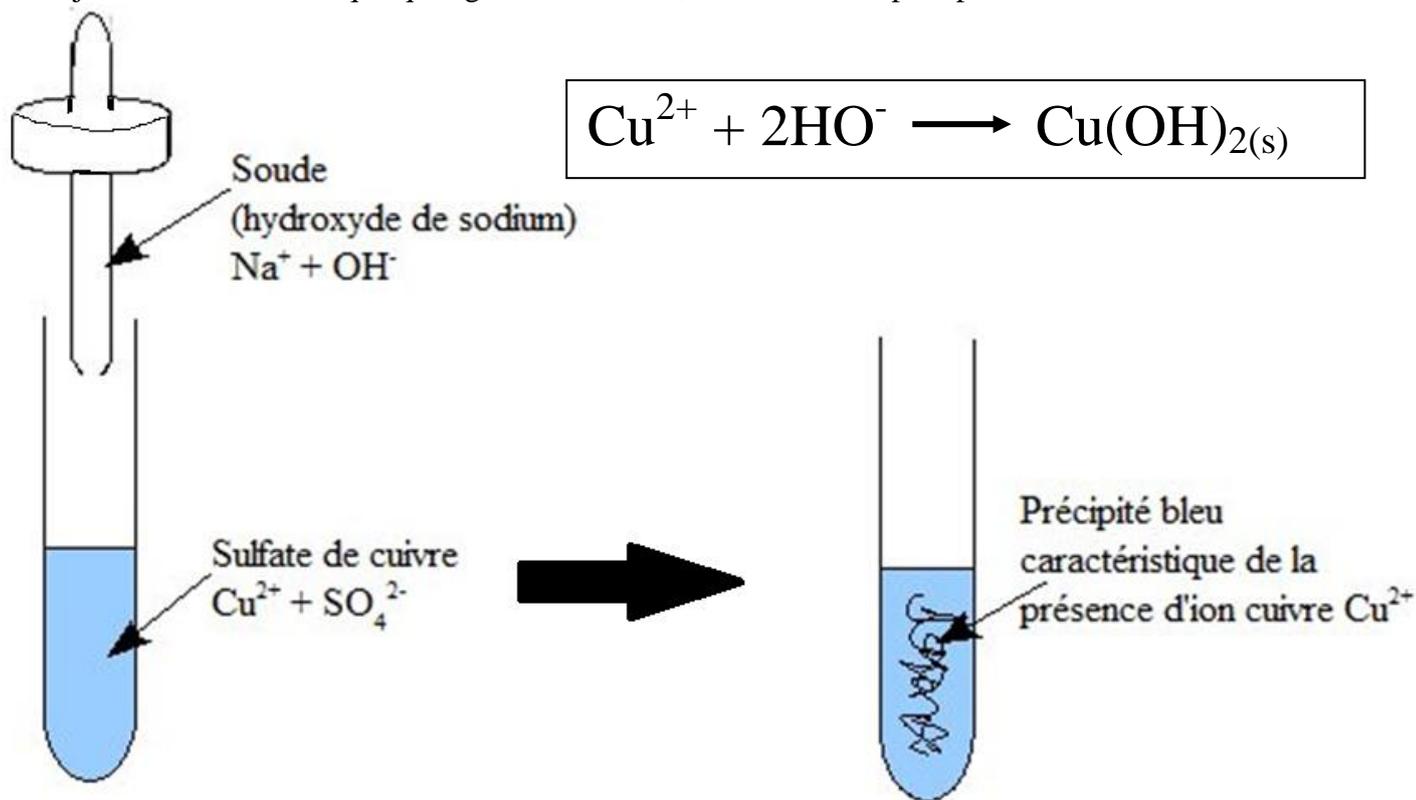


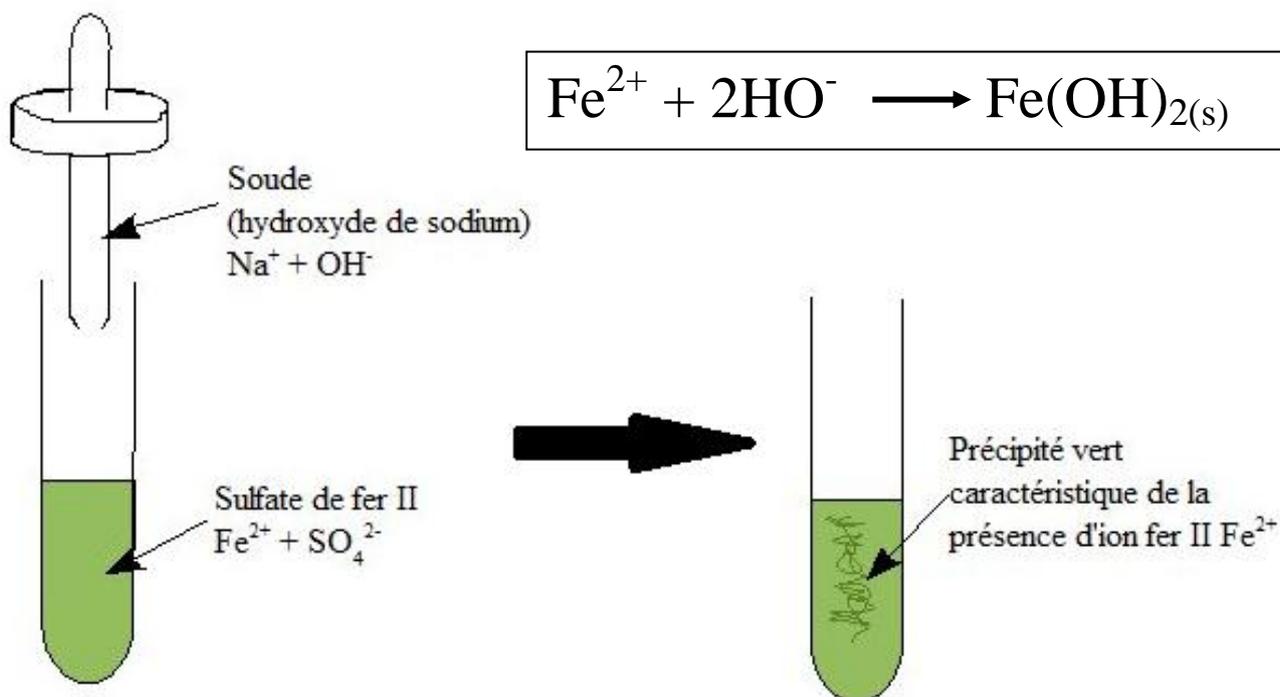
3) L'ion cuivre (II)

