

Autoria

Raquel de Lara CUNHA
Pyetroh Araujo MARINHO
Mariane da Silva COSTA
Mariana Lima GESUALDI
Matheus Albino da Costa EIRAS
Esther de Vita NONATO

Estudantes do Curso Técnico em Edificações integrado ao Ensino
Médio no IFF *Campus* Santo Antônio de Pádua

Vitor Corrêa Rodrigues

Estudante do Curso Técnico em Automação Industrial integrado
ao Ensino Médio no IFF *Campus* Santo Antônio de Pádua

Orientação

Simone Augusto SILVA

Docente no IFF *Campus* Santo Antônio de Pádua

Resumo: Esse experimento de química pretende observar a reação química entre ácidos e bases através da mistura de bicarbonato de sódio e o ácido acético do vinagre que, ao entrar em contato um com o outro, há uma reação química e se forma o gás carbônico, além de produzir acetato de sódio em solução e água. Esse é um tipo de reação de dupla troca, ou seja, quando duas substâncias compostas reagem entre si, trocando seus componentes e dando origem a duas novas substâncias compostas, e para observarmos isso, podemos colocar 100 ml de vinagre em uma garrafa de plástico, três colheres de chá de bicarbonato de sódio dentro de um balão com a ajuda de um funil e prender o balão ao gargalo da garrafa e observar o balão encher sozinho a medida que é formado o gás carbônico e a pressão feita por esse gás dentro da garrafa de plástico.

Palavras-chave: experimento; balão; química.