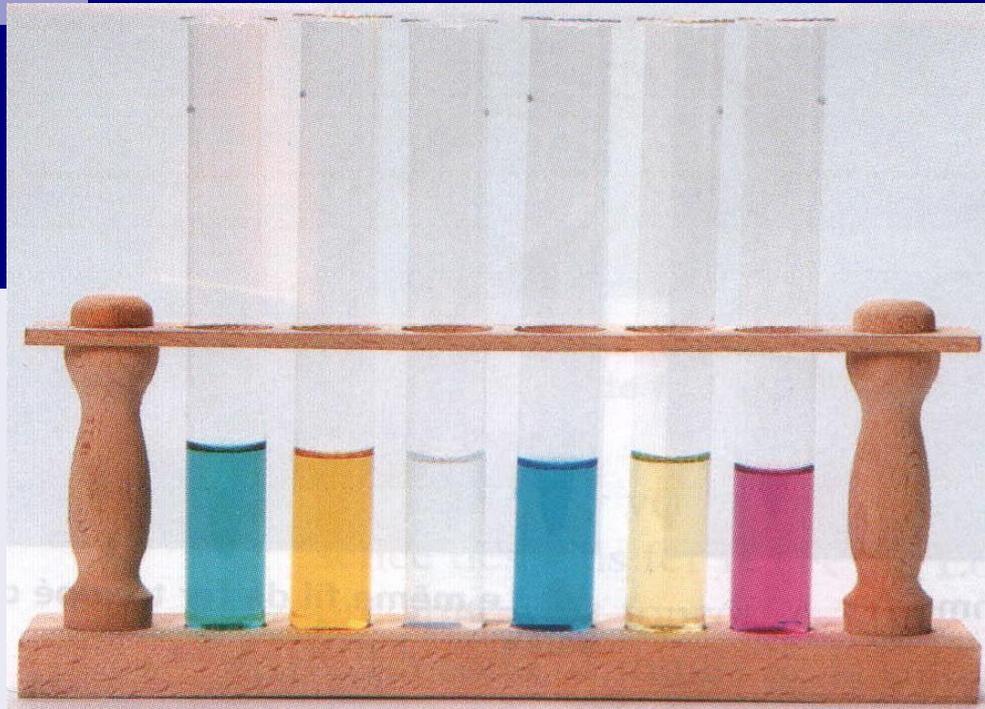


Identification des ions

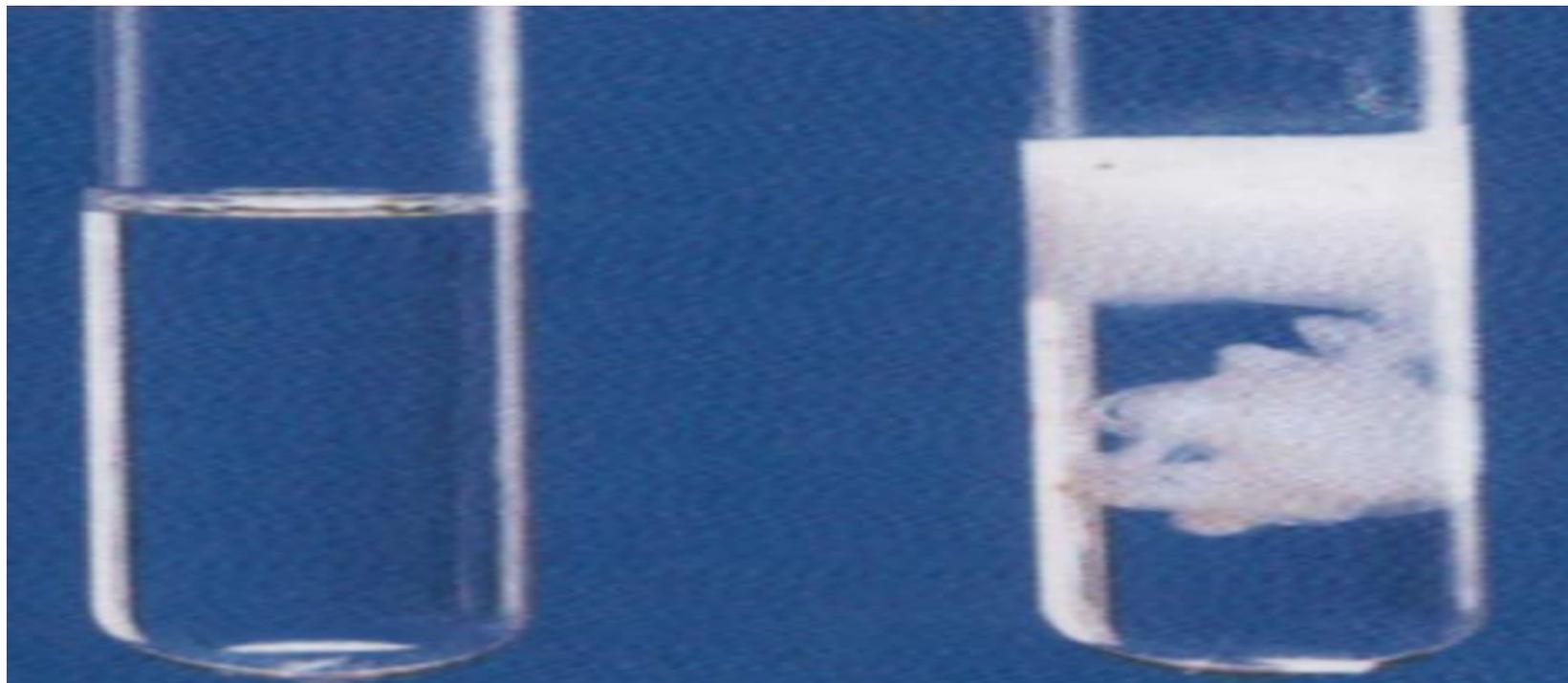


a) Mise en évidence des ions hydrogène H^+ et des ions hydroxyde HO^-



