

Бабич Олександр. Неорганічна хімія. Лекція. Розчини електролітів. Ступінь дисоціації та константа дисоціації. *YouTube*. 2023. URL: [https://youtu.be/LXnA356BgJ4?si=OweEOhlfqno\\_vf6M](https://youtu.be/LXnA356BgJ4?si=OweEOhlfqno_vf6M)

Ваші підписчики: 2 человек  
Струму, у воді розпад  
здатні до формування  
Стоп Ведет трансляцію

Процес руйнування речовин у воді на йони - електролітична дисоціація.

$$\text{Kat} + \text{An}(-s) = \text{Kat} + (\text{aq}) + \text{An}(-\text{aq})$$

До електролітичної дисоціації здатні сполуки з **йонним зв'язком** і ковалентним **полярним** зв'язком. Неполлярні речовини не здатні розчинятись у воді, і дисоціювати. В процесі дисоціації відбувається гідратація катіонів і аніонів, або полярних частин молекул молекулами води.

іонний кристал

$\text{H}_2\text{O}$

2. Сильні та слабкі електроліти. Застосування законів хімічної рівноваги до дисоціації слабких електролітів.  
3. Ступінь та константа дисоціації.

### Неорганічна хімія. Лекція. Розчини електролітів. Ступінь дисоціації та константа дисоціації.



Олександр Бабич

Підписалося 619 користувачів

Підписатися

👍 12



🔗 Поділитися

У відео-лекції розповідається про:

- теорію електролітичної дисоціації та роль води в даному процесі
- процес гідратації йонів та полярних молекул при електролітичній дисоціації
- сильні та слабкі електроліти. Приклади сильних та слабких електролітів
- ступінь дисоціації, формула обчислення ступеня дисоціації
- рівноважні процеси при дисоціації слабких електролітів. Константа дисоціації та її взаємозв'язок з ступенем дисоціації
- правило розбавлення Оствальда.