

**Opravy chyb a nepřesností zjištěné v textu učebnice Anorganická chemie
(C. E. Housecroft, A. G. Sharpe; ISBN 978-80-7080-872-6)**

Vysvětlivky:
žlutá výplň = chyba či posun významu
bílá výplň = překlepy prosté

Číslo strany	Popis umístění v učebnici	Je v textu učebnice	Má být v textu učebnice
4	rovnice 1.5	n_1, n_2	n, n'
6	odd. 1.5.1, 4. řádek zdola	(potenciálem 100 V)	(potenciálem 100 kV)
7	12. ř. a 10. ř. zdola, úlohy k procvičení, text před + úloha č. 1	$\psi = A \sin(2\pi x / \lambda)$	$\psi = A \sin(2\pi x / \lambda)$
7	22. ř. zdola, rovnice 1.14	$\psi_{\text{kart}}(x, y, z) =$	$\psi(x, y, z) =$
15	8. ř. textu shora, 2. odstavec	... stejný směr jako úhlový vektor...	... stejný směr jako vektor úhlové rychlosti...
24	odd. 1.10.1, 3. ř. shora	... může nastat následovat ještě do vyššího...	... může následovat ještě ionizace do vyššího...
27	levý sloupec, 14. ř. shora, literatura Základy kvantové..., Atkins	9th end.	9th edn.
33	poznámka pod čarou	... popis vz McWeeny...	... popis viz McWeeny...
88	17. ř. zdola, úlohy k procvičení, úloha č. 1	$[X]^{2-}$	$[X]^{2+}$
94	poznámka pod čarou	kap. 15	kap. 12
94	poznámka pod čarou	2001	2010
96	Tab. 4.2, 5. ř., 2. sloupec	$v_1(A_1)$	$\tilde{v}_1(A_1)$
96	Tab. 4.2, 5. ř., 3. sloupec	$v_1(A_1)$	$\tilde{v}_1(A_1)$
96	Tab. 4.2, 5. ř., 4. sloupec	$v_3(E)$	$\tilde{v}_3(E)$
99	v panelu 4.1, Literatura, 1. ř.	Encyklopedia of Analytical	Encyclopedia of Analytical
101	Obr. 4.17, popisek osy y	ε_{max}	ε
102	Tab. 4.3, 7. ř, 5. sl., ř. 19F, poslední sloupec	$\text{CFCl}_3 \text{ mol dm}^{-3}$	CFCl_3
102	nadpis 4.8	Nukleární magnetická rezonanční spektroskopie (NMR)	Nukleární magnetická rezonanční (NMR) spektroskopie
111	Panel 4.3, popis obrázku vpravo	Lékaři a pacient vjíždějící do přístroje MRI.	Lékaři s pacientem vjíždějícím do přístroje MRI.
112	nadpis 4.9.2	Zeemanův elektronový efekt	Zeemanův jev
112	oddíl 4.9.2, 1. ř.	$\text{Cu}^{2+} (\text{d}^9)$	$\text{Cu}^{2+} (\text{d}^9)$

**Opravy chyb a nepřesností zjištěné v textu učebnice Anorganická chemie
(C. E. Housecroft, A. G. Sharpe; ISBN 978-80-7080-872-6)**

