

SELEK 2021 AZIDO-BASE

EKAINA 2021

A2. AH formulako azido monoprotiko ahul baten ur-disoluzio 0,5 M bat dugu, eta haren azidotasun-konstantea $K_a = 1,9 \cdot 10^{-5}$ da. Kalkula ezazu:

- a) Disoluzioaren pH-a. (1,50)
- b) Azidoaren disoziazio-maila. (0,50)
- c) Zer molartasun izan behar lukeen HCl-aren disoluzio batek haren pH-a AH azidoaren disoluzioaren berdina izan dadin. (0,50)

UZTAILA 2021

A2. Amoniako (NH_3) disoluzio 0,5 M batek uretan duen pH-a 11,48 bada,

- a) Kalkulatu amoniakoaren basikotasun-konstantea K_b .
- b) Zenbat mL HCl(aq) 2 M beharko dira aurreko amoniako disoluzioaren 30 mL neutralizatzeko?
- c) Arrazoitu nolakoa izango den pH-a neutralizazio-puntuan (azidoa, basikoa, neutroa)