Les solutions, comme le sulfate de cuivre ou le chlorure de cuivre, contiennent des ions Cu^{2+} et sont bleues. Si on ajoute à ces solutions quelques gouttes de soude, il se forme des précipités de couleur bleue.



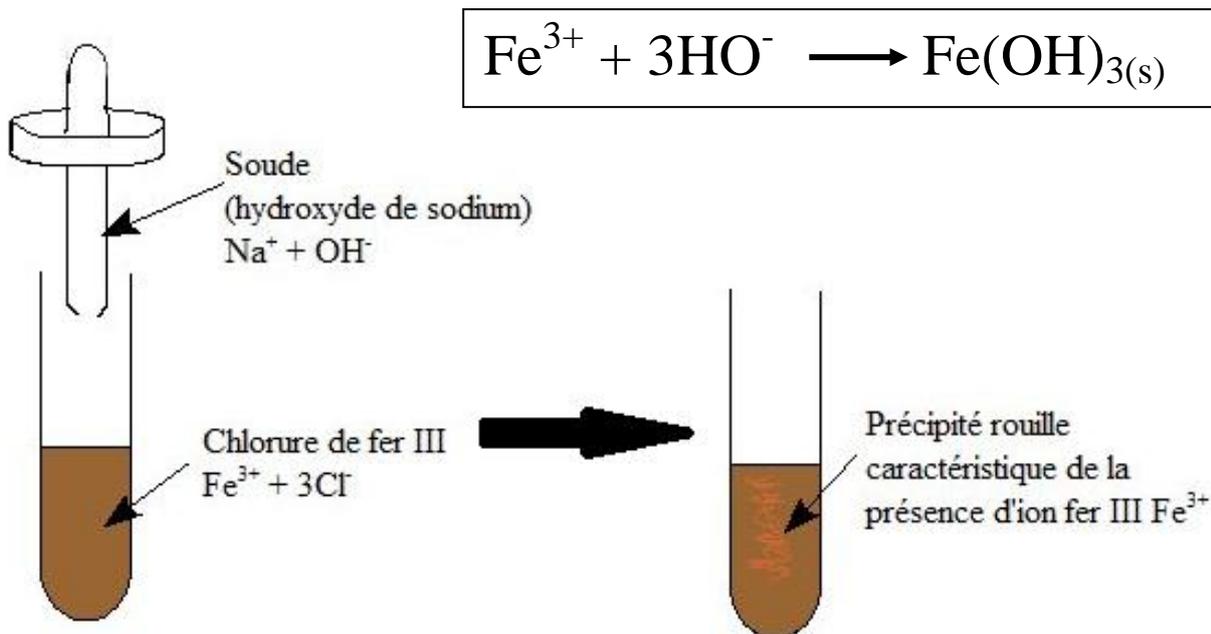
4) L'ion fer (II)

Les solutions, comme le sulfate de fer (II), contiennent des ions Fe^{2+} et sont verdâtres. Si on ajoute à ces solutions quelques gouttes de soude, il se forme un précipité de couleur vert foncé.



5) L'ion fer (III)

Les solutions, comme le sulfate de fer (III), contiennent des ions Fe^{3+} et sont de teinte jaune-marron. Si on ajoute à ces solutions quelques gouttes de soude, il se forme un précipité de couleur rouille.



Remarque :

Les ions zinc (II) Zn^{2+} et les ions aluminium Al^{3+} , réagissent aussi avec la soude pour donner tous les deux un précipité blanc qui se dissout dans un excès de soude !

6) L'ion chlorure

On utilise une solution contenant des ions chlorure Cl^- , comme le chlorure de sodium.

Si on ajoute à ces solutions quelques gouttes de nitrate d'argent, il se forme un précipité de couleur blanche qui noircit à la lumière.

Ce précipité provient d'une réaction entre les ions chlorure Cl^- et les ions argent Ag^+ .

