

Übeblatt Komplexe

1. $\text{Na}_2[\text{PdCl}_6]$
Name,
Elektronenkonfiguration des Zentralteilchens,
Hybridorbital + geometrische Form,
Anzahl der freien Elektronen,
High / low spin,
wie heißen die entstehenden Ionen, wenn das Salz gelöst wird
2. Aufspaltungsdiagramm für oktaedrische high-spin und low-spin-Komplexe angeben
 Zn^{2+} , Cr^{3+} , Fe^{3+} , Cu^+ , Ni^{2+}
3. $\text{K}_4[\text{Ni}(\text{CN})_4]$:
Name,
Elektronenkonfiguration des Zentralteilchens,
Hybridorbital + geometrische Form,
Anzahl der freien Elektronen,
High / low spin,
wie heißen die entstehenden Ionen, wenn das Salz gelöst wird
4. Bilden Sie einen Komplex aus Pt^{4+} , 3 H_2O , 3 Br^- Name, Formel
5. Bilden Sie einen Komplex aus Cr und 6 CO Name, Formel
6. Kalium-aquapentachloridorhodat(II)
Formel
Elektronenkonfiguration des Zentralteilchens,
Hybridorbital + geometrische Form,
Anzahl der freien Elektronen,
High / low spin,
wie heißen die entstehenden Ionen, wenn das Salz gelöst wird
7. Zeigen Sie dass $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$ ein low-spin-Komplex ist
8. Müsste $[\text{Mn}(\text{C}_2\text{O}_4)_2]^{3-}$ ein high-spin oder low-spin-Komplex sein?
9. Müsste $[\text{Au}(\text{CN})_4]^-$ ein high-spin oder low-spin-Komplex sein?