

73. Влияние температуры на скорость хим. реакции
Правило Вант-Гоффа и ур-ие Аррениуса. Энергия активации.

Правило Вант-Гоффа: при повышении температуры ~~на 10 К~~
на 10 К скорость реакции возрастает в 2-4 раза.

$$\gamma = \frac{\tau_{T+10}}{\tau_T} - \text{температурный коэф. скорости реакции.}$$

Ур-ие Аррениуса:

$$k = k_0 \exp\left(-\frac{E_A}{RT}\right)$$

k - константа скорости хим. реакции

E_A - энергия активации.

Энергия активации - избыток энергии по сравнению со средней энергией ~~реакции~~ молекул при данной температуре, необходимый для того, чтобы реагирующие молекулы вошло в хим. реакцию.