**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-1) | Densité | Température | Sécurité |
| Nitrate de plomb | Pb(NO3)2 | 331.2 | - | - | Ecotoxique Toxique |
| Iodure de potassium | KI | 166 | - | - | - |
| Eau distillée | H20 | 18 | 1 | Teb = 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 :