# Expérience de la pluie d'or

Référence : Chimie Générale – Jean-François le Maréchal (p.229-230)

Leçons potentielles: 27

### **Produits:**

Nom	Formule brute	Masse molaire (g.mol <sup>-1</sup> )	Densité	Température	Sécurité
Nitrate de plomb	Pb(NO <sub>3</sub> ) <sub>2</sub>	331.2	-	-	Ecotoxique Toxique
lodure de potassium	KI	166	-	-	-
Eau distillée	H <sub>2</sub> 0	18	1	T <sub>eb</sub> = 100 °C	-

#### **Concentrations:**

- Solution de nitrate de plomb à 5%
- Solution d'iodure de potassium à 5 % (KI)

Les concentrations n'ont pas nécessairement besoin d'être précise (5g dans 100 mL d'eau).

### Matériels:

- Gros tubes à essai
- Porte tubes
- Béchers (2 pour les solutions)
- Décapeur thermique
- Pipettes pasteurs en plastique (2)
- Éprouvette graduée de 20 mL
- Cristallisoir (mélange eau-glace)
- Pince en bois adaptée aux tubes à essai

### Modification protocole:

Pour le mélange eau glace, ne pas hésiter à mettre de l'eau

## Remarques éventuelles :