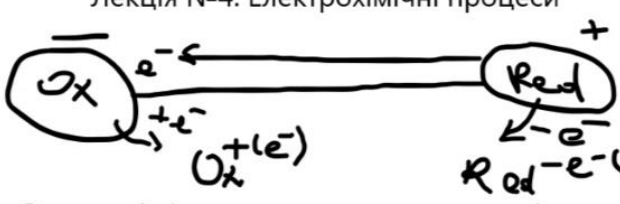


Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Лекція 4. Електрохімічні процеси. Рівняння Нернста. Типи електродів. YouTube. 2023. URL: <https://youtu.be/FWIW8wJco> E?si=9T62wgpYjCju2f6t

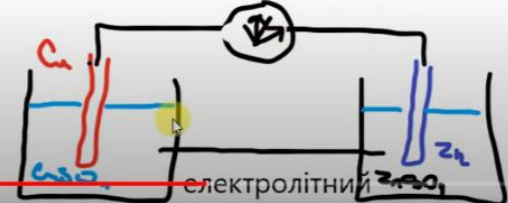
Лекція №4. Електрохімічні процеси



В таблицях стандартні електродні потенціали вказані як різниці відносно так званого електроду порівняння - водневий електрод.

Окисник і відновник при розмежуванні один від одного і з'єднанні електричним дротом будуть утворювати електричний струм у ньому

Гальванічний елемент Данієля-Якобі



У кожного електрода існує власний **електродний потенціал**. ЕП залежить від електронегативності металу, з якого зроблений електрод.

20:06 / 11:29

Фізична і колоїдна хімія. Лекція. Електрохімічні процеси. Рівняння Нернста. Типи електродів.



Олександр Бабич
Підписалося 619 користувачів

Підписатися

16



Поділитися

Завантажити

Відео Лекції №4 з фізичної та колоїдної хімії для студентів спеціальності "Агрономія" МНАУ.