

Баби́ч Олекса́ндр. Фізи́чна і колої́дна хімі́я. Лекція́ 6. Колігати́вні властиво́сті розчи́нів. Ступі́нь та конста́нта дисо́ціації́. *YouTube*. 2023. URL: https://youtu.be/2YQJVA83pUs?si=XMJ_koVb1xx1KSgk

Лекція №6. Колігативні властивості розчинів. Електролітична дисоціація. Сильні та слабкі електроліти. Буферні розчини.

Розчинник - вода.
Ткип = 100 C $p = 1\text{ атм}$
Тзам = 0 C $p = 1\text{ атм}$

При наявності розчинених речовин у розчиннику тиск насиченої пари знижується.

Ткип ↑ $p_{\text{атм}} = p_{\text{н.н}} = 1\text{ атм}$

$p_{\text{н.н}}$

проти

14:33 / 1:02:22

Фіз і кол хімія. Лекція. Колігативні властивості розчинів. Ступінь та константа дисоціації

Лекція для студентів МНАУ спеціальності "Агрономія".