

Opravný lístek

Scripta: Kolektiv: Laboratorní cvičení z fyzikální chemie, Masarykova univerzita, Brno 1998.

Strana	Chybně	správně
Str. 5 položka 4c	Rozdělovací konstanta v soustavě voda – o-nitroanilín	Rozdělovací konstanta o-nitroanilínu v soustavě voda – benzen
Str. 5 položka 6.a	Fotochemické	Fotometrické
Str. 7 vztah (1.3)	$M = \frac{K_K}{m_0 \cdot \Delta T}$	$M = \frac{K_K \cdot m}{m_0 \cdot \Delta T}$
Str. 9 vztah (1.5)	$K_d = \frac{n_d \cdot m_*}{(n_1)^2}$	$K_d = \frac{n_d \cdot m_*}{(n_1)^2} \cdot m_R$
Str. 9 Doplnění posledního odstavce o větu		m_R je hmotnost rozpouštědla tj. benzenu.
Str. 29 ¹⁴	... vodná fáze je nad vodná fáze je pod ...
Str. 30 název úlohy	Rozdělovací konstanta v soustavě voda – o-nitroanilín	Rozdělovací konstanta o-nitroanilínu v soustavě voda – benzen
Str. 35	7, 5, 8, 9, 10, 5, 12, 14 cm ³	7,5, 8, 9, 10,5, 12, 14 cm ³
Str. 41-44 značení rovnic	(1.9), ..., (1.23)	(6.9), ..., (6.23)
Str. 44	Společný graf: závislost $\frac{1}{\lambda}$ na c pro obě kyseliny.	Společný graf: závislost $\frac{1}{\lambda}$ na součinu ($c \cdot \lambda$) pro obě kyseliny.
Str. 47 vztah (7.11)	$\log k = \log k_0 + 1,02 z_a \cdot z_b \cdot \sqrt{I}$	$\log k = \log k_0 - 1,02 \cdot z_a \cdot z_b \cdot \sqrt{I}$
Str. 51 vztah (7.23)	$\kappa = A + B \cdot 10^{-5} T + c \cdot 10^{-8} T^2$	$\kappa = A + B \cdot 10^{-5} t + C \cdot 10^{-8} t^2$
Str. 53 ₁₁	... s elektromotorickým napětím ΔE_1	... s elektromotorickým napětím ΔE_1 , za které volíme limitní napětí pro $c_{HCl} \longrightarrow 0$.
Str. 53 třetí vztah zdola doplnění o označení rovnice		(8.3a)
Str. 53 ₃	... hodnoty levé strany rovnice (8.4) proti $\sqrt{c_i}$, pak konstantu <i>Konst.</i> Vyskytující se v rovnicích (8.3.) a (8.5.) zjistíme hodnoty levé strany rovnice (8.5) proti $\sqrt{c_i}$, pak konstantu <i>Konst.</i> Vyskytující se v rovnicích (8.3.) a (8.3a) zjistíme ...
Str. 56 ₁₃	5 · 10 ⁻² M KCl	5 · 10 ⁻² M KCl
Str. 58 ₃	v HC, l	v Hcl,
Str. 60 vztah (9.9)	$D = \frac{xV}{St \cdot (1 + \beta) \ln \left(\frac{c}{c_0 - C \cdot (1 + \beta)} \right)}$	$D = \frac{xV}{St \cdot (1 + \beta)} \cdot \ln \left[\frac{c_0}{c_0 - C \cdot (1 + \beta)} \right]$
Str. 63 Obr. 17	Osa x obrázku končí hodnotou 0,0	Osa x obrázku končí hodnotou 1,0
Str. 15 Tab. III 2. a 4. řádek první sloupec	<i>n</i>	<i>D [dítky]</i>
Str. 24 rov. 3.18	<i>CI</i> kde <i>CI</i> je konstanta.	<i>C'</i> kde <i>C'</i> je konstanta.
Str. 29 odstavec s ikonou protokolu	Pro každou kyselinu: disociační a rozdělovací konstantu K_r a K_d ,	Pro každou kyselinu: dimerační a rozdělovací konstantu K_d a K_r
Str. 54 Odstaves s ikonou protokolu (vynechat tabulku)	Tabulka 2: Dále: na základě ...	Dále: na základě ...

K úlohám: 1b, 6a, 20a, 9b se používají nové návody na [www-strance laboratoře:](http://www-strance.laboratoře:)

http://sci.muni.cz/~sopousek/vyuka/FCh_lab/indexLabCv.html