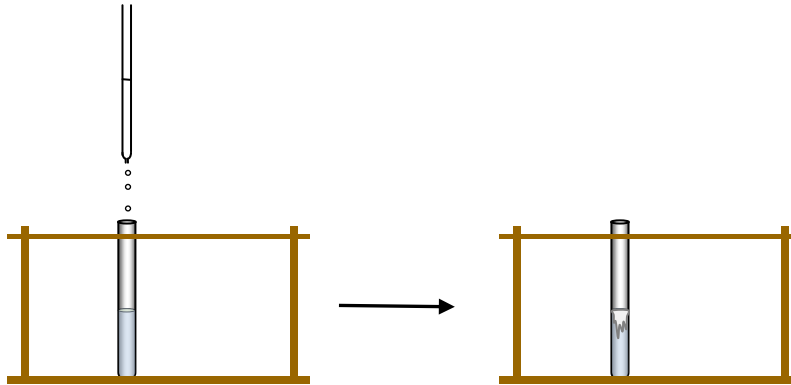




## TESTS DE RECONNAISSANCE DE QUELQUES IONS : comment reconnaître la présence de certains ions en solution ?

### 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  $\text{Cl}^-$ . On y verse du nitrate d'argent.



#### Observation

.....

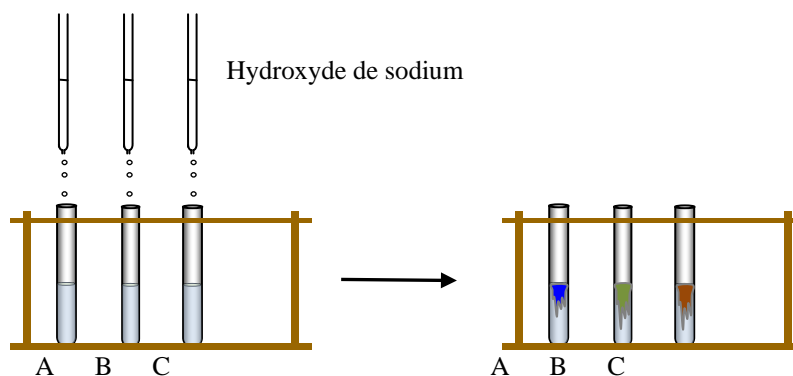
.....

.....

### II) Caractérisation de quelques ions métalliques

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

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



#### Observation

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