*Vysvětlivky:
žlutá výplň = chyba či posun významu
bílá výplň = překlepy prosté*

Číslo strany	Popis umístění v učebnici	Je v textu učebnice	Má být v textu učebnice
112/113	poslední řádek - další strana	vlivem interakce mezi nepárovým elektronem a magnetickým polem	vlivem interakce spinového magnetického momentu nepárového elektronu s magnetickým polem
113	Obr. 4.25, v popisku	vede interakce mezi nepárovým elektronem a magnetickým polem	vede interakce spinového magnetického momentu nepárového elektronu s magnetickým polem
113	Obr. 4.25, konec popisku	Zeemanův efekt	Zeemanův jev
113	2. ř. shora	Zeemanův efekt	Zeemanův jev
113	13. ř. shora, 2. odstavec	elektronově-spinovým přechodům	přechodům mezi spinovými stavy elektronu
114	Obr. 4.28 (a), 3. ř. popisku	$I = 1/2$	$I = 7/2$
114	23. ř. shora, konec 3. odst.	$I = 1/2$	$I = 7/2$
117	4. ř. shora	z trigonometrie plyne, že vzdálenost, kterou musí urazit druhá vlna je	z trigonometrie plyne, že vzdálenost, kterou musí urazit druhá vlna navíc, je
119	nadpis 4.11.3	Práškové rengenové	Práškové rentgenové
121	konec 3. odst.	je dána rozdílem mezi energií ionizovaného elektronu a jeho vazebnou energií	je dána rozdílem mezi energií dopadajícího fotonu a ionizační energií částice X
121	26. ř. zdola, 3. odst. zdola	Koopmanův teorém	Koopmansův teorém
121	30. ř. zdola, 3. odst. zdola	... energie ionizovaného elektronu E_{ex} je známá, může být takto zjištěna vazebná energie elektronu	... energie E_{ex} je známá, může být takto zjištěna ionizační energie částice X
121	28. ř. zdola, 3. odst. zdola	množství fotoelektronů proti jejich vazebné energii	množství fotoelektronů proti ionizační energii částice X
121	8. ř. zdola	ve vakuu spadá do UV oblasti	spadá do vakuové UV oblasti
123	4. ř. shora	při studium	při studiu
124	pravý sloupec pojmů, 2. ř. zdola	Koopmanův teorém	Koopmansův teorém
176	panel 6.2, pravý sl., 4. ř. shora, vysvětlení zkratky PREN	pitting equivalence resistance number	pitting resistance equivalent number
184	Obr. 6.19, popisek, 2. ř.	asfaleritu	a sfaleritu

**Opravy chyb a nepřesností zjištěné v textu učebnice Anorganická chemie
(C. E. Housecroft, A. G. Sharpe; ISBN 978-80-7080-872-6)**

Vysvětlivky:
žlutá výplň = chyba či posun významu
bílá výplň = překlady prosté

Číslo strany	Popis umístění v učebnici	Je v textu učebnice	Má být v textu učebnice
187	vzorec 6.10	znaménka v hranatých závorkách se střídají	všechna znaménka v hranatých závorkách jsou plus
188	rovnice (6.14)	ve jmenovateli druhého zlomku d_{AK}	ve jmenovateli druhého zlomku d_0
191	řeš. př. 6.6, schéma, termochemický cyklus, dolní rovnice ve schématu	$\Delta_{kryst}H^\circ(\text{CaF}_{2,s}) - \Delta U(0\text{ K})$	$\Delta_{kryst}H^\circ(\text{CaF}_{2,s}) \sim \Delta U(0\text{ K})$
191	řeš. př. 6.6, závěrečná rovnice	opakuje se člen $-2\Delta_aH^\circ(\text{F,g})$	pouze jeden člen $-2\Delta_aH^\circ(\text{F,g})$ místou dvou
203	Tab. 7.1, 5. ř. shora, 1. sl., jednotka entropie	kJ mol^{-1}	$\text{J K}^{-1} \text{mol}^{-1}$
212	nadpis 7.7.2	...jakø Bronstedovy	...jako Brønstedovy
242	tabulka 8.1 - popis, 3. ř.	Pokud je poloreakce účastní	Pokud se poloreakce účastní
242	tabulka 8.1, 1. ř.	Li(aq)	$\text{Li}^+(\text{aq})$
246	úlohy k procvičení, úloha č. 2, 3. ř.	$\text{pH} = 4$	$\text{pH} = 14$
251	úlohy k procvičení nahoře na stránce, úloha č. 2	v Příloze 11	v Příloze 9
252	Obr. 8.2, kyselý roztok, horní diagram, poslední číslo	+1.19 V	-1.19 V
253	řeš. příkl. 8.7, Latim. diagram, nad druhou šipkou	+0.44 V	-0.44 V
255	obr. 8.4c, popisek u křivky, nejvyšší	NO_3^+	NO_3^-
259	Důležité termodynamické rovnice, pravý sloupec	druhý člen Nernstovy rovnice na pravé straně má opačné znaménko	$E = E^\circ - \frac{RT}{zF} \ln [\text{Red}]/[\text{Ox}]$
260	příklad 8.11, 4. ř.	snazší	obtížnější
267	Odd. 9.4.4., 11. ř. shora, 2. ř. nad rovn. (9.13)	(solvoteorie Guttmanna a Lindqvista):	(solvoteorie Guttmanna a Lindqvista).
272	Tab. 9.5, 5. ř. (řádek týkající se vodíku)	$\text{H}_2(\text{g}, 10^{-5} \text{ Pa})$	$\text{H}_2(\text{g}, 10^5 \text{ Pa})$
353	Obr. 12.6., popisek osy	poslední vpravo BeO	poslední vpravo BaO
363	Odd. 13.1, ř.7	na rozdíl těžších	na rozdíl od těžších
436	3. ř. zdola	na tom, zda prekurzor je	na tom, že prekurzor je