Mesure du pH acide: $pH < 7$ basique: $pH > 7$

b) Mise en évidence de l'ion chlorure Cl^-



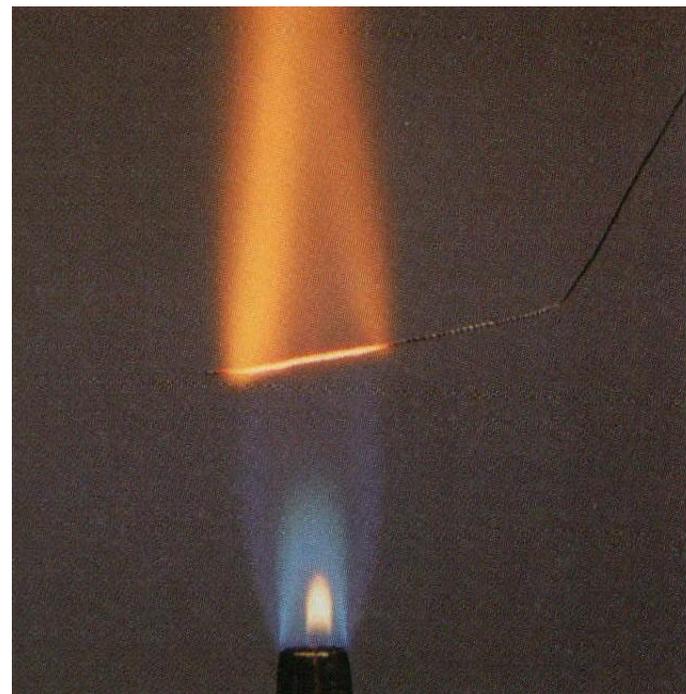
En présence de **nitrate d'argent** ,
on obtient :

