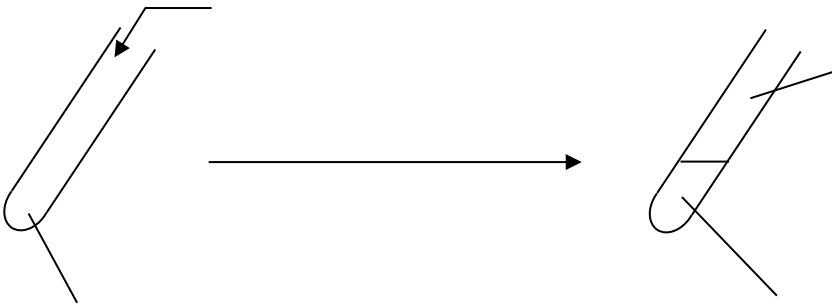


TP n°6 : L'élément cuivre

1. Réaction entre le métal cuivre et une solution d'acide nitrique : réaction I

a. Schémas et observations



b. Interprétation :

2. Réaction entre les ions Cu^{2+} et une solution de soude : réaction II

a. Schéma et observations :

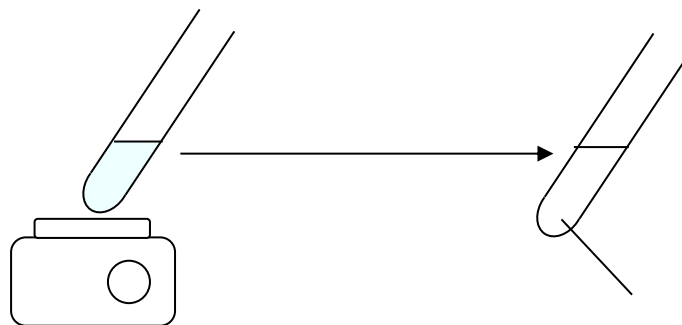


b. Interprétation :

Equation de la réaction :

3. Déshydratation du produit formé : réaction III

a. Schéma et observations :



b. Interprétations :

Le produit obtenu est de l'oxyde de cuivre II de formule CuO .

L'eau est un produit de cette réaction.

L'équation de la réaction qui a eu lieu est :

4. **Réaction entre la solution obtenue et une solution d'acide chlorhydrique :** réaction IV

a. Schéma et observations :



b. Interprétation :

5. **Réaction entre la solution obtenue et le métal fer :** réaction V

a. Schéma :



b. Interprétation

6. **Interprétations et conclusion :**

