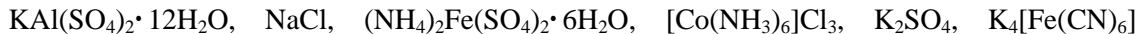
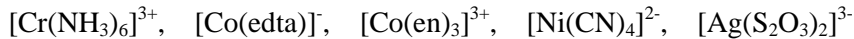


## 無機化学 演習問題 No.2

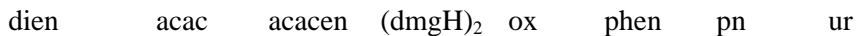
1. 次の化合物を(A)単塩、(B)複塩、(C)錯塩に分類し、それらが水に溶けたときの生じるイオンを示せ。



2. 次の錯イオンに含まれる中心金属の酸化数及び配位数を示せ。また含まれる配位子はそれぞれ何座の配位子か。



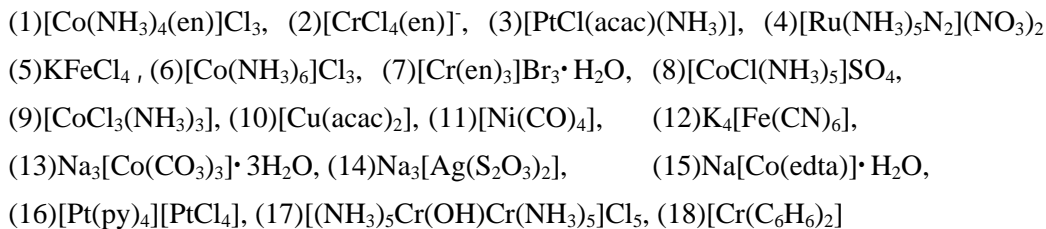
3. 次の配位子の英語の名称と構造式を書け。



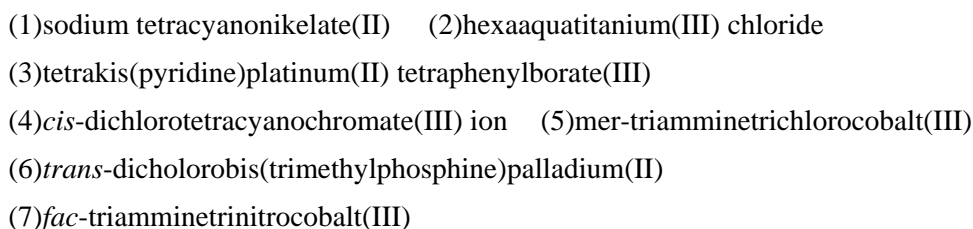
4. 次のタイプの異性体についてそれぞれ一つ以上の例を挙げよ(教科書以外の例)。

イオン化異性体、結合異性体、配位異性体

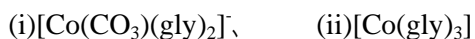
5. 次の錯体の名称(英語名)を示せ。



6. 次の錯体の化学式と構造を図示せよ。



7. グリシナトイオン ( $\text{H}_2\text{NCH}_2\text{COO}^-$ , gly) を含む次の錯体の幾何異性体を図示せよ。ただし、 $\text{CO}_3^{2-}$  を O-O、gly を N-O で示せ。



8. トリエンチレンテトラミン ( $\text{H}_2\text{N}-\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{HN}-\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{NH}-\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{NH}_2$ , trien) を含む  $[\text{CoCl}_2(\text{trien})]^+$  錯体に可能な幾何異性体を図示せよ。

9. 次の錯体について可能な異性体を図示し、さらにその中で光学異性体があるものはそれも図示せよ。

