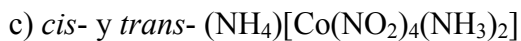
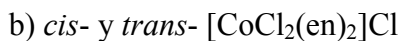
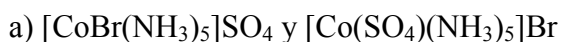


Tema 3: Isomería en compuestos de coordinación

1.- ¿Cómo podrían distinguirse los siguientes pares de isómeros?:



2.- ¿De qué forma la determinación de experimental del número de isómeros de $[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_4]^+$ permitiría determinar si la geometría es octaédrica o prismática trigonal?

3.- ¿Qué tipo de distorsión octaédrica cabe esperar en el isómero $[\text{Co}(\text{en})_3]^{3+}$? ¿Y en *trans*- $[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_4]^+$?

4.- Dibuja todos los isómeros posibles de $[\text{PtCl}_4(\text{NH}_3)_2]$, suponiendo a) geometría prismática trigonal, y b) geometría plana hexagonal.

5.- Dibuja todos los isómeros geométricos y ópticos de los complejos: a) $[\text{CoCl}_2(\text{en})_2]$, b) $[\text{Co}(\text{NH}_3)(\text{en})_2]$, y c) $[\text{CoCl}_2(\text{NH}_3)_2(\text{en})]^+$.

6.- Aplica la notación quiral correspondiente a todos los isómeros del compuesto $[\text{PtCl}_2(\text{NO}_2)(\text{NH}_3)_2]$.

7.- Dibuja todos los isómeros posibles, para cada uno de los siguientes compuestos: a) $[\text{CoCl}(\text{H}_2\text{O})(\text{en})_2]^{2+}$, b) $[\text{CoBrCl}(\text{H}_2\text{O})(\text{NH}_3)_3]^+$, y c) $[\text{Pt}(\text{NH}_3)(\text{NH}_2\text{OH})(\text{NO}_2)(\text{py})]^+$.