

## FICHE DE PRÉPARATION

### DATES :

**NIVEAU :** 2nde

**TP C9 Composés ioniques**

SALLE HUMIDE

### MATÉRIEL PROFESSEUR :

- bécher contenant du nigari ( $MgCl_2$ ) + spatule (à renouveler entre les groupes)
- Pipettes plastiques
- Tubes à essais de réserve (à changer entre les demi-groupes ou à rincer abondamment)
- 200 ou 250 mL de solution aqueuse de nitrate de plomb à  $10^{-2}$  mol/L



étiquetée  $Pb^{2+} + 2NO_3^-$  et avec les pictogrammes et  
(consommation 2 gouttes X 9 classes X 18 binômes = 324 gouttes)

- 2L de solution d'iodure de potassium à  $10^{-1}$  mol/L étiquetée  $K^+ + I^-$   
(consommation 10 mL X 9 classes X 18 binômes = 1,6 L)
- 

### MATÉRIEL ÉLÈVES :

9 groupes

- Flacon compte-goutte d'hydroxyde de sodium à 0,1 mol/L



étiqueté  $Na^+ + HO^-$  avec pictogramme corrosif :

- Flacon compte-goutte de nitrate d'argent à 0,1 mol/L



étiqueté  $Ag^+ + NO_3^-$  avec pictogrammes corrosif et nocif envirnmt



- Flacon compte-goutte d'oxalate d'ammonium (0,1 M)
- Flacon compte-goutte de chlorure de baryum (0,1 M)



étiqueté  $Ba^{2+} + 2 Cl^-$  avec pictogramme toxique

- portoir avec 4 tubes à essais
- pissette d'eau distillée
- lunettes de protection
- tube à essai contenant un peu de poudre de  $MgCl_2$  avec bouchon
- baguette en verre
- pipette plastique
- becher 100 mL

### REMARQUES :

Bidon récupération (métaux)

### SOURCES :

HACHETTE 2<sup>nde</sup> 2019 p 53

Film sur les cristaux : <https://vimeo.com/377014175>

Film réaction de précipitation : <https://vimeo.com/377020495>

Animation dissolution + précipitation : [https://javalab.org/en/precipitation\\_reaction\\_en/](https://javalab.org/en/precipitation_reaction_en/)

Animation cristal NaCl en 3D : <https://www.chemtube3d.com/rocksaltfinal/>

Verrerie : <https://chemix.org/>



