

Errata

Strona	Miejsce	Jest napisane	Powinno być
36	Zadanie 16., 1. wiersz	0,1-molowego roztworu	1-molowego roztworu
49	Odpowiedź do zad. 35., wniosek	wypiera wodór z wody	wypiera wodór z pary wodnej
52	tabelka, rysunek, probówka 3	$\text{SO}_4^{2-}(\text{aq}), \text{Al}^{3+}$	$\text{SO}_4^{2-}(\text{aq}), \text{Al}^{3+}(\text{aq}), \text{H}^+(\text{aq})$
59	tabelka, rysunek	$\text{Ag}^{3+}(\text{aq})\text{NO}_3^-(\text{aq})$	$\text{Ag}^{3+}(\text{aq})\text{NO}_3^-(\text{aq}) \text{H}^+(\text{aq})$
61	tabelka, 2 wiersz	$\text{Zn} + 2 \text{NaOH} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \rightarrow \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4] + 2 \text{H}_2\uparrow (2)$	$\text{Zn} + 2 \text{NaOH} + 2 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \rightarrow \text{Na}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4] + \text{H}_2\uparrow (2)$
61	tabelka, 3 wiersz	$2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$	$2 \text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$
65	tabelka, punkt 1. rysunek	$\text{Mn}^{2+}(\text{aq})\text{Cl}^-(\text{aq})$	$\text{Mn}^{2+}(\text{aq})\text{Cl}^-(\text{aq}) \text{H}^+(\text{aq})$
65	tabelka, punkt 2. rysunek	$\text{Cr}^{3+}(\text{aq})\text{Cl}^-(\text{aq})$	$\text{Cr}^{3+}(\text{aq})\text{Cl}^-(\text{aq}) \text{H}^+(\text{aq})$
71	tabelka, punkt 1. rysunek	$\text{K}^+(\text{aq})\text{Cl}^-(\text{aq})$	$\text{K}^+(\text{aq})\text{Cl}^-(\text{aq}) \text{H}^+(\text{aq})$
71	tabelka, punkt 3. rysunek	$\text{K}^+(\text{aq})\text{OH}^+(\text{aq})$	$\text{K}^+(\text{aq})\text{H}^+(\text{aq})$
71	tabelka, punkt 4. rysunek	$\text{K}^+(\text{aq})\text{H}^+(\text{aq})$	$\text{K}^+(\text{aq})\text{OH}^-(\text{aq})$
74	4. wiersz	Do kolbki czwartej wprowadzono wodór.	Do kolbki czwartej wprowadzono wodór, a do piątej wodę.
75	Odpowiedź do zad. 65., rysunek	$\text{CCl}_4(\text{aq})$	CCl_4 $\text{KBr}(\text{aq})$
85	Odpowiedź do zad. 78., równanie reakcji, probówka 2.	$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3$ $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HCO}_3^- \rightleftharpoons \rightleftharpoons 2 \text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$	$\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3$ $\text{H}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HCO}_3^-$ $\text{HCO}_3^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{CO}_3^{2-}$
85	Odpowiedź do zad. 78., typ reakcji, probówka 3.	Strącania	Strącania, wymiany podwójnej
95	Odpowiedź do zad. 88., równanie reakcji, probówka 4.	$\text{H}_2\text{S} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HS}^- \rightleftharpoons \rightleftharpoons 2 \text{H}^+ + \text{S}^{2-}$	$\text{H}_2\text{S} \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HS}^-$ $\text{HS}^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{S}^{2-}$
101	Odpowiedź do zad. 95., równanie reakcji, uczeń 4.	$\text{ZnCl}_{2(\text{c})} + \text{K}_2\text{S}_{(\text{c})} \rightarrow \rightarrow \text{ZnS}_{(\text{s})} + \text{KCl}_{(\text{c})}$	$\text{ZnCl}_{2(\text{c})} + \text{K}_2\text{S}_{(\text{c})} \rightarrow \rightarrow \text{ZnS}_{(\text{s})} + 2 \text{KCl}_{(\text{c})}$
104	Odpowiedź do zad. 99., typ reakcji, uczeń 1.	syntezy; utleniania i redukcji	wymiany; utleniania i redukcji
104	Odpowiedź do zad. 99., typ reakcji, uczeń 3.	zobojętniania	zobojętniania, wymiany podwójnej
108	Odpowiedź do zad. 103., rysunek 1.	$\text{H}^+(\text{aq}), \text{SO}_3^{2-}(\text{aq})$	$\text{H}^+(\text{aq}), \text{Cl}^-(\text{aq}), \text{HSO}_3^-(\text{aq}), \text{SO}_3^{2-}(\text{aq})$

