

Komplexní sloučeniny

11. Napište názvy následujících sloučenin:

- | | | |
|---------------------------|---------------------------------|----------------------------------|
| a) $K_2[Hg(CN)_4]$ | b) $K_2[PtCl_4]$ | c) $[Pd(NH_3)_4]Cl_2 \cdot H_2O$ |
| d) $(NH_4)_2[PdCl_4]$ | e) $[Ni(NH_3)_6]I_2$ | f) $K_4[Mo(CN)_8] \cdot 2H_2O$ |
| g) $[PtCl_2(CO)_2]$ | h) $[Co(NH_3)_6]Cl_2$ | i) $K_2[HgI_4]$ |
| j) $K_2[PbCl_6]$ | k) $K[HgI_3]$ | l) $[Ni(NH_3)_6](NO_3)_2$ |
| m) $K_2[TaF_7]$ | n) $H_2[PtCl_6] \cdot 6H_2O$ | o) $Zn[SiF_6] \cdot 6H_2O$ |
| p) $(NH_4)_3[AlF_6]$ | q) $[Hg(NH_3)_2]Cl_2$ | r) $(NH_4)_2[PdCl_6]$ |
| s) $K[Ag(CN)_2]$ | t) $K_2[TiF_6] \cdot H_2O$ | u) $[Pt(NH_3)_4][PtCl_4]$ |
| v) $Ti[AlF_4]$ | w) $Ba[SiF_6]$ | x) $K[PF_6]$ |
| y) $K[PbI_3] \cdot 2H_2O$ | z) $Na_2[Pt(CN)_4] \cdot 3H_2O$ | |

12. Napište vzorce následujících sloučenin:

- | | |
|---|--|
| a) monohydrát chloridu hexaamminplatičitého | b) tetrakyanonikelnatan draselný |
| c) hexafluorokřemičitan rubidný | d) hexafluorohlinitan sodný |
| e) chlorid pentaammin-chlorochromitý | f) diammin-dichloropalladnatý komplex |
| g) dekahydrát hexakvanoželeznanu sodného | h) hexabromoseleničitan draselný |
| i) trihydrát hexakyanoruthenatanu draselného | j) tetrajodozlatitan draselný |
| k) monohydrát tetrachlorortuťnanu draselného | l) jodid diamminrtuťnatý |
| m) tetrachloropalladnatan draselný | n) chlorid hexaamminnikelnatý |
| o) hexafluorokřemičitan draselný | p) chloristan tetraamminměďnatý |
| q) tetrafluoronikelnatan draselný | r) dihydrát tetrachlorozlatitanu sodného |
| s) hexachloroolovičitan amonný | t) chlorid tetraamminpalladnatý |
| u) diammin-dichloroplatnatý komplex | v) hexabromoplatičitan draselný |
| w) dihydrát hexachlorothallitanu amonného | x) tetrachlorozlatitan draselný |
| y) dihydrát chloridu tetraaqua-dichlorochromitého | z) chlorid hexaamminměďnatý |

Komplexní sloučeniny

11. a) tetrakyanortuťnan draselný
b) tetrachloroplatnatan draselný
c) monohydrát chloridu tetraamminpalladnatého
d) tetrachloropalladnatan amonný
e) jodid hexaamminnikelnatý
f) dihydrát oktacyanomolybdeničitanu draselného
g) dichloro-dikarbonyl platnatý komplex
h) chlorid hexaamminkobaltnatý
i) tetrajodoortuťnan draselný
j) hexachloroolovičitan draselný
k) trijodoortuťnan draselný
l) dusičnan hexaamminnikelnatý
m) heptafluorotantalichnan draselný
n) hexahydrát kyseliny hexachloroplatičité
o) hexahydrát hexafluorokřemičitanu zinečnatého
p) hexafluorohlinitan amonný
q) chlorid diamminrtuťnatý
r) hexachloropalladičitan amonný
s) dikyanostříbrnan draselný
t) monohydrát hexafluorotitaničitanu draselného
u) tetrachloroplatnatan tetraamminplatnatý
v) tetrafluorohlinitan thallný
w) hexafluorokřemičitan barnatý
x) hexafluorofosforečnan draselný
y) dihydrát trijodoolovnanu draselného
z) trihydrát tetrakyanoplatnatanu sodného
12. a) $[Pt(NH_3)_6]Cl_4 \cdot H_2O$
b) $K_2[Ni(CN)_4]$
c) $Ru_2[SiF_6]$
d) $Na_3[AlF_6]$
e) $[Cr(NH_3)_5Cl]Cl_2$
f) $[Pd(NH_3)_2Cl_2]$
g) $Na_4[Fe(CN)_6] \cdot 10H_2O$
h) $K_2[SeBr_6]$
i) $K_4[Ru(CN)_6] \cdot 3H_2O$
j) $K[AuI_4]$
k) $K_2[HgCl_4] \cdot H_2O$
l) $[Hg(NH_3)_2]I_2$
m) $K_2[PdCl_4]$
n) $[Ni(NH_3)_6]Cl_2$
o) $K_2[SiF_6]$
p) $[Cu(NH_3)_4](ClO_4)_2$
q) $K_2[NiF_4]$
r) $Na[AuCl_4] \cdot 2H_2O$
s) $(NH_4)_2[PbCl_6]$
t) $[Pd(NH_4)_4]Cl_2$
u) $[Pt(NH_3)_2Cl_2]$
v) $Na_2[PtBr_6]$
w) $(NH_4)_3[TiCl_6] \cdot 2H_2O$
x) $K[AuCl_4]$
y) $[Cr(H_2O)_4Cl_2]Cl \cdot 2H_2O$
z) $[Cu(NH_3)_6]Cl_2$

M. Jan
1/11/2011