

# EXTRACTION PAR SOLVANT POUR ELORA DLABO

## DOC PROF

Chap 7

Nom Prénom :

1<sup>ère</sup> 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  $\text{CuSO}_4$  à  $1 \text{ mol.L}^{-1}$  + 1/4 de  $\text{I}_2$  à  $5,0 \cdot 10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}$   
- un support de tubes avec 6 tubes à essai

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 d'iode solide (avec les picto)  
- 2 éprouvettes de 10 mL

Pour les élèves par groupe : - support de tubes  
- 8 tubes à essai  
- éprouvette de 10 mL  
- ampoule à décanter avec son crochet  
- potence  
- 2 béchers de 100 mL  
- ordinateur avec connexion internet pour l'escape game

Génially associé : <https://view.genial.ly/61ae093b35dc8d0de2e030e2/interactive-content-chap7-1spe>

**Remarques :** - quantités prévues pour 2 fois 8 groupes d'élèves avec du rabe  
- mettre 10 mL de mélange et 10 mL de cyclohexane pour extraire tout (ou presque) le diiode du mélange  
- j'ai fait un chemis-tree pour décorer la salle, il a fait sensation !

