

Rédaction d'une expérience de chimie

- **mode opératoire** : ce que je fais comme expérience (matériel, quantité, réactifs utilisés) ;
- **schémas légendés, grands, clairs et soignés** : un premier où sont indiqués les réactifs, un deuxième où sont indiqués les observations ou les produits ;
- **observations** : ce que je vois (formation d'un dépôt, d'un gaz, aspect, changement de coloration,...) ;
- **interprétation** : ce qui s'est formé (ex : le dépôt rouge est du cuivre, la coloration en bleu de la solution est due à l'apparition d'ions cuivre) ;
- **conclusion** : « En présence de ..., l'élément cuivre a été transféré de la forme ... à la forme... »

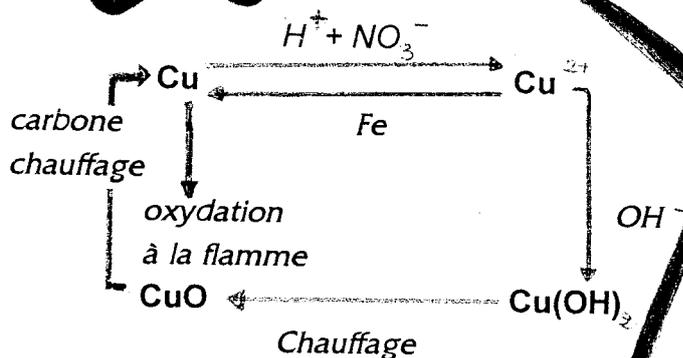
Rédiger chacune des expériences suivantes en suivant les consignes ci-dessus.

programme

Départs en salle de T.P

Retour 1 h30 plus tard
même endroit

**Visitez tous les états
de l'élément cuivre !!!**

Itinéraire**I – Transfert**

Les ions cuivre sont contenus dans une solution de sulfate de cuivre (CuSO_4).
Le fer est sous forme de poudre noire.

II – Transfert

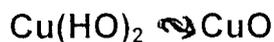
Le cuivre un sous forme d'un copeau de métal.
L'acide nitrique est un liquide incolore de formule HNO_3 .

III – Transfert

Les ions hydroxyde HO^- sont apportés par une solution d'hydroxyde de sodium (NaHO).
Les ions cuivre sont contenus dans une solution de sulfate de cuivre (CuSO_4).

IV – Transfert

Le cuivre est sous forme d'une lame métallique.
Indiquez le mode d'emploi d'un bec Bunsen.

V – Transfert

Vous reprenez le précipité d'hydroxyde de cuivre que vous avez obtenu dans l'expérience III.

VI – Transfert

Vous disposez d'un mélange de carbone et d'oxyde de cuivre sous forme de poudre noire.