

Chemical Complex Names Conversion



1. $[Ag(NH_3)_2]Cl$ - Ag: +1
2. $[Co(en)_2Cl_2]Cl$ - Co: +3
3. $[Cu(NH_3)_4]SO_4$ - Cu: +2
4. $[Co(CO_3)(NH_3)_4]Cl$ - Co: +3
5. $[Cr(NH_3)_3(H_2O)_3]Cl_3$ - Cr: +3
6. $K_3[Fe(CN)_5NO]$ - Fe: +2
7. $Na_2[Ni(EDTA)]$ - Ni: +2
8. $[PdI_2(ONO)_2(H_2O)_2]$ - Pd: +4
9. $[Cr(PPH_3)(CO)_5]$ - Cr: 0
10. $[Co(NO_2)_3(NH_3)_3]$ - Co: +3
11. $[Co(NH_3)_5CN][Co(NH_3)(CN)_5]$ - Co: +3 (for both cobalt atoms)
12. $[Pt(py)_4][PtCl_4]$ - Pt: +2 (for both platinum atoms)
13. $[Co(NH_3)_4Cl_2]_3[Cr(CN)_6]$ - Co: +3, Cr: +3
14. $[Ag(NH_3)_2]^+$ - Ag: +1
15. $[Co(NH_3)_5Cl]^{2+}$ - Co: +3
16. $[FeF_6]^{4-}$ - Fe: +2
17. $[Cr(H_2O)_6]Cl_3$ - Cr: +3
18. $[Ni(CO)_4]$ - Ni: 0
19. $[Zn(NH_3)_4]^{2+}$ - Zn: +2
20. $[MnO_4]^-$ - Mn: +7