

Vecné chyby

Strana	riadok /rovn.	Nesprávne	Správne
12	20	...sústavy, označovaného % _{hm} (L) alebo len %(L).	...sústavy.
13	1	...veľičín w(L), x(L), % _{hm} (L) a...	...veľičín w(L), x(L) a...
14	1.6.1.3	·100 =	· 100 % =
15	1.6.2.2	...= 1 : 1 : 5 : 2	...= 1 : 1 : 5 : 4
15	1.6.2.3	...54·100 / 102 =...	...54·100 % / 102 =...
15	Riešenia	1.6.2.6	1.6.2.5
15	Riešenia	1.6.2.7	1.6.2.6
43		NO: $(\sigma 2s)^2 (\sigma^* 2s)^2 (\sigma 2p_z)^2 (\pi 2p_{x,y})^4 (\pi^* 2p_{x,y})^1$	NO: $(\sigma 2s)^2 (\sigma^* 2s)^2 (\pi 2p_{x,y})^4 (\sigma 2p_z)^2 (\pi^* 2p_{x,y})^1$
82	24	merná vodivosť	konduktivita
82	25	merný odpor	rezistivita
151	8.4.35 s)	Al(OH) ₃ (s) + + →	Al(OH) ₃ (s) + →
168	7.5.31	b) log K = -13,3	b) ln K = -13,3 ⇔ K = 1,65 · 10 ⁻⁶
183	9.6.21	→ Cr ₂ (SO ₄) ₃ (aq) + CH ₃ COOH(aq) + H ₂ O(l)	→ Cr ₂ (SO ₄) ₃ (aq) + CH ₃ COOH(aq) + H ₂ O(l) + K ₂ SO ₄ (aq)
183	9.6.21	→ Na ₂ SO ₄ (aq) + NaCl(aq) + H ₂ O(l)	→ Na ₂ SO ₄ (aq) + NaCl(aq) + H ₂ O(l)
216	12.17	→ LiBH ₄ (et) +	→ Li[BH ₄](et) +
216	12.18	→ SiCl ₄ (g) + 4 LiF(s)	→ SiH ₄ (g) + 4 LiCl(s)
226	20	...za vzniku kyslíka (13.39).	...za vzniku kyslíka (13.40).
232	31	... vodíka (14.26)	... vodíka (14.27)
233	14.15	$\xrightarrow{\Delta T} 2 \text{MO}_2(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g})$	$\xrightarrow{\Delta T} 2 \text{KO}_2(\text{s}) + \text{O}_2(\text{g})$
238	14.36	2 CrO ₃ (s) + 4 OH ⁻ (aq) → 2 CrO ₄ ²⁻ (aq) + 2 H ₂ O(l)	CrO ₃ (s) + 2 OH ⁻ (aq) → CrO ₄ ²⁻ (aq) + H ₂ O(l)
241	12	Telúr sa vyrába z TiO ₂ podobne.	Telúr sa vyrába z TeO ₂ podobne.
244	1/14.66	2 SO ₂ (g) + O ₂	2 SO ₂ (g) + O ₂ (g)
246	14.79	Au(s) + 6 H ₂ SeO ₄ (aq) → Au(SeO ₄) ₃ (aq) + 3 SeO ₂ (aq) + 6 H ₂ O(l)	2 Au(s) + 6 H ₂ SeO ₄ (aq, konc.) $\xrightarrow{\Delta T}$ Au ₂ (SeO ₄) ₃ (aq) + 3 H ₂ SeO ₃ (aq) + 3 H ₂ O(l)
247	6	(14.81)	(14.85)
250	14.10.27 g)	→ Ca(HSO ₃) ₂	→ Ca(HSO ₃) ₂ (s)
271	(15.93)	... + 2 HCl	... + 2 HCl(aq)
274	Tab.16.1	⁷ C; ¹⁵ Si	⁶ C; ¹⁴ Si
289	5	...ako SiF ₄ (16.43).	...ako SiF ₄ , t. j. za vzniku XO ₂ a H ₂ [XF ₆].
293	16.9.11	2 CO(g) + O ₂ (g) → C(s) + CO ₂ (g)	2 CO(g) → C(s) + CO ₂ (g)
294	16.9.18 a)	→	→ +
294	16.9.18 c)	→	→ + +
306	16.4.7.d	Na[Al(OH) ₄] + CO ₂ (g) →	Na[Al(OH) ₄] + CO ₂ (g) → + +
310	(18.8)	→ XeOF ₄ (aq) +	→ XeF ₄ O(aq) +
310	(18.9)	→ XeO ₂ F ₂ (aq) +	→ XeF ₂ O ₂ (aq) +
409	21.4.23 b)	→ [Ni(NH ₃) ₂]Cl(aq)	→ [Ni(NH ₃) ₆]Cl ₂ (aq)
465	13	H ₃ [PMo ₁₀ V ₂ O ₆₂]	H ₃ [PMo ₁₀ V ₂ O ₃₉]
465	14	[P ₄ W ₁₈ O ₆₂] ⁶⁻	[P ₄ W ₁₈ O ₆₁] ⁶⁻
466	17	...atómom dusíka, nazýva sa nitrito, ak atómom kyslíka, pomenúva sa nitro.	...atómom dusíka, nazýva sa nitro, ak atómom kyslíka, pomenúva sa nitrito.

Gramatické chyby

Strana	riadok /rovn.	Nesprávne	Správne
10	6d	...heterogénnych	...heterogénnych
44	5	...z hodnotách	...v hodnotách
52	2d	...od stredového atómy	...od stredového atómu
79	10	...viacsýtných kyselín	...viacsýtných kyselín
86	17	...z viditeľnej častispektra	...z viditeľnej časti spektra
87	16	...a lebo aj medzi rôznymi	...alebo aj medzi rôznymi
100	10	Výskum týchto vlastnosti	Výskum týchto vlastností
108	23	...šípkou (→)	...šípkou (→)
121	5d	...kyseliny chlórej	...kyseliny chlórnej
124	Obr. 7.7	...zväčšením	zväčšením
131	9d	...v prípade uskutočnenie	...v prípade uskutočnenia
154	pozn.	...rovnajú koncentráciám	...rovnajú koncentráciám
205	2d	...kyselina sírova	kyselina sírová
216	3	...hydridových komplexov	...hydridových komplexov
276	16	...termodynamický	...termodynamicky
287	7	...halogénderivaty	...halogénderiváty
290	10d	...mostikový ligand	...mostíkový ligand
291	6d	...stupeň ionovosti	...stupeň iónovosti
304	3	...rozpušťadiel	...rozpúšťadiel
319	2, 4	...k dispozícii	...k dispozícii
355	26	...oxidačných číslach	...oxidačných číslach
358	27	...ktorá ich chráni	...ktorá ich chráni
376	13	...a atómami halogenov	...a atómami halogénov
397	2d	...elektrodových	...elektrodových
416	1d	...mäkkých tkanív	...mäkkých tkanív
432	4d	...je situáciu podobná	...je situácia podobná
454	6	...rôzne modifikacie	...rôzne modifikácie