Un précipité blanc

c) Mise en évidence des ions sodium Na^+

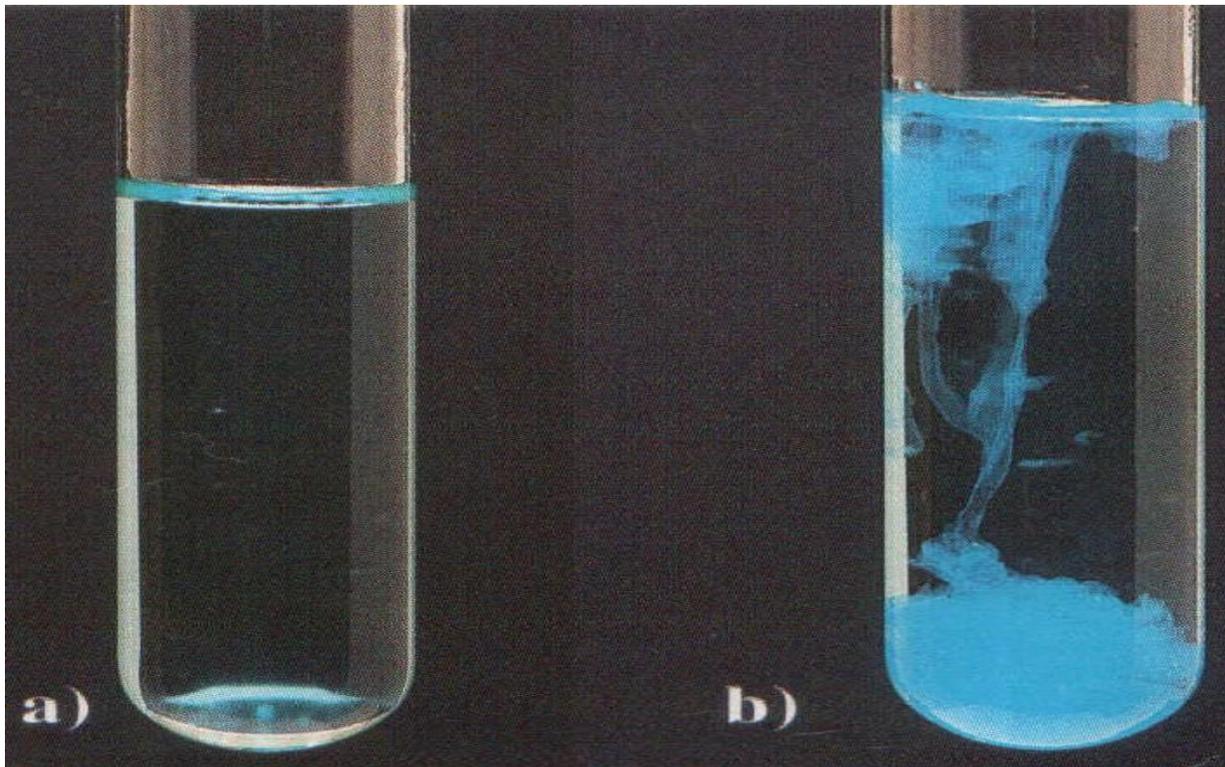


Tremper un fil de fer dans une solution de chlorure de sodium et le présenter à la flamme.



La flamme devient **jaune**

d) Mise en évidence des ions cuivre Cu^{2+}

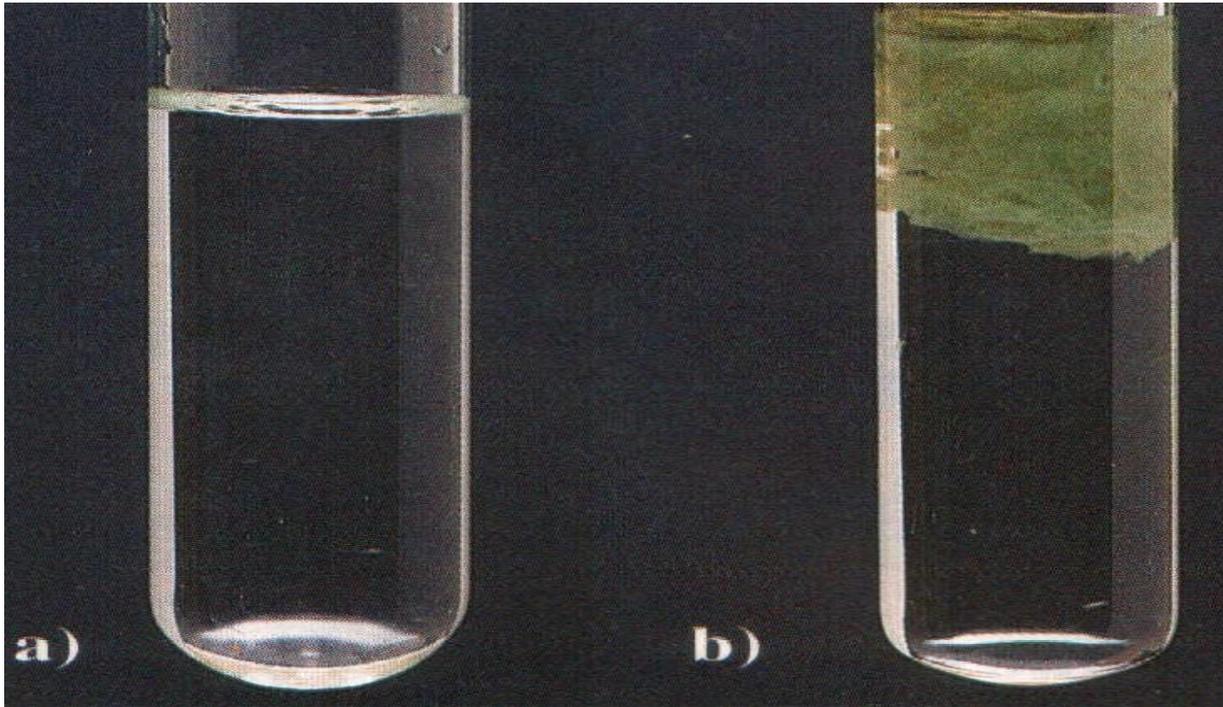


En présence de soude,
on obtient:

