

## FICHE DE PREPARATION

**DATE :** Jeudi 21 Mars 2013

8h30-10h30 Morazzani

10h30-12h30 Clément

**NIVEAU :** TS Spécialité

**THÈME :** Matériaux ; **Sous thème :** Cycle de vie

**VERSION ZÉRO**

**Séance 3.1.3. :** Recyclage des métaux

### MATÉRIEL PROFESSEUR :

- Solution aqueuse d'hydroxyde de sodium  $\text{Na}^+_{(\text{aq})} + \text{HO}^-_{(\text{aq})}$  à  $c = 0,50 \text{ mol.L}^{-1}$  (100 mL/binôme)
- Solution aqueuse de chlorure de fer(III)  $\text{Fe}^{3+}_{(\text{aq})} + 3\text{Cl}^-_{(\text{aq})}$  à  $c = 0,20 \text{ mol.L}^{-1}$  (50mL/binôme)
- Solution aqueuse de sulfate de cuivre (II)  $\text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})} + \text{SO}_4^{2-}_{(\text{aq})}$  à  $c = 0,20 \text{ mol.L}^{-1}$  (50 mL/binôme)
- Solution d'acide chlorhydrique  $\text{H}_3\text{O}^+ + \text{Cl}^-_{(\text{aq})}$  à  $c = 1 \text{ mol.L}^{-1}$  (20 mL/binôme)

### MATÉRIEL ÉLÈVES :

**9 groupes X 2 classes**

- ordinateur allumé
- pH-mètre + sonde + papier joseph + bras articulé + tournevis + solutions tampon 4 et 7
- eau distillée
- burette 25,0 mL sur support + pince 3 doigts + petit entonnoir
- 4 petits bechers 100 mL (assez étroit pour que sonde pH-mètre soit immergée ds 20mL de solution)
- agitateur magnétique + petit turbulent
- pipeteur vert
- 2 pipettes jaugées de 10,0 mL
- lunettes de protection
- support en bois pour filtration + gros entonnoir + filtre
- pot récupération solution ions métalliques
- crayons à verre
- 

### A FAIRE :

### Remarques Prof :

Il ne faut pas trop trainer. C'est juste, il faut bien regarder sa montre pour donner de l'aide en temps voulu.

### Sources :

<http://labolycee.org/2005/2005-09-Antilles-Spe-Sujet-Exo3-SeparationCu-Fe.doc>

<http://labolycee.org/2005/2005-09-Antilles-Spe-Correction-Exo3-SeparationCu-Fe.doc>