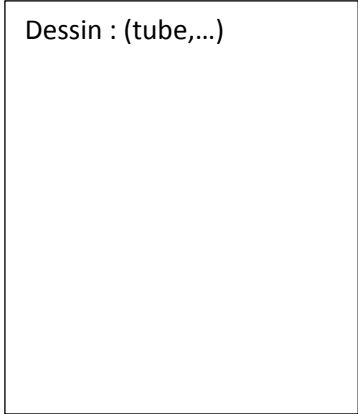


Séance 12 : Le cycle du cuivre

1. Action de l'acide nitrique sur le métal cuivre.

- Mettre un copeau de cuivre dans un tube
- Mettre 2 cm d'acide nitrique



- Observation :
- Rajouter de l'eau dans le tube, noter sa coloration :
- Equation de la TC : + →
+ dioxyde d'azote (gaz)

2. Action des ions hydroxyde sur les ions cuivre (II)

- Verser de la soude contenant des ions hydroxyde (quelques mL)
- Observation :
- Il se forme un précipité de couleur appelé hydroxyde de cuivre II
- Equation de la TC : + →



3. Chauffage de l'hydroxyde de cuivre II

- Chauffer le tube au-dessus d'un bec électrique
- Observation :
- On récupère un précipité de couleur Appelé oxyde de cuivre II
- Equation de la TC : →

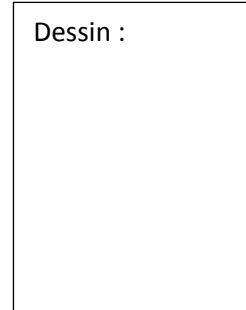
4. Action de l'acide chlorhydrique sur l'oxyde de cuivre II

- Comment peut-on récupérer l'oxyde de cuivre II ?
- Faites-le
- Mettre un peu d'oxyde de cuivre dans un tube et mettre 2 cm d'acide chlorhydrique
- Observation :
- La coloration de la solution est due à quel produit ?
- Equation de la TC : +... →

5. Action du métal fer sur les ions cuivre (II)

- Mettre un morceau de fer dans le tube
- Observation sur le clou après quelques minutes :
- Sachant que le cuivre est rouge, donne l'équation de la TC :
..... + ions cuivre II →

Dessin :



BILAN :

