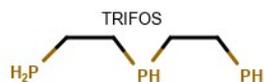
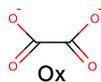
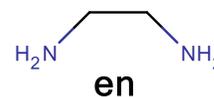
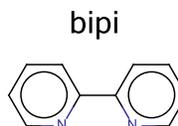
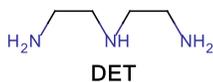
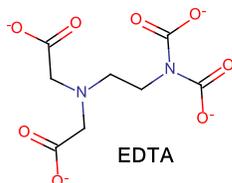


1. Escriba que es una base de Lewis

De 3 ejemplos

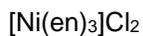
2.- Complete la tabla

Compuesto	N. de coordinación	Posible Geometría	Edo. de Ox. Del metal central.	Conf. Electrónica del metal
$[\text{Co}(\text{EDTA})]^{2-}$				
$[\text{Rh}(\text{bipi})(\text{en})\text{Cl}_2]$				
$[\text{Ru}(\text{det})\text{bipi} \text{NH}_3]^{2+}$				
$[\text{Ni}(\text{en})_2\text{Br}]\text{Br}$				
$[\text{Co}(\text{NH}_3)_4\text{Cl}_2]\text{Cl}$				
$[\text{Pt}(\text{Ox})_2(\text{en})]$				
$[\text{Mn}(\text{SCN})_3(\text{DET})]$				



SCN⁻

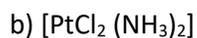
3.- ¿Cuál de los siguientes compuestos será más estable y por qué?



4.- ¿Cuál de los siguientes compuestos será más estable y por qué?



5.- Dibuje los posibles isómeros de :



6.- Explique en función de parámetros termodinámicos porque los ligantes bidentados forman compuestos más estables respecto a sus análogos monodentados

7.- ¿Si queremos separar Co^{3+} de Pb^{2+} , que ligante usarían y por qué?

