



Correction sur le zinc

Premier protocole à proposer :

D'abord faire augmenter le pH de la solution contenant les ions  $\text{Fe}^{3+}$  grâce à l'hydroxyde de sodium. Il faut que le pH dépasse 3,5 pour que tous les ions précipitent (on peut largement dépasser 3,5). Ensuite il faut filtrer la solution et mettre du thyocyanate dans le filtrat. Le filtrat ne devient pas rouge : il n'y a donc plus d'ions  $\text{Fe}^{3+}$ .

Second protocole :

Refaire exactement la même chose en précisant que cette fois le pH doit être compris entre 3,5 et 6,3. Sinon, les ions  $\text{Zn}^{2+}$  précipitent aussi. Ensuite, il faut vérifier que les ions ne sont plus présents dans la solution. IL faut refaire la même chose avec le thyo. Pour les ions  $\text{Zn}^{2+}$ , il faut encore faire monter le pH (sans forcément le mesurer). Un précipité blanc se forme : il y a donc des ions  $\text{Zn}^{2+}$ .  
La méthode utilisée correspond

L'avis du candidat: sujet cinq étoiles, franchement très simple, aucune connaissance à avoir. Il faut seulement être rigoureux et lire les documents. Je recommande ce sujet !