**BOMBA DE HIDROGÊNIO**

Alex Diego de Melo Pinho

Luiz Felipe Almeida Queiroz

GT - 6

**Introdução**: Durante a aula do componente, da base diversificada, Prática Experimental; no 4° bimestre, os alunos do 2°C do Ensino médio, realizaram um experimento químico a fim de observar uma bomba caseira de alumínio e soda cáustica. **Objetivo**: Mostrar como acontece uma explosão de Hidrogênio. **Metodologia**: Para o experimento foi usado os seguintes reagentes: papel Alumínio (Al), Água (H2O) e Hidróxido de Sódio ou Soda Cáustica (NaOH). Os materiais usados foram um recipiente de aproximadamente 250ml, um balão e um isqueiro. O professor começou preparando uma solução de Soda Cáustica e logo em seguida adicionou o papel alumínio no recipiente. Ao misturar os reagentes, a soda cáustica reage com o papel alumínio gerando Aluminato de Sódio (NaAlO2) e o gás Hidrogênio. Para que não se fosse perdido esse gás o professor tampou o recipiente com o balão, para coletar o gás Hidrogênio que é altamente inflamável. Depois de cheio, o recipiente com o balão foi colocado em uma área aberta, pois se inalado em uma certa quantidade, o gás hidrogênio pode causar asfixia, perda de conhecimento entre outros malefícios. Assim, de uma distância segura, com o isqueiro, colocaram fogo no balão. **Resultado**: Após um tempo, em contato com o fogo, o balão explodiu, por conta da exposição ao oxigênio (O2) e ao fogo. **Conclusão**: Desse modo a conclusão que se chega é que, a soda cáustica reage com o papel alumínio gerando o gás hidrogênio que enche o balão. O balão, contendo gás de Hidrogênio suficiente, pode então servir como uma bomba.

**Palavras Chave:** Reação Química, Bomba de Hidrogênio, Prática Experimental