un précipité bleu

e) Mise en évidence des ions ferII

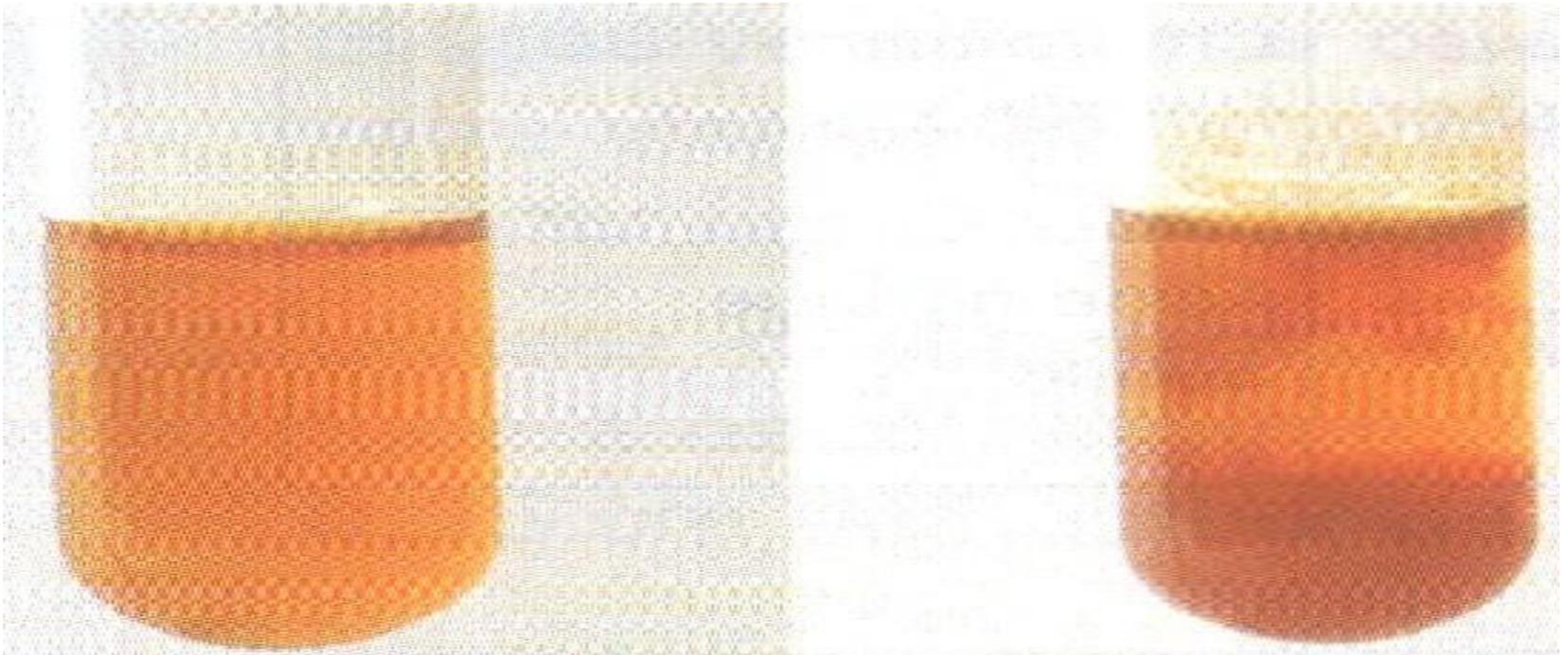
Fe^{2+}



En présence de soude,
on obtient:

