

Příklady k procvičování názvosloví komplexních sloučenin

1. oktakarbonyl niklu
2. tetraammin-dichloro-dioxoosmiový komplex
3. trinitritokobaltitý komplex
4. pentakarbonyl železa
5. tetraammin-bis(hydrogensulfito)ruthenatý komplex
6. triammin-trinitritokobaltitý komplex
7. jodo-pentakarbonylrhenný komplex
8. oktakarbonyl dikobaltu
9. dimer pentakarbonylu rhenia
10. nonakarbonyl diželeza
11. dodekakarbonyl triželeza
12. dihydroxo-dioxoosmiový komplex
13. kyselina hexakynoželeznatá
14. tetrahydridoboritan sodný
15. chlorid tetraammin-dichlorotitanitý
16. kyselina tetrafluorozlatitá
17. hexafluorokřemičitan hořečnatý
18. pentajodobizmutitan lithný
19. hydroxid diammin-tetraaquachromitý
20. diacetato-dichloroželezitan sodný
21. siřičitan ammin-pentaaquakobaltitý
22. pentakyno-nitritoželeznatan sodný
23. kyselina oktakyano-wolframičitá
24. tetrachloro-sulfatoolovičitan rubidný
25. hexafluorohlinitan triaquaskanditý
26. ammin-trichloroplatnatan draselný
27. siřičitan diammin-hydroxokobaltitý
28. síran hexaaquavanaditý
29. hexafluorohlinitan draselný
30. komplex triammin-trichlorokobaltitý
31. uhličitan pentaammin-nitratoměďnatý
32. hexachloroplatiničitan pentaqua-chlorochromitý
33. kyselina hexachloroolovičitá
34. bromid diammin-aquaměďnatý
35. tetrajodortuťnatan draselný
36. tetrabromoplatnatan diamminměďnatý
37. fosforečnan diammin-chlororuthenatý
38. síran dichlorozlatitý
39. kyselina aqua-tetrachlorochromitá
40. bromid pentaqua-chlorochromitý
41. tetrakyanozlatitan diamminstříbrný
42. sulfid diamminměďnatý
43. diammin-tetrathiokyanatochromitan amonný
44. hexakynoželezitan tris(ethylendiamin)chromitý
45. síran pentaammin-azidokobaltitý
46. ammin-dikyno-dioxo-peroxochroman draselný

47. disulfido-thiozlatitan cesný
48. tetranitratoboritan sodný
49. pentachloro-fenylantimoničnan draselný
50. tris(ethynyl)měďnan sodný
51. tetrafenylboritan draselný
52. tetrakis(fenylethynyl)nikl draselný
53. bis(fenylethynyl)-tetrakarbonylželeznatý komplex
54. trichloro-ethylenplatnatan draselný
55. chlorid pentaammin-dinitrogenruthenatý
56. tetranitroplatnatan draselný
57. tetrakarbonylferrid(2-) tris(ethylendiamin)železnatý
58. kation pentaqua-hydroxohlinový
59. chlorid-síran hexaamminkobaltový
60. diammin-trichloro-(dimethylamin)kobaltový komplex
61. síran pentaammin-nitritokobaltový
62. chlorid pentaammin-nitrokobaltový
63. bromid tetraammin-dichloroplatičitý
64. chlorid tetraammin-bromoplatnatý
65. triammin-trinitratokobaltový komplex
66. diaqua-dinitrozinečnatý komplex
67. tetraamminplatina
68. hexachlorofosforečnan tetrachlorofosforečný
69. bromid tetraqua-dichlorochromitý
70. chlorid pentaammin-nitrosylkobaltnatý
71. chlorid pentaammin-thiokyanatokobaltový
72. tetrakarbonylrhenid sodný
73. diammin-tetrakis(isothiokyanato)chromitan amonný
74. pentachloro-thiokobaltitan sodný
75. hexafluoroarseničnan nitrosylu
76. hexathiokyanatortuťnatan zinečnatý
77. hexahydroxocínicitan draselný
78. diaqua-tetrahydroxohlinitan sodný
79. tetrafluoro-oxochromičnan draselný
80. kation triammin-aqua-dichlorochromitý
81. anion tetrakyanoniklu
82. nitrido-trioxoosmičelan draselný
83. anion trichloro-ethylenplatnatanový
84. kation tris(ethylendiamin)kobaltový
85. anion dikyanostříbrnanový
86. hydroxid diammin-tetraaquachromitý
87. tris(oxalato)kobaltitan hexaamminchromitý
88. komplex ethylendiamin-dinitritonikelnatý
89. komplex pentakarbonyl-nitratomanganný
90. bis(pentakarbonylmangan)
91. tetrachloroplatnatan tetrakis(pyridin)platnatý
92. komplex tetranitrosylchromu
93. tetrakyanonikelnatan draselný
94. dikyanozlatnan sodný
95. hexakvanoželezitan tris(ethylendiamin)chromitý
96. komplex tetraqua-dinitratonikelnatý

