

Elektrohemija

Zadaci za drugi kolokvijum

ISPRAVKE

Zadatak	Staro izdanje	Novo izdanje
2.4.	Jedinica K_{sp} za CaF_2 je M^3	Jedinica K_{sp} za CaF_2 je M^3
2.9.	Postavka: Definisati jedinice rastvorljivosti	Postavka: Definisati jedinice rastvorljivosti
2.10.	U rešavanju se pretpostavlja da je $c = \rho \cdot m$, dok je korektan izraz $c = (\rho \cdot m)/(1 + mM_s)$, gde su ρ i m gustina i molalitet rastvora, redom, dok je M_s molarna masa rastvorene supstance.	U rešavanju se pretpostavlja da je $c = \rho \cdot m$, dok je korektan izraz $c = (\rho \cdot m)/(1 + mM_s)$, gde su ρ i m gustina i molalitet rastvora, redom, dok je M_s molarna masa rastvorene supstance.
2.19.	Postavka: $M(\text{HI}) = 127.91 \text{ g mol}^{-1}$ (129)	Postavka: $M(\text{HI}) = 127.91 \text{ g mol}^{-1}$ (129)
2.20.	Rezultat: $\lambda^0 = 395.52 \text{ Scm}^2 \text{ mol}^{-1} \text{ s}$ (399.5)	Rezultat: $\lambda^0 = 395.52 \text{ Scm}^2 \text{ mol}^{-1} \text{ s}$ (399.5)
2.24.	Postavka: Definisati jedinice rastvorljivosti	Postavka: Definisati jedinice rastvorljivosti
2.25.	Dati su molaliteti, a ne molariteti, što se vidi po jedinicama.	Dati su molaliteti, a ne molariteti, što se vidi po jedinicama.
2.30.	$\lambda^0 = 388.93 \text{ Scm}^2 \text{ mol}^{-1} \text{ s}$ (390.6)	$\lambda^0 = 388.93 \text{ Scm}^2 \text{ mol}^{-1} \text{ s}$ (390.6)
2.31.	$u^{+} = 3.92 \cdot 10^{-7} \text{ m}^2 \text{ V}^{-1} \text{ s}^{-1}$ ($3.92 \cdot 10^{-3} \text{ m}^2 \text{ V}^{-1} \text{ s}^{-1}$) $u^{+} = 7.47 \cdot 10^{-8} \text{ m}^2 \text{ V}^{-1} \text{ s}^{-1}$ ($7.47 \cdot 10^{-4} \text{ m}^2 \text{ V}^{-1} \text{ s}^{-1}$)	

- ❖ Manja odstupanja rezultata od onih navedenih u zbirci moguća su u zavisnosti od toga na koliko decimala su uzete molarne mase, od kvaliteta linearnog fitovanja rezultata, i da li se pri konverziji temperature uzima 273 ili 273,15.