

Univerza v Ljubljani  
*Pedagoška* fakulteta



# 10. Seminar

## pH, šibke kisline, mešanje raztopin

10. Seminar pri predmetu Kemija 1

Asist. Luka Ribič

© Luka Ribič

# Vaja



Konstanta amonijaka je pri 25 °C  $1,74 \times 10^{-5}$ . Izračunaj koncentracijo  $\text{OH}^-$  ionov v 0,10 M raztopini.

# Vaja



Pri 28 °C je v 0,106 M raztopini očetne kisline koncentracija oksonijevih ionov  $1,38 \times 10^{-3}$  mol/L. Izračunajte konstanta očetne kisline pri tej temperaturi.

# Vaja



Kolikšne so koncentracije ionov in neprotolizirane kisline v 0,10 M raztopini dušikove(III) kisline pri 25 °C , če je konstanta kisline pri tej temperaturi  $4,5 \cdot 10^{-4}$ ?

# Vaja



Izračunaj koncentracijo amonijevih ionov v raztopini, ki jo dobiš, če zmešaš 1,0 L 0,1 M  $\text{NH}_3$  in 1,0L 0,02 M NaOH. Predpostavite aditivnost prostornin!  $K_b(\text{NH}_3) = 1,74 \cdot 10^{-5}$ .