97. $[\text{Fe}(\text{CO})_5]$
98. $[\text{Ni}(\text{CO})_8]$
99. $[\text{Os}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2\text{O}_2]$
100. $[\text{RuCl}_2\text{O}_2]$
101. $[\text{Fe}_2(\text{CO})_9]$
102. $[\text{Co}(\text{NO}_2)_3]$
103. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3(\text{NO}_2)_3]$
104. $[\text{Co}_2(\text{CO})_8]$
105. $[\text{Os}(\text{OH})_2\text{O}_2]$
106. $[\text{Fe}_3(\text{CO})_{12}]$
107. $[\text{Re}(\text{CO})_5]_2$
108. $[\text{ReI}(\text{CO})_5]$
109. $\text{Cu}[\text{RuCl}_4(\text{HSO}_3)_3]_2$
110. $\text{Cu}_3[\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]_2$
111. $\text{Cu}_2[\text{Fe}_2(\text{NO})_4\text{S}_4]$
112. $\text{K}[\text{B}(\text{NO}_3)_4]$
113. $\text{Ca}_3[\text{Co}(\text{NO}_2)_6]_2$
114. $\text{Cu}[\text{Au}(\text{S}_2)\text{S}]_2$
115. $\text{K}_3[\text{CoI}(\text{CN})_5]$
116. $\text{Cu}[\text{CrF}_4\text{O}]_2$
117. $\text{NH}_4[\text{Cr}(\text{NH}_3)_2(\text{NCS})_4]$
118. $\text{K}_2[\text{Pt}(\text{NH}_3)_3(\text{H}_2\text{O})_3\text{Cl}_6]$
119. $\text{K}_2[\text{Fe}_2(\text{NO})_4\text{S}_2]$
120. $\text{Ca}_2[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
121. $\text{Fe}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]_3$
122. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3(\text{H}_2\text{O})]_2(\text{SO}_4)_3$
123. $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_4(\text{OH})_2]_2\text{SO}_4$
124. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_4]\text{Cl}_2$
125. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5(\text{N}_3)]_3(\text{PO}_4)_2$
126. $[\text{Ru}(\text{NH}_3)_5(\text{N}_2)]^{2+}$
127. $\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{CN})_5\text{NO}] \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
128. $\text{K}[\text{PtCl}_3(\text{C}_2\text{H}_4)]$
129. $[\text{Cr}(\text{C}_6\text{H}_6)_2]$
130. $\text{K}[\text{B}(\text{C}_6\text{H}_5)_4]$
131. $[\text{Ni}(\text{C}_5\text{H}_5)_2]$
132. $\text{NH}_4[\text{Cr}(\text{NH}_3)_2(\text{SCN})_4]$
133. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6][\text{Cr}(\text{C}_2\text{O}_4)_3]$
134. $\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{CO})_4]$
135. $\text{K}_2[\text{Ni}(\text{CN})_4]$
136. $\text{Li}[\text{BH}_4]$
137. $\text{Na}[\text{B}(\text{HSO}_4)_4]$
138. $\text{H}[\text{BF}(\text{OH})_3]$
139. $\text{NO}_2[\text{PF}_6]$
140. $\text{Na}_2[\text{FeI}_5(\text{NO})]$
141. $\text{Pb}[\text{Sb}(\text{OH})_5]$
142. $\text{H}_2[\text{Sn}(\text{OH})_6]$
143. $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6][\text{AuCl}_2(\text{CN})_2]$
144. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}]\text{NO}_3$
145. $\text{H}[\text{AuCl}_4]$
146. $\text{K}_2[\text{OsCl}_5\text{N}]$

