

Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Лекція. Основи хімічної кінетики. Каталіз. *YouTube*. 2024. URL:

<https://youtu.be/QGOVu9Ju8R0?si=ubik7Kg53S2Enxv0>

5. Площа поверхні контакту, для гетерогенних реакцій

Alex Babych's Personal Meeting Room 20... | Ваши подписчики: 16 человек | Остановить презентацию

Залежність швидкості від концентрацій. Закон діючих мас

$$A_2 + 2B_2 \rightarrow C$$
$$v = k \cdot [A] \cdot [B]$$

[A] = c_m(A) = \frac{V}{V}

23:31 / 1:11:42

Фізична і колоїдна хімія. Лекція. Основи хімічної кінетики. Каталіз



Олександр Бабич

Підписалося 619 користувачів

Підписатися

4



Поділитися

Завантажити



У відео лекції розповідається про:

- поняття швидкості хімічної реакції, одиниці виміру хімічної реакції
- фактори які впливають на швидкість хімічної реакції
- залежність швидкості хімічної реакції від концентрацій речовин.

Константи швидкості хімічної реакції нульового, першого та другого порядків.

- рівняння Вант-Гоффа. Рівняння залежності константи швидкості від температури

- базові поняття каталізу. Принцип дії каталізатору.

Для студентів біологічного, сільськогосподарського напрямку.