

Vulgarisation

-De façon générale, la solubilité (c'est-à-dire la quantité de solide maximale que l'on peut dissoudre dans un litre d'eau exprimée en mol.L⁻¹ ou en g.L⁻¹) augmente avec la température.

Le sucre se dissout mieux dans un café chaud qu'un café froid !

Ce n'est en revanche pas le cas pour CaCO_{3(s)} !

Les roches calcaires seront donc plus solubles dans les mers froides que dans les mers chaudes !

-Expérience de la **pluie d'or** (<https://www.youtube.com/watch?v=NzOAUzteNaw>)

Explication : quand la solution est chaude : tout est soluble. On laisse refroidir, la solubilité diminue et les cristaux de PbI_{2(s)} se forment, tombent au fond de l'erenmeyer par gravité : il pleut des cristaux d'or !