

Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Лекція. Стійкість колоїдних систем. Коагуляція. *YouTube*. 2024. URL:

<https://youtu.be/hKY5ZeeLPBY?si=ZaCja2lMA2YrevIK>

енергія тяжіння представляє собою сили міжмолекулярної взаємодії між малих відділках.

$$U_{тяж} = -\frac{A}{12\pi\chi^2} \approx \frac{1}{\chi^2}$$

A константа Гамакера - природа частинок  
χ - відстань між частинками

Енергія відштовхування - зумовлюється електростатичним відштовхуванням (при наявності однойменного заряду на поверхні частинок ДФ.)

$$U_{відш} = \frac{2\epsilon \cdot \epsilon_0 \cdot \phi^2}{\lambda}$$

φ - потенціал дифузного шару  
λ - товщина дифузного шару, м

### Фізична і колоїдна хімія. Лекція. Стійкість колоїдних систем. Коагуляція



Олександр Бабич

Підписалося 614 користувачів

Підписатися

👍 2



➦ Поділитися

⬇️ Завантажити



- У відео-лекції розповідається про:
- основні види стійкості колоїдних систем
  - фактори стійкості колоїдних систем
  - причини стійкості колоїдних систем за теорією ДМФО.
  - поняття енергія відштовхування і притягування, формули енергії відштовхування та притягування
  - коагуляція, поріг коагуляція. Формула порогу коагуляції
  - правило Шилова-Лепінь