

EXTRACTION PAR SOLVANT	CHAP 7
NOM PRÉNOM :	1^{ÈRE} SPÉ

OBJECTIFS :

- faire découvrir la notion d'extraction par solvant aux élèves et les faire manipuler
- revoir les notions de solubilité, de miscibilité et de densité

MATÉRIEL :

Sur la table prof :

- 500 mL d'un mélange 3/4 de CuSO_4 à 1 mol.L^{-1} + 1/4 de I_2 à $5,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$
- un support de tubes avec 6 tubes à essai
- un bécher pour le sang de schtroumpf

Sous la hotte aspirante :

- flacon de cyclohexane (avec les pictogrammes de sécurité) + bécher 200 mL
- flacon d'éthanol (avec les picto) + bécher 200 mL
- flacon de sulfate de cuivre anhydre (avec les picto) + spatule
- flacon de diiode solide (avec les picto) + spatule
- 2 éprouvettes de 10 mL

Pour les élèves par groupe :

- support de tubes
- 2 tubes à essai
- éprouvette de 10 mL
- ampoule à décanter avec son crochet
- potence
- 2 béchers de 100 mL

REMARQUES :

- quantités prévues pour 2 fois 8 groupes d'élèves avec du rabe
- mettre 10 mL de mélange et 12 mL de cyclohexane pour extraire tout (ou presque) le diiode du mélange