

Univerza v Ljubljani
Pedagoška fakulteta



9. Seminar

pH, močne kisline

9. Seminar pri predmetu Kemija 1

Asist. Luka Ribič

© Luka Ribič

Vaja



Vodne raztopine HCl in NaOH so 0,01 M. Kakšne so koncentracije ionov v posamezni raztopini?

Vaja



Izračunajte koncentracijo hidroksidnih ionov v raztopini, ki ima $\text{pH} = 10$.

Vaja



Koliko je pH 0,05 M raztopine KOH?

Vaja



Koliko je pH 0,05 M raztopine HCl?

Vaja



0,5 L 0,01 M raztopine HCl razredčiš z vodo, da dobiš 1,0 L raztopine. Izračunajte pH razredčene raztopine.

Vaja



V 100 mL raztopine s pH 2,40 dodamo 200 mL raztopine s pH 0,90. Izračunajte pH nastale raztopine. Predpostavite aditivnost prostornin in popolno disociacijo.