

3.18 CINÉTICA QUÍMICA- Reação Envolvendo Amido, Iodo e Vitamina C

SE LIGA!!!

Gleissy Mary A. D. A. dos Santos

Nome da Escola: CEEFMTI
“Aristeu Aguiar”

Conteúdo

Reações químicas

Cinética Química é o estudo da taxa na qual as reações químicas ocorrem que tem por objetivo compreender as reações químicas no nível molecular.

Descritores do Paebes

D30(Q) Identificar os fatores que alteram a velocidade de uma reação química.

Objetivo

Mostrar como a temperatura e concentração interferem numa reação química.

Materiais e Reagentes:

- 5 bêqueres ou copos ou jarras de vidro;
- Pipeta de Pasteur;
- 5 colheres de sago cru ou $\frac{1}{2}$ colher de maisena;
- 50 ml de água oxigenada de 10 vol.;
- 1 pastilha de vitamina C de 2,0 g;

- 1 ml de tintura de iodo;
- 740 ml de água quente;
- Bastão de vidro.

Procedimentos:

- 1º) Medir 120 ml de água quente, e adicionar a pastilha de vitamina C em um béquer;
- 2º) Dissolver bem a pastilha com o bastão de vidro;
- 3º) Colocar 20 gotas da solução de vitamina C em 60 ml de água quente;
- 4º) Preparar a solução de iodo, medindo 20 ml de água quente e tintura de iodo;
- 5º) Preparar a solução de água oxigenada: água oxigenada + $\frac{1}{2}$ colher de maisena;
- 6º) Para fazer a mistura de amido, ferver a maisena em 500 ml de água;
- 7º) Misturar a solução de vitamina C preparada com o iodo;
- 8º) E por fim adicionar a mistura de amido com água oxigenada na mistura;
- 9º) Observar o que acontece.

Resultados e Discussão

1. Descrever as reações envolvidas no experimento;
2. Fatores que influenciam na velocidade das reações químicas;