

Зависимость скорости химической реакции от концентрации реагирующих веществ

- Зависимость скорости химической реакции от концентрации реагирующих веществ описывается основным законом химической кинетики – законом действующих масс.
- Скорость химической реакции пропорциональна произведению концентраций реагирующих веществ, взятых в степенях, равных их коэффициентам в уравнении реакции.

C_{N_2} и C_{H_2} – концентрации азота и водорода (моль/л)
k- коэффициент пропорциональности, называемый константой скорости реакции.