

Бабич Олександр. Фізична і колоїдна хімія. Лекція. Буферні розчини. Рівняння Хасельбаха-Хендерсона. *YouTube*. 2023. URL: <https://youtu.be/kUu8X5rMZAI?si=11CNnSvSoxqdHLX8>

Лекція №4. Буферні розчини. Буферна ємність.
Сфери використання буферних розчинів.

pH - рівень кислотності, логарифмічний показник. Чим більше значення pH, тим нижче значення кислотності.

До буферного розчину входить слабка основа або кислота та її сіль.

Буферні розчини - це розчини які зберігають **стабільне значення** pH при додаванні сильних кислот або основ.

основа - $K_a(OH)$
кислота - HA_n

Вода - нейтральне
+ кислота - кислотне середовище.

$K_a + OH \rightleftharpoons K_a^+ + OH^-$

Буферний розчин (будь яке значення pH-9 лужне)
+кислота --- pH =9)

Повноекранний режим (f)

9:39 / 57:59

У відео-лекції розглядаються буферні розчини, їхні властивості, хімічний склад та види. Демонструється вивід рівняння Хасельбаха-Хендерсона по залежності pH буферного розчину від його хімічного складу.