

Protocoles (exemples)

<https://physiquechimie-ea.ensfea.fr/wp-content/uploads/sites/10/2016/10/Exp%C3%A9riences-de-cristallisation-instantan%C3%A9e.pdf> **Extraits**

Thiosulfate de sodium

Peser le thiosulfate et l'eau distillée de telle façon que pour une masse d'eau il y ait 10 masses de thiosulfate. Bien mélanger dans un bécher puis faire chauffer le bécher au bain marie. La solution devient limpide et incolore. Sortir le bécher du bain marie et le laisser refroidir. Une fois refroidi, faire tomber un petit cristal de thiosulfate dans la solution préparée. La solution cristallise instantanément.

Acétate de sodium

Peser le thiosulfate et l'eau distillée de telle façon que pour une masse d'eau il y ait 7,5 masses d'acétate de sodium. Bien mélanger dans un bécher puis faire chauffer le bécher au bain marie. La solution devient limpide et incolore. Sortir le bécher du bain marie et le laisser refroidir. Une fois refroidi, faire tomber un petit cristal d'acétate de sodium dans la solution préparée.

La Nature. Revue des sciences et de leurs applications aux arts et à l'industrie.

1875 : Troisième année, premier semestre : n° 79 à 104

CURIEUSE EXPÉRIENCE

DE CRISTALLISATION INSTANTANÉE

On dissout 150 parties en poids d'hyposulfite de soude dans 15 parties d'eau, on verse lentement la dissolution dans une éprouvette à pied, préalablement chauffée à l'aide d'eau bouillante, de façon à remplir le vase à moitié environ. On a dissous, d'autre part, 100 parties en poids d'acétate de soude dans 15 parties d'eau bouillante. On verse lentement cette solution sur la première, de façon à ce qu'elle forme une couche supérieure et à ce qu'elle ne se mélange pas avec celle-ci. Les deux solutions sont surmontées d'une petite couche d'eau bouillante, que nous ne représentons pas sur notre figure. On laisse refroidir l'éprouvette lentement, et au repos.

Quand le tout est froid, on a deux solutions saturées d'hyposulfite de soude et d'acétate de soude superposées.

On descend dans l'éprouvette un fil à l'extrémité duquel est fixé un petit cristal d'hyposulfite de soude; le cristal traverse la solution d'acétate sans la troubler, mais à peine a-t-il pénétré dans la solution d'hyposulfite inférieure que le sel cristallise instantanément (Voy. l'éprouvette à gauche de la figure). Quand l'hyposulfite est pris en masse, on descend dans la solution supérieure un cristal d'acétate de soude suspendu à un autre fil; ce sel cristallise alors à son tour (Voy. la même éprouvette, à droite de la figure).

