Sesión de ejercicios 1
Profesor. Everardo Tapia Mendoza

1. Balancee las siguientes ecuaciones

a) $CaC_2O_4 + KMnO_4 + H_2SO_4 \rightarrow$

b) $CrCl_3 + KClO_3 + KOH \rightarrow$

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

a) $AgCl_{(s)} \leftrightarrows Ag^+_{(ac)} + Cl^-_{(ac)}$

b) $Cu_{(s)} + 2Ag^+_{(ac)} \leftrightarrows 2\ Ag_{(s)} + Cu^{2+}_{(ac)}$

c) $CO_{2\,(ac)} + H_2O \leftrightarrows H^+_{(ac)} + HCO_3^-{}_{(ac)}$

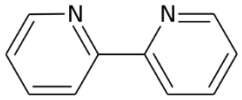
d) $SO_{2(g)} + O_{2(g)} \leftrightarrows SO_{3(g)}$

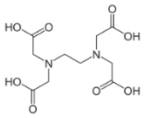
e) $Ag(CN)_2^- \leftrightarrows AgCN_{(s)} + CN^-$

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

Complejo	Estado de oxidación del metal	Número de coordinación
$[Ir(PH_3)_2(NH_3)_2]Cl_2$		
$[Au(CH_3)_2(NH_3)_2]Cl$		
$[Co[(bipy)_3]Cl_3$		
$[Co(en)_2(SCN)_2]Br$		
FeY^-		

bipy = bipiridina



en = etilendiamina ($NH_2 - CH_2 - CH_2 - NH_2$)

Y : EDTA (ácido etilendiaminotetraacético)