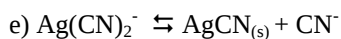
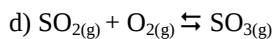
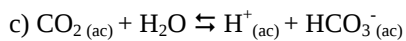
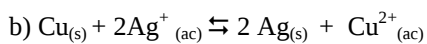
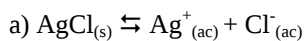


Sesión de ejercicios 1
Profesor. Everardo Tapia Mendoza

1. Balancee las siguientes ecuaciones



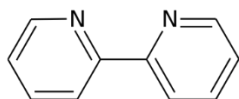
2. Escriba las expresiones de las constantes de equilibrio para las siguientes ecuaciones:



3. Complete la tabla con la información requerida para el complejo

Complejo	Estado de oxidación del metal	Número de coordinación
$[\text{Ir}(\text{PH}_3)_2(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}_2$		
$[\text{Au}(\text{CH}_3)_2(\text{NH}_3)_2]\text{Cl}$		
$[\text{Co}(\text{bipy})_3]\text{Cl}_3$		
$[\text{Co}(\text{en})_2(\text{SCN})_2]\text{Br}$		
FeY^-		

bipy = bipyridina



en = etilendiamina ($\text{NH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{NH}_2$)

Y : EDTA (ácido etilendiaminotetraacético)

