Rappel des notions importantes – Cristallisation

Enseignante	Dr RAHMANI Fathia
Établissement	Université Djilali Bounaama de Khemis Miliana

Objectif de la ressource : revoir rapidement les notions essentielles du chapitre, consolider les acquis et préparer les activités d'autoévaluation.

Notions principales

La cristallisation permet d'obtenir un soluté sous forme de cristaux à partir d'une solution. Elle nécessite généralement la formation d'un état de sursaturation, obtenu par refroidissement, évaporation ou modification de la composition du milieu. La cristallisation comprend deux étapes principales : la nucléation, qui correspond à la formation des premiers germes cristallins, puis la croissance cristalline, qui correspond à l'augmentation de la taille des cristaux. La qualité des cristaux dépend de la température, du refroidissement, de l'agitation, de l'ensemencement et des impuretés.

À retenir

- Sursaturation : condition nécessaire à la formation des cristaux.
- Nucléation : apparition des premiers germes cristallins.
- Croissance cristalline : augmentation progressive de la taille des cristaux.
- Solution mère : liquide restant après formation et séparation des cristaux.

Mots-clés

Cristallisation, solubilité, sursaturation, nucléation, croissance cristalline, solution mère.