147. $[\text{Pt}(\text{CH}_3\text{COO})_2(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2]$
148. $\text{H}[\text{Ir}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_2(\text{OH})_3]$
149. $\text{Zn}[\text{PtCl}(\text{CN})_4(\text{NO})]_2$
150. $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_2(\text{H}_2\text{O})_3\text{OH}]\text{Cl}_2$
151. $[\text{Co}(\text{NH}_3)(\text{NO}_3)_3]$
152. $\text{Li}[\text{As}(\text{CO}_3)_2]$
153. $\text{Ca}[\text{PtCl}_6]$
154. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_2\text{Cl}_3]\text{Cl}$
155. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2(\text{H}_2\text{O})_2]\text{SO}_4$
156. $(\text{NH}_4)_2[\text{SnCl}_6]$
157. $\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
158. $[\text{Ni}(\text{CN})]\text{Br}$
159. $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})\text{Cl}_2][\text{SbCl}_6]$
160. $\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{OH})_5\text{NO}]$
161. $\text{H}_2[\text{HgCl}_4]$
162. $[\text{Pt}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}]_2[\text{PtCl}_6]$
163. $[\text{Pb}(\text{NH}_3)_4(\text{OH})_2]\text{CO}_3$
164. $\text{Cd}[\text{Ru}(\text{OH})(\text{NO}_2)_4(\text{NO})]$
165. $[\text{V}(\text{NH}_3)(\text{H}_2\text{O})(\text{NO}_2)_2]\text{F}$
166. $[\text{CoH}(\text{CO})_4]$
167. $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_3(\text{H}_2\text{O})\text{Cl}_2]^+$
168. $[\text{B}(\text{OH})_4]^-$
169. $[\text{Fe}(\text{NO}_2)_4]^-$
170. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{SCN}]^{2+}$
171. $[\text{Fe}(\text{en})_3][\text{Fe}(\text{CO})_4]$
172. $\text{Ca}_2[\text{Mn}(\text{CN})_6]$
173. $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_6](\text{SO}_4)_3$
174. $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_5\text{NO}_3]\text{Cl}_2$
175. $\text{K}_3[\text{Cr}(\text{SCN})_6]$
176. $[\text{Cu}(\text{NH}_3)_2]_2\text{SO}_4$
177. $\text{Na}[\text{U}(\text{CH}_3\text{COO})_3\text{O}_2]$
178. $\text{Na}_2[\text{PdCl}_4]$
179. $[\text{N}_2\text{H}_6][\text{GeF}_6]$
180. $[\text{NH}_3\text{OH}][\text{GeF}_6]$
181. $\text{K}_3[\text{Au}(\text{SO}_3)_2]$
182. $\text{K}_2[\text{RuCl}_4\text{O}_2]$
183. $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_5\text{H}_2\text{O}]\text{Cl}_3$
184. $\text{Cs}[\text{TiCl}_4]$
185. $\text{NH}_4[\text{Ce}(\text{SO}_4)_2]$
186. $\text{Cs}_2[\text{BiI}_5]$
187. $\text{Na}_2[\text{Fe}(\text{ox})_2]$
188. $\text{K}[\text{V}(\text{CN})_6]$
189. $(\text{NH}_4)[\text{SbF}_3(\text{SO}_4)]$
190. $\text{Cs}_3[\text{Cr}(\text{OH})_2(\text{ox})_2]$
191. $[\text{Cr}(\text{H}_2\text{O})_4\text{Cl}_2]\text{Cl} \cdot \text{H}_2\text{O}$
192. $\text{Na}_2[\text{Pt}(\text{CN})_4] \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$
193. $\text{K}_4[\text{Mo}(\text{CN})_8] \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$
194. $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6](\text{NO}_3)_2$
195. $\text{K}_2[\text{TaF}_7]$
196. $\text{H}_4[\text{Mn}(\text{AsO}_4)_2]$