

<p>Laboratoire 3 : Cristallisation d'une solution de sulfate de cuivre (II) et contrôle des quantités de sels dissous.</p>
--

### 1 Objectifs/Prérequis théoriques

L'objectif est de vérifier que les sels dissous mis initialement sont retrouvés après évaporation et cristallisation.

### 2 Matériel

- 1 cristallisoir
- 1 feuille d'aluminium
- spatule
- pissette

### 3 Protocole expérimental

- ➔ Prenez un grand cristallisoir en pyrex.
- ➔ Mettez l'ensemble des solutions de  $\text{CuSO}_4$  dans le cristallisoir .
- ➔ Mettez en chauffage léger sur une plaque chauffée par un bec bunsen sans ébullition.
- ➔ Préparez un petit récipient en feuille d'aluminium comme au premier laboratoire, pesez-le.
- ➔ Dès que la phase liquide a presque totalement disparu, transférez dans le bac en aluminium.
- ➔ Terminer la dessiccation sous hotte sur une plaque chauffée par un bec bunsen pour former le sulfate de cuivre déshydraté.
- ➔ Pesez le récipient avec ses cristaux.
- ➔ Calculez le nombre de mole obtenu de molécule déshydratée.
- ➔ Comparez avec le nombre initial mis dans les solutions.