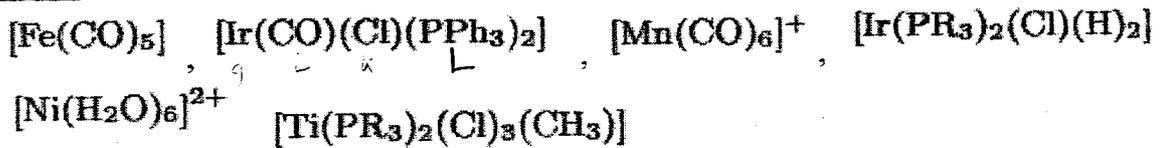
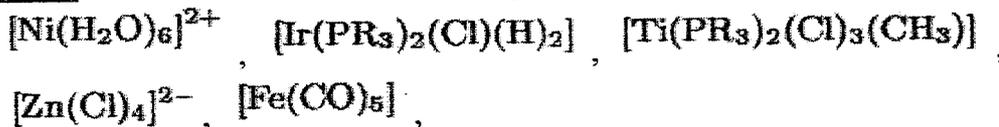


TD N°4 chimie 4

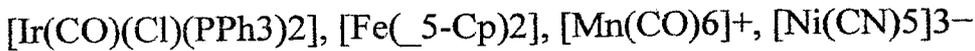
Exo 1: calculer le nombre total d'électrons, Nt pour les complexes suivantes :



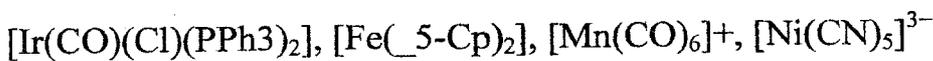
Exo 2: calculer le nombre d'oxydation pour les complexes suivantes :



Exo 3 : déterminer le nombre d'oxydation et la configuration électronique d^n pour le modèle covalente et ionique des complexes suivants :



Exo 4 : calculer le nombre total d'électrons, Nt pour le modèle covalente et ionique des complexes suivants



ligands
 $\text{L} \rightarrow 2 \text{ e}^-$
 $\text{X} \rightarrow 1 \text{ e}^-$
 $\text{H} \rightarrow 1 \text{ e}^-$
 $\text{X} \left(\frac{2}{5} \right) \text{D}_0 + \text{Y} \left(\frac{3}{5} \right) \text{D}_0 + 2 \text{P}$
 $N = m + 2L + X - q$
 $N_{\text{d}} = m - 10 = 2 \Rightarrow 0$