



CONSTITUTION ET  
TRANSFORMATION DE LA  
MATIERE

# ELECTROLYSE

## Liste de matériel

T<sup>le</sup>  
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 1/100<sup>ème</sup>
- ✓ 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