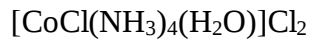
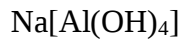
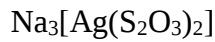


Formel Systematischer Name der Komplexe

1. Von der Formel auf den Namen:



2. Von dem Namen auf die Formel:

Kalium-hexacyanoferrat(III)

Kalium-hexacyanoferrat(II)

Eisen(III)-hexacyanoferrat(II)

Kalium-tetraiodomercurat(II)

Kalium-hexafluoronicolat(IV)

Tetracarbonylnickel(0) (Ni-Atom!)

Triammintrichloroplatin(IV)-chlorid

Tetraamminplatin(II)-hexachloroplatinat(IV)

Kalium-hexahydroxoantimonat(V)

Ammonium-hexachlorostannat(IV)

Natrium-tetracyanozincat(II)

Lösung:

Formel Systematischer Name

1.

$[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$	Diamminsilber(I)-chlorid
$\text{Na}_3[\text{Ag}(\text{S}_2\text{O}_3)_2]$	Natrium-bis(thiosulfato)argentat(I)
$\text{Na}_3[\text{AlF}_6]$	Natrium-hexafluoroaluminat(III) (Kryolith)
$\text{Na}[\text{Al}(\text{OH})_4]$	Natrium-tetrahydroxoaluminat(III)
$\text{K}[\text{AuCl}_4]$	Kalium-tetrachloraurat(III)
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_3$	Hexaammincobalt(III)-chlorid
$[\text{CoCl}(\text{NH}_3)_4(\text{H}_2\text{O})]\text{Cl}_2$	Tetraamminaquachlorocobalt(III)-chlorid
$\text{NH}_4[\text{Cr}(\text{SCN})_4(\text{NH}_3)_2]$	Ammonium-diammintetrakis(thiocyanato)chromat(III)

2.

$\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	Kalium-hexacyanoferrat(III)
$\text{K}_4[\text{Fe}(\text{CN})_6]$	Kalium-hexacyanoferrat(II)
$\text{Fe}^{\text{III}}_4[\text{Fe}^{\text{II}}(\text{CN})_6]_3$	Eisen(III)-hexacyanoferrat(II)
$\text{K}_2[\text{HgI}_4]$	Kalium-tetraiodomercurat(II)
$\text{K}_2[\text{NiF}_6]$	Kalium-hexafluoroniccolat(IV)
$[\text{Ni}(\text{CO})_4]$	Tetracarbonylnickel(0) (Ni-Atom!)
$[\text{PtCl}_3(\text{NH}_3)_3]\text{Cl}$	Triammintrichloroplatin(IV)-chlorid
$[\text{Pt}^{\text{II}}(\text{NH}_3)_4][\text{PtCl}_6]$	Tetraamminplatin(II)-hexachloroplatinat(IV)
$\text{K}[\text{Sb}(\text{OH})_6]$	Kalium-hexahydroxoantimonat(V)
$(\text{NH}_4)_2[\text{SnCl}_6]$	Ammonium-hexachlorostannat(IV)
$\text{Na}_2[\text{Zn}(\text{CN})_4]$	Natrium-tetracyanozincat(II)