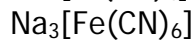
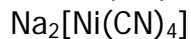
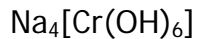
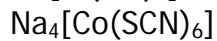
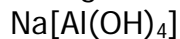
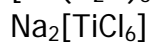
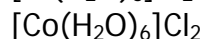
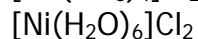
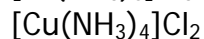
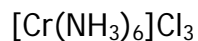


Übeblatt Komplexe

auch benennen

1. $[\text{Pt}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$: Kann dieser Komplex planar-quadratisch sein? Welche Bedingungen im Zentralion müssen vorliegen?
2. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$: welche geometrische Form liegt vor, welcher Art von Komplex, Benennung, welcher Magnetismus
3. Nennen Sie Komplexe, die die 18-Elektronen-Regel erfüllen
4. Welche geometrische Form liegt vor und wieso: $[\text{CuCl}_2]^-$, $[\text{Ag}(\text{NH}_3)_2]^+$, $[\text{V}(\text{CO})_6]$
5. Formel für Tetracarbonylnickel(0), Pentamminnitritocobalt(III)-chlorid
6. Die oktaedrischen Komplexe $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ und $[\text{FeF}_6]^{3-}$ haben ein bzw. fünf ungepaarte Elektronen. Erklärung?
7. Zeichnen Sie die d-Orbital-Aufspaltungsdiagramme für oktaedrische high-spin und low-spin-Komplexe: $_{30}\text{Zn}^{2+}$, $_{24}\text{Cr}^{2+}$, $_{29}\text{Cu}^+$, $_{28}\text{Ni}^{2+}$, $_{24}\text{Cr}^{3+}$
8. Der Komplex $[\text{Ni}(\text{CN})_4]^{2-}$ ist quadratisch und der Komplex $[\text{NiCl}_4]^{2-}$ ist tetraedrisch. Geben Sie an, wie viele ungepaarte Elektronen jeder Komplex hat.
9. Elektronenkonfiguration für $_{47}\text{Ag}$ und Ag-Ionen, $_{78}\text{Pt}^{4+}$, $_{79}\text{Au}^{3+}$
10. Begründen Sie die geometrische Form von $[\text{AuF}_4]^-$, welches Hybridorbital liegt vor

Skizziere und beschreibe die Strukturen von Natrium-hexafluoridoferrat-III und



Formel

Tetrammindichloridocobalt-III-chlorid

Pentaaquachloridochrom-III-chlorid

Hexaaquacobalt-III-chlorid

Tetraaquadichloridochrom-III-chlorid

Hexaaquachrom III-chlorid

Tetramminsilber-I-chlorid

Kalium-tetrachloridonickelat-II

Tetraaquadihydroxidotitan-IV-chlorid

Natrium-hexafluoridotitanat-IV

Natrium-tetrahydroxidocuprat II

Natrium-tetrahydroxidocobaltat II

Natrium-dicyanidoargentat I

Natrium-aquapentachloridoferrat III

Natrium-diaquatetrachloridoferrat III

Namen

