



LABORATÓRIO DE QUÍMICA

Prof. Reversion



Experimento 12 – Reação exotérmica e Energia de ativação

Materiais e reagentes

- 1 vidro de relógio ou placa de petri;
- Pipetas;
- Bastão de vidro;
- Algodão;
- Permanganato de potássio (KMnO_4);
- Etanol;
- Ácido sulfúrico.

Procedimento Experimental

1º Passo: Adicione o 1,0 g de permanganato de potássio no vidro de relógio.

2º Passo: COM MUITO CUIDADO, goteje ácido sulfúrico sobre o permanganato que está na placa, sempre com o auxílio de uma pipeta e uso de luvas;

3º Passo: Aguarde as duas substâncias reagirem. Não é necessário mexer a mistura, apenas aguarde a formação de um líquido esverdeado; (Cuidado para não inalar os gases).

4º Passo: Utilizando um bastão de vidro, adicione um pedaço de algodão na ponta e humideça com etanol.

5º Passo: MUITO CUIDADO E ATENÇÃO: Aproxime a ponta do bastão com o algodão no líquido formado na placa, Observe a reação e anote TODAS as alterações que ocorrem.

Atividades:

a) Quais fenômenos químicos podemos observar nesse experimento? O que é energia de ativação?

b) Indicar a reação química que acontece entre o Permanganato de Potássio e o Ácido Sulfúrico.

b) Anexar fotos das etapas 3 e 5.