

Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Хімічна кінетика. Константи реакцій I та II порядку. YouTube. 2023. URL: <https://youtu.be/UYv52SBOMgo?si=wA3r2FH5JH9LdR-H>

Лекція №5. Хімічна кінетика та каталіз

Хімічна кінетика - це розділ фізичної хімії, який вивчає фактори, які впливають на швидкість хімічної реакції.

Швидкість реакції - кількість речовини, або концентрація яка перетворюється, або утворюється за одиницю часу.

$$v = \frac{D_0 - D_k}{t_k - t_0} = \frac{\Delta D}{\Delta t} \quad \boxed{t_0 = 0} \quad \frac{\Delta D}{t} \quad \frac{\text{моль}}{\text{с}}$$
$$v = \frac{C_0 - C_k}{t_k - t_0} = \frac{\Delta C}{t} \quad \frac{\text{моль}}{\text{л}} \cdot \frac{1}{\text{с}} = \frac{\text{моль}}{\text{л} \cdot \text{с}}$$

Активация Windows
Чтобы активировать Windows, перейдите на сайт [www.microsoft.com/windows/activation](#)

Фіз і кол хімія Лекція Хімічна кінетика. Константи реакцій I та II порядку.



Олександр Бабич
Підписалося 619 користувачів

Підписатися

👍 8



🔗 Поділитися

📄 Завантажити

Лекція для студентів спеціальності "Харчові технології" МНАУ.