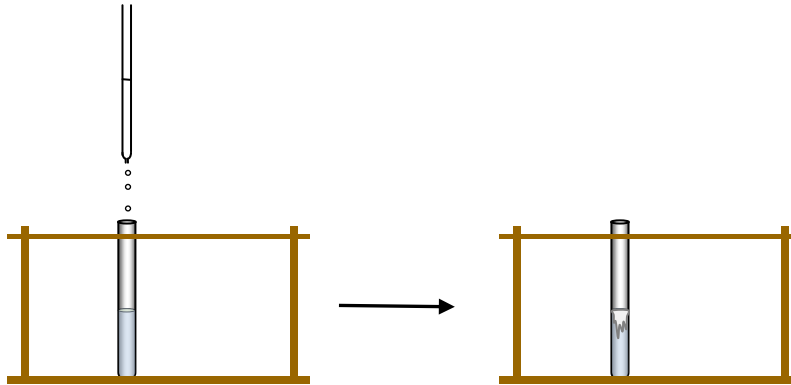




TESTS DE RECONNAISSANCE DE QUELQUES IONS : comment reconnaître la présence de certains ions en solution ?

I) Caractérisation de l'ion Chlorure

On réalise le test d'identification de l'ion Chlorure. Pour cela, on dispose d'un tube contenant des ions chlorure Cl^- . On y verse du nitrate d'argent.



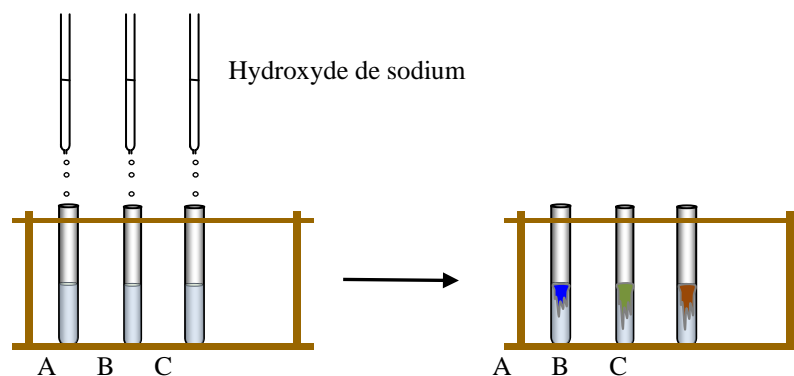
Observation

On obtient un précipité blanc. Toutefois, on constate que le précipité blanc obtenu noircit à la lumière

II) Caractérisation de quelques ions métalliques

On réalise le test d'identification des ions Cuivre Cu^{2+} , Fer (II) Fe^{2+} , Fer (III) Fe^{3+} en ajoutant de l'hydroxyde de sodium :

- Le tube A contient des ions Cuivre Cu^{2+} .
- Le tube B contient des ions Fer (II) Fe^{2+} .
- Le tube C contient des ions Fer (III) Fe^{3+} .



On obtient pour le tube A un précipité bleu, pour le tube B un précipité vert et pour le tube C un précipité rouille.

Tube	Ion	Réactif	Couleur du précipité
A	Cuivre Cu^{2+}	Hydroxyde de sodium	Bleu
B	Fer II Fe^{2+}	Hydroxyde de sodium	Vert
C	Fer III Fe^{3+}	Hydroxyde de sodium	Rouille