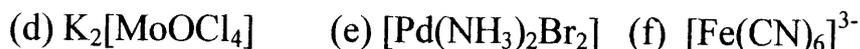
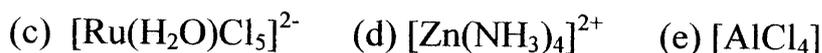


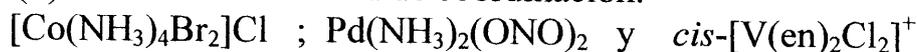
20.- Indique el número de coordinación en torno al metal y su número de oxidación en cada uno de los compuestos siguientes:



21.- Dibuje la estructura de cada uno de los complejos siguientes:



22.- Para los complejos indicados a continuación ilustre dibujando las estructuras: (a) la isomería geométrica (b) la isomería de enlace (c) la isomería óptica (d) la isomería de esfera de coordinación.



23.- Dibuje los dos isómeros de enlace del $[\text{Co}(\text{NH}_3)_5\text{SCN}]^{2+}$

24.- Dibuje los dos isómeros geométricos del $[\text{Co}(\text{NH}_3)_3\text{Cl}_3]^{2+}$

25.- Dibuje los isómeros *cis* y *trans* del ion $[\text{Co}(\text{en})_2(\text{NH}_3)\text{Cl}]^{2+}$. ¿Cuál de estos isómeros geométricos es quiral? Dibuje los dos enantiómeros.

26.- Dibuje los cuatro isómeros estructurales del $[\text{Co}(\text{en})(\text{NH}_3)_2\text{BrCl}]^+$. Dos de estos isómeros geométricos tienen isómeros ópticos. Identifíquelos y dibuje las estructuras de sus enantiómeros.

27.- Dibuje todos los estereoisómeros posibles del: (a) $[\text{Pt}(\text{en})(\text{CN})_2]$ planar cuadrado; (b) $[\text{Rh}(\text{CO})_3\text{Cl}_2(\text{en})]$ - octaédrico; (c) $[\text{Zn}(\text{en})_2]^{2+}$ tetraédrico.

28.- Indique cuáles de los compuestos siguientes esperaba que fueran coloreados y explique brevemente: (a) ZnO (b) NaAlCl_4 (c) $[\text{Ni}(\text{NH}_3)_6]\text{Cl}_2$ (d) $[\text{Cd}(\text{NH}_3)_4](\text{NO}_3)_2$

C412 318 75 87