

Cinética Química

Fábio Lima

Sumário

1 Cinética Química

Cinética Química



Introdução

- Em termos clássicos, **Cinética Química** pode ser entendida como o estudo da velocidade em que as reações químicas ocorrem.
- A cinética se ocupa também de compreender como as reações químicas acontecem. Ou seja, de identificar quais espécies químicas estão envolvidas, segundo quantas/quais etapas essas transformações se desenvolvem.
- Para que a ação da cinética química seja efetiva, é inevitável que as reações sejam observadas no nível molecular.

Fatores que alteram a velocidade

Existem quatro fatores (importantes) que afetam as velocidades das reações:

- Estado físico e/ou fase de cada reagente
- **Concentrações** dos reagentes
- **Temperatura** do meio reacional
- Presença de um **catalisador** ou de um **inibidor**

Estado Físico

Concentrações

Temperatura

Catalisador