

Hendersonova-Hasselbalchova rovnice



Hendersonova a Hasselbalchova rovnice popisuje **vztah** mezi *složením pufru* a jeho *kyselostí*. Za zjednodušujících předpokladů platí:

$$\text{pH} = \text{p}K_A + \log \frac{c_B}{c_A},$$

kde

pH je výsledné pH pufru,

$\text{p}K_A$ je disociační konstanta konjugované kyseliny pufru,

c_A a c_B jsou rovnovážné koncentrace konjugované kyseliny a zásady tvořící pufr.

Odkazy

Související články

- [Odvození Henderson-Hasselbalchovy rovnice a další podrobnosti.](#)