Un précipité vert

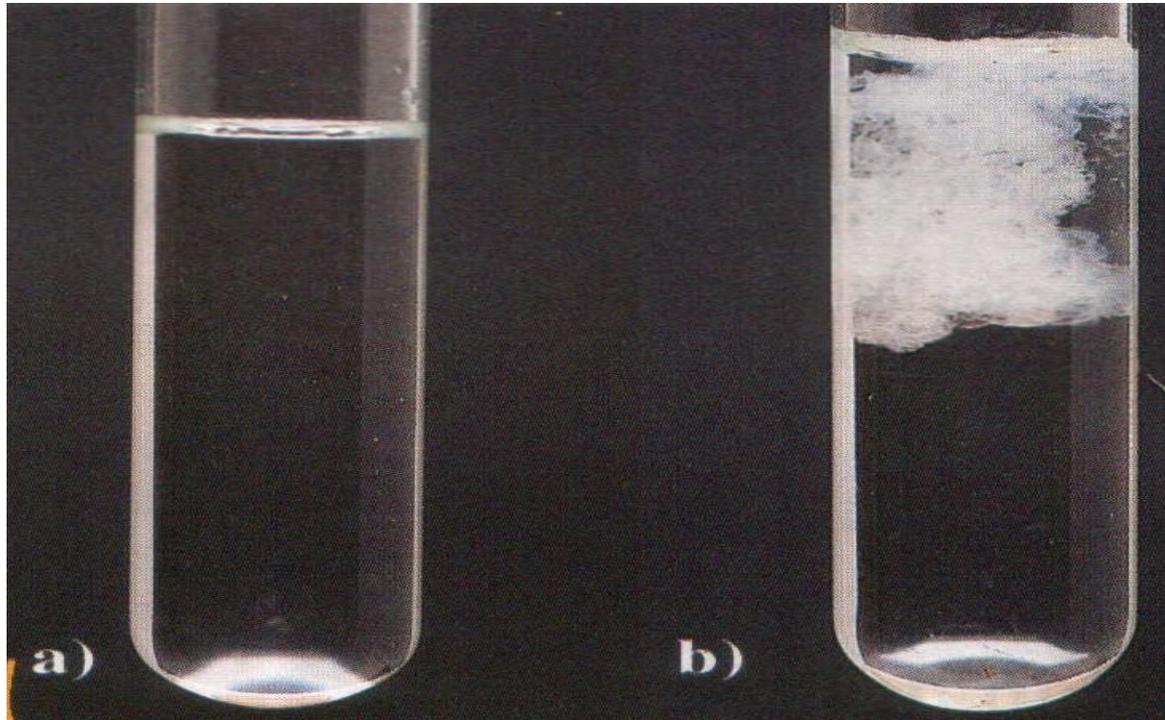
f) Mise en évidence des ions ferIII Fe^{3+}



En présence de soude,
on obtient :

Un précipité rouille

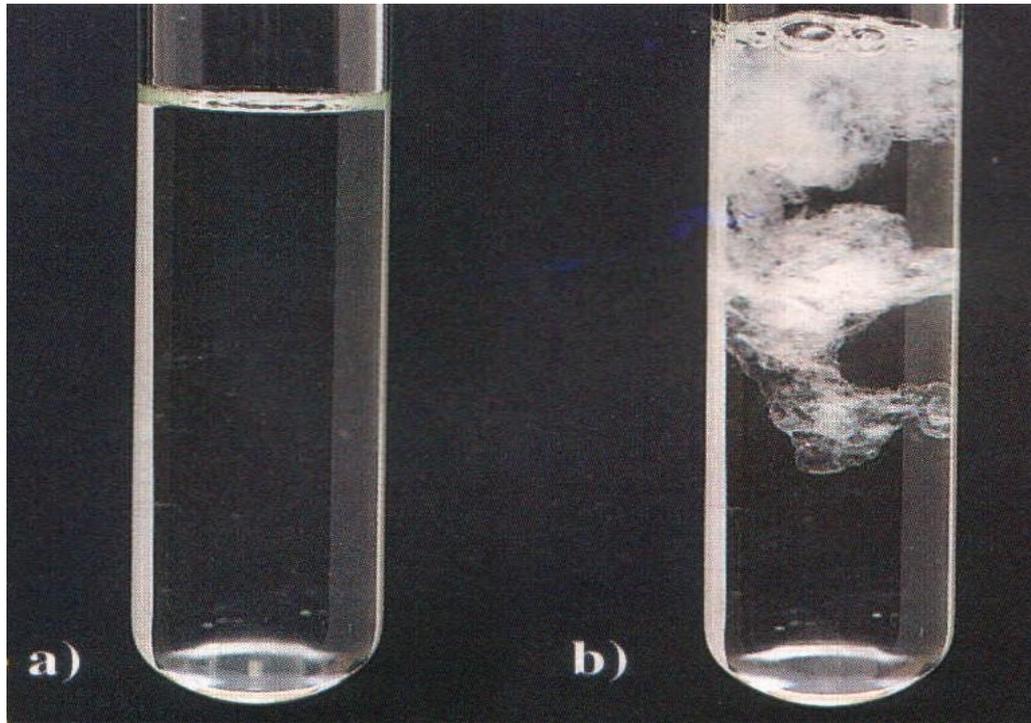
g) Mise en évidence des ions zinc Zn^{2+}



En présence de soude ,
on obtient:

Un précipité blanc

h) Mise en évidence des ions aluminium Al^{3+}



En présence de soude,
on obtient:

Un précipité blanc