



**MOTIVANDO - “Feira de Inovação e Ciências do UNIVAG”
Categoria EXPERIMENTE - Resumo Científico**

Título do Experimento realizado: Apagando fogo com o gás carbônico.

Escola: Joaquim Da Cruz Coelho.

Município: Várzea Grande

Série: 9º ANO

Nome completo dos alunos: Luiz Henrique, Handrews Guntharks Klynefelter, Mayane Caroline, Amanda Gabriella, Ingrid Cristiana Meira De Oliveira.

Nome completo do(s) professor(es): Ana De Francisco Candiotti.

Objetivo do Experimento: O objetivo do Experimento foi apagar o fogo de uma vela utilizando o gás carbônico produzindo a partir de uma reação de Bicarbonato de sódio com o Vinagre.

Princípios que levam o experimento a funcionar:

Percebeu que em nosso Experimento o combustível é a vela, nosso oxigênio está presente no ar que respiramos em nossa atmosfera a fontes de calor vem do Fósforo, por isso a vela atende entra em combustão ou seja vai queimando. Outra coisa importante neste Experimento são as mistura Bicarbonato de sódio com Vinagre acontece uma reação química que libera o gás carbônico (CO₂).

Aplicação do experimento na sociedade:

Este gás carbônico (CO₂) é o mesmo utilizado em extintor de incêndio também é liberado gente respira nosso ar, libera um gás.

Conclusão

Nós testamos como o resultado que o Bicarbonato de amoníaco também produz o gás carbônico quando reage com Vinagre.

Uma forma tem como concluir que a presenta do Bicarbonato reagiu com o que deu uma reação deu certo pode ser Bicarbonato de sódio ou amoníaco se for dessa forma funciona, e todos gostaram do experimento.