
 **Test de reconnaissance des ions Cuivre  $\text{Cu}^{2+}$**  : Réactif utilisé la Soude (Hydroxyde de sodium)


En présence de soude, les ions  $\text{Cu}^{2+}$  forment un précipité bleu.

 **Test de reconnaissance des ions Zinc** : Réactif utilisé la Soude (Hydroxyde de sodium)

En présence de soude, les ions  $\text{Zn}^{2+}$  forment un précipité blanc. Si on met beaucoup de soude, ce précipité se dissout et la solution redevient incolore

 **Test de reconnaissance des ions Fer II** : Réactif utilisé la Soude (Hydroxyde de sodium)

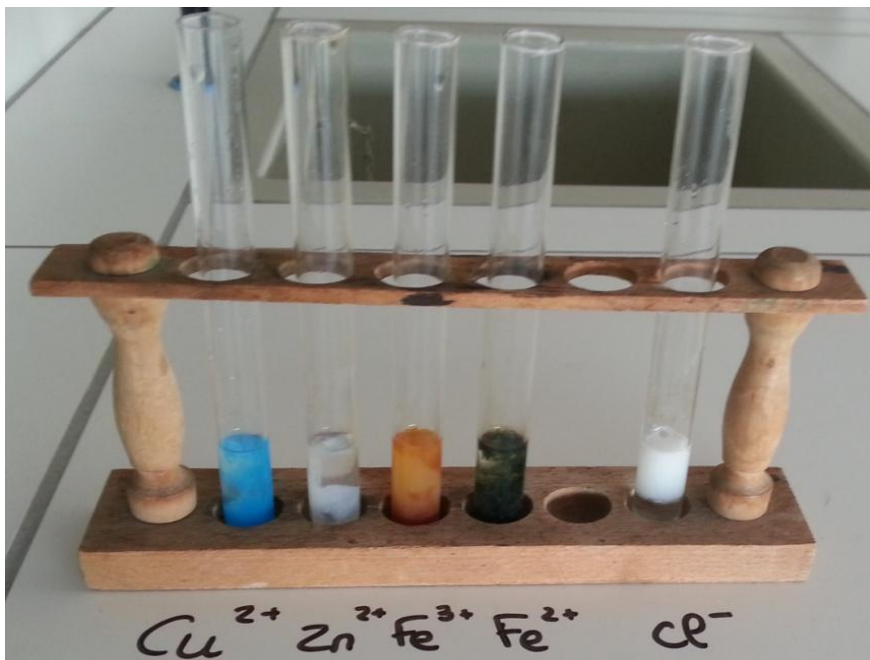
En présence de soude, les ions  $\text{Fe}^{2+}$  forment un précipité vert.

 **Test de reconnaissance des ions Fer III** : Réactif utilisé la Soude (Hydroxyde de sodium)

En présence de soude, les ions  $\text{Fe}^{3+}$  forment un précipité rouille.

 **Test de reconnaissance des ions Chlorure** : Réactif utilisé le Nitrate d'argent.

En présence de nitrate d'argent, les ions  $\text{Cl}^-$  forment un précipité blanc qui noircit à la lumière.



 **Test de reconnaissance des ions Hydrogène** : Mesure de pH

Si la solution a un pH inférieur à 7, c'est-à-dire un pH acide, nous sommes en présence d'ions  $\text{H}^+$ .

 **Test de reconnaissance des ions Hydroxyde** : Mesure du pH

Si la solution a un pH supérieur à 7, c'est-à-dire un pH basique, nous sommes en présence d'ions  $\text{OH}^-$ .