



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

Título do Experimento ou Projeto realizado: A Violeta que desaparece

Escola: E.E Padre José Maria do Sacramento

Município: Nova Brasilândia MT

Série: 7º A

Nome completo do aluno: Tarcísio Felipe de Souza Ventura

Nome completo do(a) professor(a): Ivonete Gomes de Souza Ventura

Objetivo do Experimento/Projeto:

Fazer um experimento no qual os líquidos mudam de cor de acordo as reações químicas ocorridas no mesmo.

Princípios e métodos que levam o experimento/projeto a funcionar:

Se colocarmos água, vinagre incolor, água oxigenada de 10 volume e uma pílula de permanganato de potássio misturando os ingredientes: 40 ml água com a pílula de permanganato de potássio até dissolver, depois colocar 20 ml de vinagre a mistura ficará de cor roxo, porém, quando você colocar a 20 ml de água oxigenada de 10 volume a água fica transparente novamente.

Formulação: Materiais e modo de fazer

Ingredientes:

- Recipiente de vidro
- 40 ml Água
- 20 ml de vinagre
- 20 ml água oxigenada
- 1 comprimido de permanganato de potássio

Etapas da confecção do experimento:

Modo de fazer:

No recipiente adicionar água misturada com o comprimido de permanganato de potássio até dissolvê-lo, logo após adicionar o vinagre, e em seguida coloque a água oxigenada e esperar a reação química.

Aplicação do experimento/projeto na sociedade:

A percepção de uma reação química a olho nu é muito interessante para nos conversarmos de que ela realmente ocorreu. E essa experiência nos mostra claramente que houve uma reação química com seus reagentes.

**Conclusão:**

A mudança de cor ocorre na mistura ocorre porque na hora que colocamos o permanganato de potássio na água ele se dissocia e formam os íons potássio e permanganato, quando o íon de permanganato que é violeta se mistura com a água oxigenada e com o vinagre ele perde seu oxigênio e vira um íon manganês e esse íon é completamente transparente.