

DISOLBAGARRITASUNA. - SELEKTIBITATEA 2020

2020 EKAINA

A4. (AgCl) Zilar kloruroaren disolbagarritasun biderkadura $1,7 \cdot 10^{-10}$ da $25\text{ }^\circ\text{C}$ -an.

- Kalkulatu zilar kloruroaren disolbagarritasuna g/L-tan.
- Esan ea hauspeakina sortuko den AgNO_3 -aren disoluzio $0,01\text{ M}$ baten $1,00\text{ L}$ -ri NaCl -aren disoluzio $1,00\text{ M}$ baten 100 mL eransten diogunean.

2020 UZTAILA

A4. Zilar bromatoaren eta zilar sulfatoaren disolbagarritasun-biderkadurak hauek dira:
 $K_{ps}(\text{AgBrO}_3) = 5 \cdot 10^{-5}$; $K_{ps}(\text{Ag}_2\text{SO}_4) = 1 \cdot 10^{-5}$

- Adierazi disolbagarritasunak $\text{mol} \cdot \text{L}^{-1}$ -tan. Bi gatz horietatik, zein da disolbagarriena uretan?
- Litro bateko bi disoluzio akuoso berdin prestatu dira, bakoitzean $1,7\text{ g}$ AgNO_3 (**1,50**) disolbatuz. Bati 10 g NaBrO_3 solido gehitu zaio, eta besteari 10 g Na_2SO_4 . Hauspeatuko al dira AgBrO_3 -a eta Ag_2SO_4 -a bakoitza bere ontzian?