

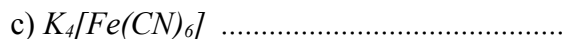
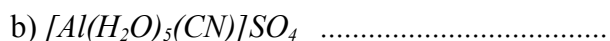
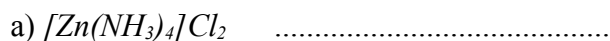


Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Šmejkalová Karla.

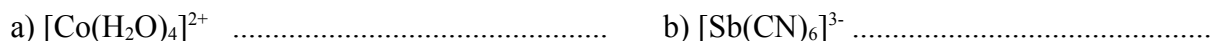
Dostupné ze Školského portálu Karlovarského kraje www.kvkskoly.cz, materiál vznikl v rámci projektu Gymnázia Cheb s názvem Rozvoj školského portálu Karlovarského kraje

Pracovní list - koordinační sloučeniny

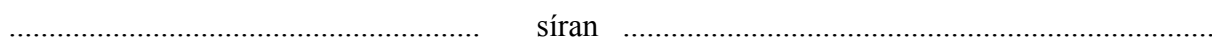
1. Přepiš vzorce barevně: ligandy červeně, centrální atom černě.



2. Pojmenuj:



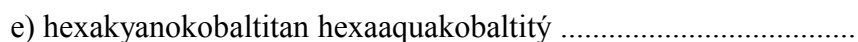
Přidáním aniontu chloridového a síranového ke komplexnímu kationtu vytvoř vzorce sloučenin a pojmenuj je:



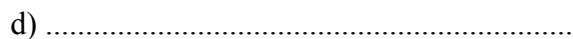
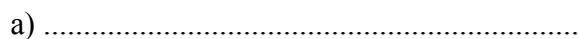
Přidáním kationtu sodného a vápenatého ke komplexnímu aniontu vytvoř vzorce sloučenin a pojmenuj je:



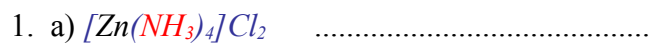
3. Napiš vzorce sloučenin:



4. Pojmenuj sloučeniny ze cvičení 1:



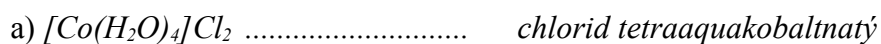
Řešení pracovního listu



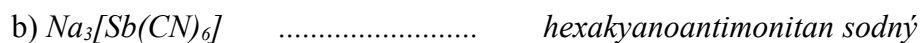
2. a) kation tetraaquakobaltnatý

b) anion hexakynoantimonitanový

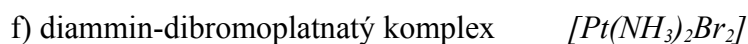
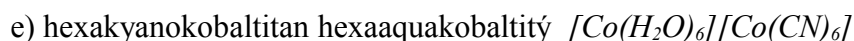
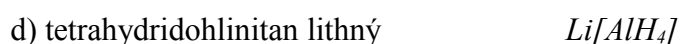
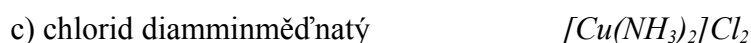
Přidáním aniontu chloridového a síranového ke komplexnímu kationtu vytvoř vzorce sloučenin a pojmenuj je:



Přidáním kationtu sodného a vápenatého ke komplexnímu aniontu vytvoř vzorce sloučenin a pojmenuj je:



3. Napiš vzorce sloučenin:



4. Pojmenuj sloučeniny ze cvičení 1:

a) *chlorid tetraamminzinečnatý*

b) *síran pentaqua-kyanohlinitý*

c) *hexakynoželeznatan draselný*