Strona	Miejsce	Jest napisane	Powinno być
108	Odpowiedź do zad. 103., rysunek 3.	$H^+_{(aq)}, SO_3^{2-}_{(aq)}$	$H^+_{(aq)}, HSO_3^-_{(aq)}, SO_3^{2-}_{(aq)}$
112	Odpowiedź do zad. 107., rysunek 1.	$Zn^{2+}_{(aq)}, Cl^-_{(aq)}$	$Zn^{2+}_{(aq)}, Cl^-_{(aq)}, H^+_{(aq)}$
112	Odpowiedź do zad. 107., rysunek 2.	$Na^+_{(aq)}, [Zn(OH)_4]^{2-}_{(aq)}$	$Na^+_{(aq)}, [Zn(OH)_4]^{2-}_{(aq)}, OH^-_{(aq)}$
113	Odpowiedź do zad. 108., płuczka, równanie reakcji	$H_2O + SO_2 \rightleftharpoons H_2SO_3$ $H_2SO_3 \rightleftharpoons H^+ + HSO_3^- \rightleftharpoons 2 H^+ + SO_3^{2-}$	$H_2O + SO_2 \rightleftharpoons H_2SO_3$ $H_2SO_3 \rightleftharpoons H^+ + HSO_3^-$ $HSO_3^- \rightleftharpoons H^+ + SO_3^{2-}$
117	Odpowiedź do zad. 113., rysunek 1.	$K^+_{(aq)}, Na^+_{(aq)}, S^{2-}_{(aq)}$	$K^+_{(aq)}, OH^-_{(aq)}, Na^+_{(aq)}, S^{2-}_{(aq)}$
117	Odpowiedź do zad. 113., rysunek 3.	$K^+_{(aq)}$	$K^+_{(aq)}, Cl^-_{(aq)}$
119	Odpowiedź do zad. 115., rysunek 2.	$K^+_{(aq)}, NO_3^-_{(aq)}$	$K^+_{(aq)}, NO_3^-_{(aq)}, OH^-_{(aq)}$
129	Odpowiedź do zad. 125., probówka 1. i 2.	$Zn^{2+}_{(aq)}, SO_4^{2-}_{(aq)}$	$Zn^{2+}_{(aq)}, SO_4^{2-}_{(aq)}, H^+_{(aq)}$
173	Odpowiedź do zad. 178., wnioski	Sód wykazuje silne właściwości redukujące w reakcji zarówno z wodą, jak i kwasem: $2 Na + 2 H_2O \rightarrow 2 NaOH + H_2 \uparrow$ $Mg + 2 HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2 \uparrow$ Magnez wykazuje właściwości redukujące w reakcji z kwasem: $Mg + 2 HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2 \uparrow$	Sód wykazuje silne właściwości redukujące w reakcji zarówno z wodą, jak i kwasem: $2 Na + 2 H_2O \rightarrow 2 NaOH + H_2 \uparrow$ Magnez wykazuje właściwości redukujące w reakcji z kwasem: $Mg + 2 HCl \rightarrow MgCl_2 + H_2 \uparrow$
193	Odpowiedź do zad. 214., wnioski, wiersz 6.	$Ba^{2+} + SO_4^{2-} \rightarrow BaSO_4$	$Ba^{2+} + SO_3^{2-} \rightarrow BaSO_3$
211	Odpowiedź do zad. 237., rysunek 1.	H^+	H_2O
211	Odpowiedź do zad. 237., rysunek 3.	H^+	H_2O
222	Odpowiedź do zad. 247., próba 1. i próba 2.	$Cr_2(SO_3)_4$	$Cr_2(SO_4)_3$
232	Zadanie 258.*, wiersz 2.	kilka kropli fenoloftaleiny	kilka kropli alkoholowego roztworu fenoloftaleiny
234	Zadanie 260.*, wiersz 1.	– oleinowy,	– oleinowy w etanolu,
238	Odpowiedź do zad. 263., rysunek 1.	$HN_3(aq)$	$NH_3(aq)$

