



EXPERIÊNCIA DO GELO QUENTE: CRISTALIZAÇÃO INSTANTÂNEA COM ACETATO DE SÓDIO FERREIRA

Arthur Guterres Ferreira¹, Luis Miguel de Matos Chesani², Thomas Silveira da Silveira³

Curso Técnico em Informática, Instituto Federal Farroupilha – Campus Júlio de Castilhos

A experiência do gelo quente é um fenômeno interessante que ocorre quando uma solução de acetato de sódio, dissolvida em água quente, solidifica-se instantaneamente ao ser tocada. Isso acontece porque a solução está supersaturada, ou seja, contém mais acetato de sódio dissolvido do que seria possível em uma temperatura normal. Quando a solução é tocada ou perturbada, ela se cristaliza rapidamente, mostrando uma transformação visual de líquido para sólido. Com isso, este experimento objetiva demonstrar como uma solução supersaturada de acetato de sódio pode se solidificar instantaneamente, explicando o processo de cristalização instantânea e os conceitos de mudança de fase. A relevância da experiência está em mostrar, de forma prática, o entendimento de como soluções podem se comportar sob diferentes condições. Além disso, ajuda a ensinar conceitos importantes de química de forma divertida e visual. Para isso, a solução é preparada dissolvendo-se mais acetato de sódio do que o necessário em água quente. Como resultado, observou-se que a água após ser resfriada e em repouso se solidifica rapidamente quando tocada, formando cristais visíveis.

Palavras-chave: Acetato de sódio, Cristais, Gelo quente, Resfriamento.

¹ arthur.2021302277@aluno.iffar.edu.br

² luis.2021309456@aluno.iffar.edu.br

³ thomas.2020322981@aluno.iffar.edu.br