

*P. Segl'a a kol.: Anorganická chémia 2. diel – Vodík a prvky 16. až 18. skupiny*

Miesto v texte	Nesprávne	Správne
Str. 28, Pr. 1.11, odpoveď	Elekónové konfigurácie <b>Na</b> a Be ...	Elekónové konfigurácie <b>Li</b> a Be ...
Str. 49, Tab. 1.16	Dĺžka väzby N–N je <b>146</b> pm	Má byť <b>147</b> pm
Str. 51, Tab. 1.17, riadok 2	... zlúčenín <b>Li<sup>+</sup></b>	... zlúčenín <b>Li<sup>I</sup></b>
Str. 51, Tab. 1.17, riadok 3	... zlúčenín <b>Be<sup>2+</sup></b> a <b>Mg<sup>2+</sup></b>	... zlúčenín <b>Be<sup>II</sup></b> a <b>Mg<sup>II</sup></b>
Str. 52, 6. riadok pod obr. 1.16	... nekovové prvky kyslík a <b>síra</b> ...	... nekovové prvky kyslík a <b>dušík</b> ...
Str. 76, Pr.1.60, odpoveď c)	$2 \text{Ca(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \text{CaO(s)}$	$2 \text{Ca(s)} + \text{O}_2\text{(g)} \rightarrow \mathbf{2} \text{CaO(s)}$
Str. 114, 15. riadok zhora	Bartlett si všimol, že prvé ionizačné energie xenónu a dikyslíka sú skoro rovnaké ( <b>kap. 2.1</b> ).	Bartlett si všimol, že prvé ionizačné energie Xe ( <b>1170 kJ mol<sup>-1</sup></b> ) a O <sub>2</sub> ( <b>1177 kJ mol<sup>-1</sup></b> ) sú skoro rovnaké.
Str. 125, 8. riadok	Napr. kyselina fosforitá H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub> sa v dôsledku posunu <b>uvedenej rovnováhy doprava</b> správa ...	Napr. kyselina fosforitá H <sub>3</sub> PO <sub>3</sub> sa v dôsledku posunu <b>rovnováhy</b> k <b>PHO(OH)<sub>2</sub></b> správa ...
Str. 166, Obr. molekulových orbitálov X <sub>2</sub>	V orbitáloch <i>np<sub>y</sub></i> , je po <b>jednom elektróne</b>	V orbitáloch <i>np<sub>y</sub></i> , majú byť po <b>dva elektróny</b>
Str. 192, Pr. 4.30, zadanie	Použite tvorbu <b>tuhého</b> fluoridu ...	Použite tvorbu <b>plynného</b> fluoridu ...
Str. 195, 6. riadok pod tab. 4.15	... vodík–halogén (tab. 4. <b>13</b> ).	... vodík–halogén (tab. 4. <b>15</b> ).
Str. 197, Pr. 4.34, odpoveď b)	... za vzniku aniónu <b>H<sub>2</sub>F<sup>-</sup></b> , ...	... za vzniku aniónu <b>HF<sub>2</sub><sup>-</sup></b> , ...
Str. 203, Pr. 4.38, koniec zadania	... peroxidu <b>vodíka a kyslíka</b> .	... peroxidu <b>vodíka</b> .
Str. 204, Pr. 4.39, zadanie c)	<b>HIO<sub>4</sub> &gt; HIO<sub>3</sub></b>	<b>HClO<sub>4</sub> &gt; HClO<sub>3</sub></b>
Str. 206, 2. rovnica pod obr. 4.24	$\text{I}_2\text{O}_5\text{(s)} + \text{CO(g)} \rightarrow \text{I}_2\text{(s)} + \text{CO}_2\text{(g)}$	$\text{I}_2\text{O}_5\text{(s)} + \mathbf{5} \text{CO(g)} \rightarrow \text{I}_2\text{(s)} + \mathbf{5} \text{CO}_2\text{(g)}$
Str. 211, Pr. 4.52, odpoveď	... <b>↔</b> <b>IN=C=C=N</b>	... <b>↔</b> <b>IN=C=C=N</b>
Str. 212, Pr. 4.54	... ich tvar: <b>H<sub>2</sub>F</b>	... ich tvar: <b>H<sub>2</sub>F<sup>I</sup></b>
Str. 243, Pr. 5.29, odpoveď c)	kovalentné: BeO, B <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , SiO <sub>2</sub> , <b>MgO</b> ; iónové: Li <sub>2</sub> O, Na <sub>2</sub> O.	kovalentné: BeO, B <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub> , SiO <sub>2</sub> ; iónové: Li <sub>2</sub> O, Na <sub>2</sub> O, <b>MgO, Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub></b> . <i>pozn.: Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> je na hranici medzi kovalentnými a iónovými zlúčeninami</i>
Str. 313, Príloha 7	väzbová energia E(Si–O) = <b>368</b> kJ mol <sup>-1</sup>	väzbová energia E(Si–O) = <b>466</b> kJ mol <sup>-1</sup>

(Knihy vytlačené po októbri 2016 už neobsahujú chyby uvedené v errátach)