**Opravy chyb a nepřesností zjištěné v textu učebnice Anorganická chemie
(C. E. Housecroft, A. G. Sharpe; ISBN 978-80-7080-872-6)**

Vysvětlivky:
žlutá výplň = chyba či posun významu
bílá výplň = překlepy prosté

Číslo strany	Popis umístění v učebnici	Je v textu učebnice	Má být v textu učebnice
534	Obr. 16.2, popis osy	106t	10 ⁶ t
629	rovn. (19.5), pravá strana	[CoCl ₄] ²⁺	[CoCl ₄] ²⁻
657	Odd. 20.3.3, 6. ř.	stačený	stlačený
659	schéma (P20.1), popisek	vlevo čtvercový [Ni(CN) ₄] ²⁻ ; vpravo tetraedrický [NiCl ₄] ²⁻	vlevo tetraedrický [NiCl ₄] ²⁻ ; vpravo čtvercový [Ni(CN) ₄] ²⁻
660	Odd. 20.4, ř.3	ligandy ke centrálnímu	ligandy k centrálnímu
683	definice luminiscence	Luminiscence znamená spontánní emisi záření elektronově excitovanými částicemi a...	Luminiscence znamená spontánní emisi záření elektronově excitovaných částic a...
687	Obr. 20.28, popisky uvnitř, 3. a 4. údaj shora v 3. sl. zleva (interakce I-I)	(shora) ¹ S, ¹ G, ¹ P, ¹ G, ³ F	(shora) ¹ S, ¹ G, ¹ P, ¹ D, ³ F
840	Panel 23.2, nadpis	Polovodiče III-IV	Polovodiče III-V
913	literatura, více výskytů, levý sloupec, 1. ř., 2. ř., 7. ř., 12. ř.	Organometalics	Organometallics
913	literatura, pravý sloupec, 4. ř.	Metalocenes	Metallocenes
919	Panel 25.1, 1.ř.	Arrhniova	Arrheniova
967	4. ř. zdola	viz strukturu (V22.6) a příslušný...	viz strukturu (V22.65) a příslušný...
1009	20. ř. zdola	0 ≤ x ≤ 3	0 ≤ x ≤ 3
1025	Odd. 28.7.1, 3. ř. zdola	zajistí jim	zajistí mu
1104	3. sloupec, 5. ř. zdola	fuleridy	fulleridy
1106	chybí heslo		jev Zeemanův 112
1116	3. sloupec, 30. ř. zdola	(teorém) – Koopmanův	– Koopmansův