

Réaction d'oxydo-réduction : Arbre de Diane

Dans cette réaction, on étudier le transfert d'électron entre le fil de cuivre métallique et les ions argent.

Pour ce faire nous avons besoin :

- D'un fil (ruban de cuivre)
- D'un erlenmeyer de 50mL
- D'une solution de nitrate d'argent ($C=0.01M$)



1. On verse un volume $V=30mL$ de solution de nitrate d'argent dans un erlenmeyer ($Ag^+ + NO_3^-$)
2. On fait tremper notre ruban de cuivre dans la solution (la solution est initialement incolore)
3. La solution devient bleu petit à petit et on remarque la présence de précipité grisâtre

On utilise une solution diluée donc la réaction prendra plus de temps. On la laisse pour voir ce que ça va donner

Pour cette réaction on peut écrire : $Cu_{(s)} + 2Ag^+_{(aq)} \rightarrow Cu^{2+} + 2Ag_{(s)}$

Revision #3

Created 4 November 2024 15:17:54 by Younan Jean

Updated 4 November 2024 16:34:11 by Younan Jean