Strona	Miejsce	Jest napisane	Powinno być
238	Odpowiedź do zad. 263., rysunek 2.	$\text{HN}_{3(\text{aq})}$	$\text{NH}_{3(\text{aq})}$
245	Odpowiedź do zad. 270., próbówka 4., równanie reakcji	$[(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_6\text{Fe}]^{3-}$	$[(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_6\text{Fe}]^{3-}$
246	Odpowiedź do zad. 271., roztwór FeCl_3 , równanie reakcji	$[(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_6\text{Fe}]^{3-}$	$[(\text{C}_6\text{H}_5\text{O})_6\text{Fe}]^{3-}$
250	Zadanie 275.*, wiersz 12.	etanolu z amalgamatem	etanolu z amalgamatem
251	Odpowiedź do zad. 276.*, 2. równanie reakcji	$\text{Ag}_2\text{O} + 2 \text{NH}_3$	$\text{Ag}_2\text{O} + 4 \text{NH}_3$
268	1. wiersz od dołu	wysoleniu	wysalaniu
269	Odpowiedź do zad. 292., proces, próbówka 2.	wysolenie	wysalanie
270	4. wiersz od dołu	wysolenie	wysalanie
271	Odpowiedź do zad. 294., proces 2.	wysolenie	wysalanie
271	Odpowiedź do zad. 294., proces 3.	wysolenie	wysalanie
292	Odpowiedź do zad. 315., wniosek ogólny, wiersz 1.	Etanol	Alkanole
317	Odpowiedź do zad. 346., równanie reakcji we wniosku	$\text{Cr}_2(\text{SO}_3)_4$ zielony roztwór	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ zielony roztwór
323	Odpowiedź do zad. 355., równanie reakcji we wniosku	$\text{Cr}_2(\text{SO}_3)_4$	$\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
324	Odpowiedź do zad. 356., odczynniki, wiersz 1.	kwasy stearynowy	kwasy stearynowy w etanolu
324	Odpowiedź do zad. 357., odczynniki, wiersz 1.	kwasy oleinowy w etanolu	kwasy oleinowy w etanolu
329	Odpowiedź do zad. 364., wniosek, wiersz 2.	(wysolenie)	(wysalanie)
349	Informacja do zadań	Informacja do zadań 32.–34.	Informacja do zadań 32.–33.
349	wiersz 12., wiersz 17., wiersz 22.	siarczan(VI) amonu	siarczan(IV) amonu

Strona	Miejsce	Jest napisane	Powinno być
423	Informacja do zadań, punkt 2)	tworzenie żółtej oleistej cieczy	w reakcji nitrowania tworzenie żółtej oleistej cieczy
423	Informacja do zadań, punkt 3)	zanik zielonożółtych par chloru	w obecności światła zanik zielonożółtych par chloru
444	Zadanie 50., wiersz 1.	Równanie reakcji dysocjacji jonowej: $\text{HSO}_4^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$	Równanie reakcji dysocjacji jonowej: $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HSO}_4^-$ $\text{HSO}_4^- \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
460	Zadanie 134., wiersz 2.	wysolenie	wysalanie
466	Zadanie 175., wiersz 5.	reakcja redukcji	reakcja redoks