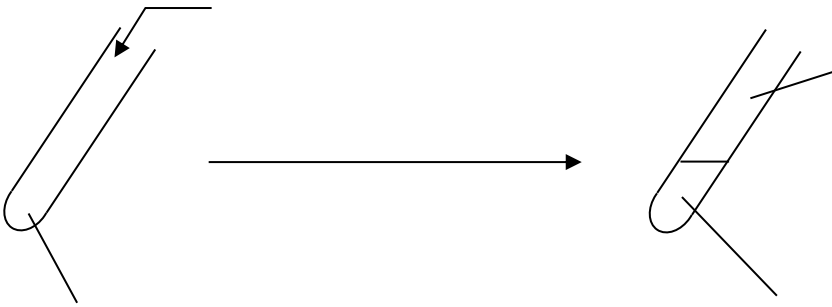


## TP n°10 : L'élément cuivre

### 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 $\text{Cu}^{2+}$ et une solution de soude : réaction II

#### a. Schéma et observations :

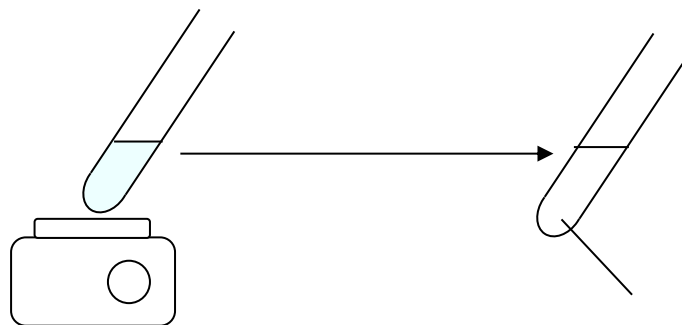


#### b. Interprétation :

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  $\text{CuO}$ .

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 :

