FAÇA ÁGUA CRISTALIZAR EM MENOS DE UM MINUTO

Charles Andrade ¹

Igor Brandão ¹

João Vitor Vasco ¹

Laudicéia Nascimento ¹

Letícia Sena ¹

Lucas Vettoraci¹

Raiane Miranda ¹

Scarlat Brilhante ¹

EEEFM “Coronel Gomes de Oliveira” ²

Professor e orientador: Elton Montonholi³

**Resumo**

O presente trabalho se refere a uma grande invenção realizada pelos presentes alunos acima citado, em busca de mostrar como ocorre uma reação química do acetato de sódio em contato com a impureza, nessa reação o acetato se cristaliza em gelo quente em poucos segundos. Os materiais utilizados nessa experiência serão: acetato de sódio, água e impureza. O acetato de sódio será diluído e aquecido na água para sua melhor cristalização em contato com a impureza.

**Palavras- chave:** Água, acetato de sódio, gelo e reação.

1. Projeto realizado pelos alunos do 2°M03

2. EscolaEEEFM “Coronel Gomes de Oliveira”

3. Professor de Matemática e orientador do projeto da pesquisa: Elton Montonholi

Email: scarlathorrara@hotmail.com

**2. JUSTIFICATIVA**

Quando pensamos em criar este projeto queríamos mostrar para o publico jovem e adulto uma nova reação química, rápido e fácil pra fazer. Mostrandoa mistura de acetato de sódio com água e impureza. Assim, torna-se uma experiência simples e bem criativa aos olhos de quem não sabe os truques. Quando vemos o ''gelo'' achamos que está á uma temperatura baixa, quando na verdade ele está numa temperatura alta, sendo assim um ''gelo quente''.

**3. OBJETIVOS**

Este projeto foi desenvolvido com o intuito de primeiramente aprendermos mais sobre as reações, e mostrar como em poucos minutos podemos ter uma experiência muito interessante. Fazendo assim com que o publico se interesse mais com o mundo da área de matérias exatas.

**4. METODOLOGIA**

**12/03-** Reunimos e decidimos fazer o filtro portátil.

**19/03-** Projeto não foi aprovado.

**21/03-** entramos em um consenso e decidimos pela criação do gelo quente.

**09/04-** começou a busca pela matéria prima.

**14/04-** foi dado inicio a construção do projeto.

**17/04-** finalizamos o trabalho.

**MATERIAIS UTILIZADOS**

* Água
* Copo
* Acetato de sódio
* Bandeja de inox
* Uma colher

**REFERÊNCIAS TEÓRICAS**

Disponível em: [http://www.youtube.com/watch?annotation\_id=annotation\_821736 HYPERLINK "http://www.youtube.com/watch?annotation\_id=annotation\_821736&feature=iv&src\_vid=MKwlNj8cIZw&v=7d4GhLCHQ20"& HYPERLINK "http://www.youtube.com/watch?annotation\_id=annotation\_821736&feature=iv&src\_vid=MKwlNj8cIZw&v=7d4GhLCHQ20"feature=iv HYPERLINK "http://www.youtube.com/watch?annotation\_id=annotation\_821736&feature=iv&src\_vid=MKwlNj8cIZw&v=7d4GhLCHQ20"& HYPERLINK "http://www.youtube.com/watch?annotation\_id=annotation\_821736&feature=iv&src\_vid=MKwlNj8cIZw&v=7d4GhLCHQ20"src\_vid=MKwlNj8cIZw HYPERLINK "http://www.youtube.com/watch?annotation\_id=annotation\_821736&feature=iv&src\_vid=MKwlNj8cIZw&v=7d4GhLCHQ20"& HYPERLINK "http://www.youtube.com/watch?annotation\_id=annotation\_821736&feature=iv&src\_vid=MKwlNj8cIZw&v=7d4GhLCHQ20"v=7d4GhLCHQ20](http://www.youtube.com/watch?annotation_id=annotation_821736&feature=iv&src_vid=MKwlNj8cIZw&v=7d4GhLCHQ20)

Acesso em 02 de Abril.

Disponível em: <http://pt.wikipedia.org/wiki/Acetato_de_s%C3%B3dio>

Acesso em 04 de Abril.

**ANEXOS**







