|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **CONSTITUTION ET TRANSFORMATION DE LA MATIERE** | **ELECTROLYSE**  ***Liste de matériel*** | **Tle**  **Spécialité Physique Chimie** |

**Sur chaque paillasse élève :**

* 2 béchers de 100 mL
* 3 éprouvettes graduées (20 mL)
* Un bécher 250 mL + dispositif pour maintenir les plaques
* 1 balance électronique au 1/100ème
* 1 plaque de fer décapée, dégraissée (acétone) et passée dans de l’acide chlorhydrique à 1M
* 1 plaque de zinc
* 1 tube en U + 2 électrodes en graphite
* 1 générateur de tension continue 6 – 12 V (alim jaune elc AL941)
* 3 fils (1 rouge et 2 noirs) + 2 pinces crocodile (1 rouge et 1 noire)
* 1 ampèremètre (Multimetrix – **calibre 10A**)
* 1 petit flacon contenant de la poudre de zinc (chaque binôme utilisera 0,20 g)
* 1 flacon contenant une solution de diiode à 0,015 mol/L (chaque binôme utilisera 20 mL)
* 1 flacon contenant une solution d’iodure de potassium à 0,015 mol/L (chaque binôme utilisera   
  20 mL)
* 1 flacon contenant une solution de sulfate de zinc à 0,015 mol/L (chaque binôme utilisera 20 mL)
* 1 flacon contenant une solution de sulfate de zinc à **0,10 mol/L** (chaque binôme utilisera environ   
  200 mL) étiquette : « sulfate de zinc à 0,10 mol/L pour galvanisation de la plaque de fer)
* Verre à pied poubelle
* Sèche cheveux