



第14周 课后作业:

P168-8. 分析下列配位化合物分子中d电子的组态，并计算磁矩。

- A. $[\text{FeF}_6]^{3-}$ B. $[\text{Mn}(\text{CN})_6]^{3-}$ C. $[\text{Ni}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ D. $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$

P169-10. 判断下列配位化合物姜-泰勒效应大小的次序（分析过程）：
 $[\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ 、 $[\text{Co}(\text{H}_2\text{O})_6]^{2+}$ 、 $[\text{Fe}(\text{CN})_6]^{3-}$ 、 $[\text{Ni}(\text{CN})_6]^{4-}$

补充题1. 分析 $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{2+}$ 和 $[\text{Co}(\text{NH}_3)_6]^{3+}$ 的d电子组态，
计算两者的晶体场稳定化能。

补充题2. 试用配位场理论（图文并茂）解释 F^- 是弱配体！