***P. Segľa 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 Na a Be ... | Elekónové konfigurácie Li a Be ... |
| Str. 49,  Tab. 1.16 | Dĺžka väzby N–N je 146 pm | Má byť 147 pm |
| Str. 51,  Tab. 1.17, riadok 2 | ... zlúčenín Li+ | ... zlúčenín LiI |
| Str. 51,  Tab. 1.17, riadok 3 | ... zlúčenín Be2+ a Mg2+ | ... zlúčenín BeII a MgII |
| Str. 52,  6. riadok pod obr. 1.16 | ... nekovové prvky kyslík a síra ... | ... nekovové prvky kyslík a dusík ... |
| Str. 76,  Pr.1.60, odpoveď c) | 2 Ca(s) + O2(g) → CaO(s) | 2 Ca(s) + O2(g) → 2 CaO(s) |
| Str. 114,  15. riadok zhora | Bartlett si všimol, že prvé ionizačné energie xenónu a dikyslíka sú skoro rovnaké (kap. 2.1). | Bartlett si všimol, že prvé ionizačné energie Xe (1170 kJ mol–1) a O2 (1177 kJ mol–1) sú skoro rovnaké. |
| Str. 125,  8. riadok | Napr. kyselina fosforitá H3PO3 sa v dôsledku posunu uvedenej rovnováhy doprava správa ... | Napr. kyselina fosforitá H3PO3 sa v dôsledku posunu rovnováhy k PHO(OH)2 správa ... |
| Str. 166,  Obr. molekulových orbitálov X2 | V orbitáloch *npy* je po jednom elektróne | V orbitáloch *npy* majú byť po dva elektróny |
| Str. 192,  Pr. 4.30, zadanie | Použite tvorbu tuhého fluoridu ... | Použite tvorbu plynného fluoridu ... |
| Str. 195,  6. riadok pod tab. 4.15 | ... vodík–halogén (tab. 4.13). | ... vodík–halogén (tab. 4.15). |
| Str. 197,  Pr. 4.34, odpoveď b) | ... za vzniku aniónu H2F–, ... | ... za vzniku aniónu HF2–, ... |
| Str. 203,  Pr. 4.38, koniec zadania | ... peroxidu vodíka a kyslíka. | ... peroxidu vodíka. |
| Str. 204,  Pr. 4.39, zadanie c) | HIO4 > HIO3 | HClO4 > HClO3 |
| Str. 206,  2. rovnica pod obr. 4.24 | I2O5(s) + CO(g) I2(s) + CO2(g) | I2O5(s) + 5 CO(g) I2(s) + 5 CO2(g) |
| Str. 211,  Pr. 4.52, odpoveď | ... | ... |
| Str. 212,  Pr. 4.54 | ... ich tvar: H2F– | ... ich tvar: H2F+ |
| Str. 243,  Pr. 5.29, odpoveď c) | kovalentné: BeO, B2O3, Al2O3, SiO2, MgO;  iónové: Li2O, Na2O. | kovalentné: BeO, B2O3, Al2O3, SiO2;  iónové: Li2O, Na2O, MgO, Al2O3.  *pozn.: Al2O3 je na hranici medzi kovalentnými a iónovými zlúčeninami* |
| Str. 313,  Príloha 7 | väzbová energia *E*(Si–O) = 368 kJ mol–1 | väzbová energia *E*(Si–O) = 466 kJ mol–1 |

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