

Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Лекція 5. Розчини. Класифікація розчинів. Типи концентрацій розчинів. *YouTube*. 2023. URL: <https://youtu.be/W-cEo3ox2oc?si=9dfzSP3xIYxABuy>

Лекція №5. Розчини. Типи розчинів. Способи вираження концентрацій розчинів.

Розчин - це однорідна суміш двох або більше речовин.  
Будь-який розчин складається з **розчинника** та **розчиненої речовини**.  
Рідина + рідина - розчинник той, кого більше - але якщо розчинник вода, то у випадках коли води менше 50% - концентрований водний розчин.  
Рідина+тверда - рідина буде розчинником  
Рідина + газ - розчинник - рідина.

Класифікація розчинів:  
За розміром частинок розчиненої речовини:  
1. Істинні розчини  $r < 5 \text{ нм}$   
2. Колоїдні розчини  $r \sim 5 - 1000 \text{ нм}$   
3. Грубодисперсні розчини

$1 \text{ нм} = 10^{-9} \text{ м}$

Фіз і кол хімія. Лекція. Розчини Класифікація розчинів Типи концентрацій розчинів



Олександр Бабич

Підписалося 619 користувачів

Підписатися

👍 14



🔗 Поділитися



В лекції розповідається про основні особливості розчинів, їх класифікацію та способи кількісного вираження в розчинах розчиненої речовини. Лекція буде корисна для студентів, які вивчають неорганічну, аналітичну та загальну хімію. Лекція для студентів МНАУ спеціальності "Агрономія"