**Názvosloví komplexních sloučenin**

1. ***Komplexní částice je v kationtu***

Např. dusičnan hexaamminnikelnatý, platí, že co je v názvu na druhém místě, je ve vzorci na prvním a obráceně. Nejprve vypíšeme prvky:

[Ni(NH3)6] (NO3), pak doplníme oxidační čísla a náboje

[NiII (NH3)60]2+ (NO3)1-, náboje napíšeme do kříže

[Ni(NH3)6]1 (NO3)2

[Co(H2O)6](OH)2 Čísla za závorkami napíšeme do kříže, čímž získáme náboje

[Co(H2O)6]2+ (OH)1-, dále určíme náboje a oxidační čísla v hranaté závorce

[CoII(H2O)60]2+ (OH)1-, pojmenujeme: (OH)1- je hydroxid, [Co(H2O)6]2+ hexaaquakobaltnatý kation, tedy jedná se o hydroxid hexaaquakobaltnatý

1. ***Komplexní částice je v aniontu***

Např. hexafluoridohlinitan sodný, platí, že co je v názvu na druhém místě, je ve vzorci na prvním a obráceně. Nejprve vypíšeme prvky:

Na [AlF6], pak doplníme oxidační čísla a náboje

Na1 [AlIIIF61-]3- , náboje napíšeme do kříže

Na3[AlF6]

K[Ag(CN)2] Čísla za závorkami napíšeme do kříže, čímž získáme náboje

K1+ [Ag(CN)2]1- , dále určíme náboje a oxidační čísla v hranaté závorce

K1+ [Ag1+ (CN)21-]1- , pojmenujeme: [Ag1+ (CN)21-]1- je dikyanostříbrnanový anion, K+ draselný kation, tedy jedná se o dikyanostříbrnan draselný

1. ***Komplexní částice je v kationtu a aniontu***

Např. tetrachloropaltnatan tetraamminplatnatý, platí, že co je v názvu na druhém místě, je ve vzorci na prvním a obráceně. Nejprve vypíšeme prvky:

[Pt(NH3)4] [PtCl4], doplníme náboje a oxidační čísla

[PtII (NH3)40]2+ [PtII Cl41-]2-, náboje napíšeme do kříže

[Pt(NH3)4]2 [PtCl4]2, čísla vykrátíme

[Pt(NH3)4] [PtCl4]

1. ***Komplexní částice jako elektroneutrální molekula***

Např. diaammin-dichloridoplatnatý komplex, u této sloučeniny platí, že všechny členy jsou v hranaté závorce a celkový náboj je nula.

Napíšeme hranaté závorky a do nich všechny členy: [Pt(NH3)2Cl2], pak napíšeme oxidační čísla a náboje:

[PtII (NH3)20 Cl21-]0, součtem nábojů a oxidačních čísel zjistíme, že celkový součet je 0.