

Dissolution de AgI en présence de CN^- .

On a mis 10^{-1} mole de HCN et 10^{-2} mole de AgI dans un litre d'eau (vérifier l'existence d'un précipité). On ajoute alors de la soude solide pour augmenter le pH.

On donne : $K_a(\text{HCN}/\text{CN}^-) = 10^{-9.2}$ $K_s(\text{AgI}) = 10^{-16}$ $K_D(\text{Ag}(\text{CN})_2^-) = 10^{-21}$

Déterminer, au moment où le précipité de AgI disparaît :

1. la concentration des ions cyanures,
2. le pH de la solution,
3. la quantité de soude ajoutée.