



Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Šmejkalová Karla.

Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz, materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj školského portálu Karlovarského kraje

Názvosloví koordinačních sloučenin A

1. Napiš vzorce:
- a) hexakynoželezitan draselný
 - b) tetrahydridohlinitan lithný
 - c) hexabromoplaticitan železitý
 - d) chlorid pentaqua-jodokobaltitý
 - e) dusitan dikarbonylnikelnatý
2. Napiš názvy:
- a) $\text{Ba}_3[\text{Co}(\text{OH})_6]_2$
 - b) $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{F}_3]$
 - c) $\text{H}_3[\text{AlF}_6]$
 - d) $[\text{Au}(\text{CO})_5(\text{CN})]\text{Cl}_2$
 - e) $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$

Názvosloví koordinačních sloučenin A

1. Napiš vzorce:
- a) hexakynoželezitan draselný
 - b) tetrahydridohlinitan lithný
 - c) hexabromoplaticitan železitý
 - d) chlorid pentaqua-jodokobaltitý
 - e) dusitan dikarbonylnikelnatý
2. Napiš názvy:
- a) $\text{Ba}_3[\text{Co}(\text{OH})_6]_2$
 - b) $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{F}_3]$
 - c) $\text{H}_3[\text{AlF}_6]$
 - d) $[\text{Au}(\text{CO})_5(\text{CN})]\text{Cl}_2$
 - e) $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$

Názvosloví koordinačních sloučenin A

1. Napiš vzorce:
- a) hexakynoželezitan draselný
 - b) tetrahydridohlinitan lithný
 - c) hexabromoplaticitan železitý
 - d) chlorid pentaqua-jodokobaltitý
 - e) dusitan dikarbonylnikelnatý
2. Napiš názvy:
- a) $\text{Ba}_3[\text{Co}(\text{OH})_6]_2$
 - b) $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{F}_3]$
 - c) $\text{H}_3[\text{AlF}_6]$
 - d) $[\text{Au}(\text{CO})_5(\text{CN})]\text{Cl}_2$
 - e) $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_6]\text{SO}_4$

Názvosloví koordinačních sloučenin B

1. Napiš vzorce:
- a) tetrachloroplatnatan sodný
 - b) hexahydroxoantimoničnan barnatý
 - c) fosforečnan tetraquaolovnatý
 - d) dusičnan tetraammin-dichlorochromitý
 - e) síran tetraaquastříbrný
2. Napiš názvy:
- a) $\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$
 - b) $\text{H}_2[\text{PtCl}_6]$
 - c) $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_4\text{H}_2]\text{Br}$
 - d) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_3]$
 - e) $[\text{As}(\text{CO})_5]\text{PO}_4$

Názvosloví koordinačních sloučenin B

1. Napiš vzorce:
- a) tetrachloroplatnatan sodný
 - b) hexahydroxoantimoničnan barnatý
 - c) fosforečnan tetraquaolovnatý
 - d) dusičnan tetraammin-dichlorochromitý
 - e) síran tetraaquastříbrný
2. Napiš názvy:
- a) $\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$
 - b) $\text{H}_2[\text{PtCl}_6]$
 - c) $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_4\text{H}_2]\text{Br}$
 - d) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_3]$
 - e) $[\text{As}(\text{CO})_5]\text{PO}_4$

Názvosloví koordinačních sloučenin B

1. Napiš vzorce:
- a) tetrachloroplatnatan sodný
 - b) hexahydroxoantimoničnan barnatý
 - c) fosforečnan tetraquaolovnatý
 - d) dusičnan tetraammin-dichlorochromitý
 - e) síran tetraaquastříbrný
2. Napiš názvy:
- a) $\text{K}_2[\text{Zn}(\text{OH})_4]$
 - b) $\text{H}_2[\text{PtCl}_6]$
 - c) $[\text{Fe}(\text{H}_2\text{O})_4\text{H}_2]\text{Br}$
 - d) $[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_3]$
 - e) $[\text{As}(\text{CO})_5]\text{PO}_4$

Řešení A

- $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
 - $\text{Li}[\text{AlH}_4]$
 - $\text{Fe}_2[\text{PtBr}_6]_3$
 - $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_5\text{I}]\text{Cl}_2$
 - $[\text{Ni}(\text{CO})_2](\text{NO}_2)_2$
- hexahydroxokobaltitan barnatý
 - tetraammin-trifluorochromitý komplex
 - kyselina hexafluorohlinitá
 - chlorid pentakarbonyl-kyanozlatitý
 - síran hexaaquaželeznatý

Řešení B

- $\text{Na}_2[\text{PtCl}_4]$
 - $\text{Ba}[\text{Sb}(\text{OH})_6]_2$
 - $[\text{Pb}(\text{H}_2\text{O})_4]_3(\text{PO}_4)_2$
 - $[\text{Cr}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{NO}_3$
 - $[\text{Ag}(\text{H}_2\text{O})_4]_2\text{SO}_4$
- tetrahydroxozinečnan draselný
 - kyselina hexachloroplaticitá
 - bromid tetraaqua-dihydridoželezitý
 - tetraammin-trichlorokobaltitý komplex
 - fosforečnan pentakarbonylarsenitý