**Tarea 3**

**María del Rosario Aguilar Cruz**

**Juan Antonio Solís Carrera**

**Problema 1**

**Calcular los potenciales de electrodo de las siguientes semi-celdas:**

1. **Ag+ (0.0152 M) / Ag**
2. **Fe3+ (2.35 10-4 M) Fe2+ (0.200 M) / Pt**
3. ↓**AgBr, Br- (0.100 M) / Ag**

**Datos:**

Ag+ /Ag ------------ E0=0,799 V

Fe3+ / Fe2+ ---------- E0=0,771 V

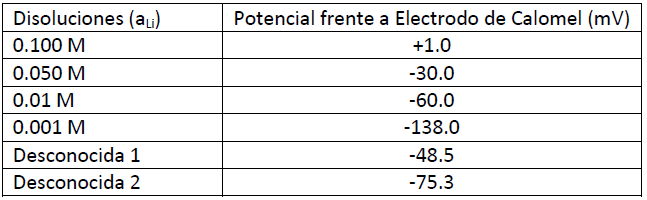
↓AgBr / Ag0 --------- E0=0,073 V



c)

**Problema 3**

**Un electrodo selectivo para iones Litio arroja los potenciales indicados en la tabla siguiente, para disoluciones paró de LiCl indicadas y dos muestras de concentración**



1. **Trace una curva de calibrado del potencial del electrodo frente a log aLi y determine si el electrodo se comporta según la ecuación de Nernst.**

El electrodo si se comporta según la ecuación de Nernst debido a que se tiene una relación lineal entre el potencial medido y la función p Ion

1. **Use un procedimiento para determinar las concentraciones de las dos disoluciones desconocidas**

De la ecuación obtenida tenemos que

Donde y se puede considerar como el potencial frente a electrodo Calomel y x como el p Ion, por lo tango para conocer los valores de la disolución desconocida 1 y 2 despejamos x

Debido a que

Entonces

Para la disolución desconocida 1 tenemos:

Para la disolución desconocida 2 tenemos:

**Cuestionario:**

**Métodos potenciométricos**

**1.- Describa o defina brevemente:**

1. **Electrodo indicador:** Es aquel electrodo que se encuentra sumergido en la solución que contiene el analito y que sus variaciones de voltaje son causadas por la actividad del analito.
2. **Electrodo de referencia:** Es una semi-celda que genera un potencial conocido dependiendo del material con el que esté fabricado, no tiene variaciones y no tiene relación con la actividad del analito
3. **Potencial de unión líquida:** Es aquel potencial que se genera en la interfase entre dos soluciones de distinta composición y proviene de la desigual distribución de aniones y cationes en la superficie de contacto debido a las diferencias en las velocidades a las que difunden.
4. **Potencial de asimetría:** Es el potencial que se genera en la membrana de vidrio cuando la solución en ambas caras de la membrana, son idénticas, y puede variar de forma gradual respecto al tiempo.

**2.- Describa de qué depende el pH en un electrodo de membrana de vidrio**

El electrodo de pH consta de una un electrodo indicador y uno de referencia externo, hay que considerar que para el electrodo indicador se tiene un alambre de Ag/AgCl que genera un potencial de referencia interno constante (este alambre sirve para transmitir el potencial de la membrana a un medidor de voltaje), la membrana es de vidrio y sensible al pH, se generan dos potenciales en la membrana, el externo cambia dependiendo de la actividad del ion H+, en el interno se tiene un potencial constante que ayuda a transmitir el potencial generado por la membrana externa de la membrana. Dentro del tubo del electrodo (donde se encuentra el alambre de Ag/AgCl) se tiene una solución de AgCl.

**3.- ¿Qué es el comportamiento nerstiano de un electrodo indicador?**

Es la relación lineal que se obtiene entre el potencial que se mide en los electrodos y la actividad del ion, esta relación cambia respecto del tiempo y puede tener una pendiente positiva (aniones) o negativa (cationes).

**4.- ¿Por qué es necesario que el vidrio en la membrana de un electrodo sensible al pH sea apreciablemente higroscópico?**

Cuando una solución es higroscópica nos referimos a que es una membrana que debe estar continuamente hidratada para que pueda tener una correcta respuesta ante la medición de pH, cuando se no se encuentra hidratado se pierde su sensibilidad, esto sucede porque la hidratación de la membrana permite que haya una reacción solo con los cationes monovalentes de la membrana y los cationes de la solución, por lo que permite que haya cambios de potencial sean debidos al movimiento de los iones Hidrógeno.

**5.- Enumere 3 fuentes de incertidumbre en las medidas de pH con un sistema de electrodos de vidrio/calomelanos.**

1. Temperatura: se debe de tener una temperatura contante para que el electrodo de calomelano funcione correctamente (dependiendo de a que temperatura esté diseñado para trabajar)

2. Errores alcalinos: cuando se tienen concentraciones de hidrógeno muy bajas (pH>9)

3. Errores ácidos: cuando se tienen concentraciones de hidrógeno muy altas (pH<0.5)

**6.- ¿Qué factor experimental restringe el número de cifras significativas en la respuesta de un electrodo de membrana?**

Cuando se mide el potencial, éste pasa por una conversión analógica digital para que pueda ser desplegado, por lo tanto, se utiliza un voltaje de referencia que permite observar cuantos bits se tienen en la conversión y por tanto la resolución del sistema, esto quiere decir que el voltaje de referencia y el número de bits define el número de cifras significativas utilizadas.

**7.- Describe el error alcalino en la medida de pH ¿en qué circunstancias es apreciable este error?, ¿De qué manera afecta a los datos del pH?**

Se presenta porque algunas membranas de vidrio responden no solo a los cambios de concentración de hidrógeno, sino también a concentraciones de iones de metales alcalinos, se presentan a concentraciones de hidrógeno bajas (pH>7), se observa un error negativo conforme aumenta el pH

**8.- ¿En qué difiere una sonda sensible a gases de otros electrodos de membrana?**

Principalmente se tiene un sistema completo de medición de pH (electrodo de membrana de vidrio, electrodo de referencia interno y externo y la solución electrolítica), éste no es generado por un potencial en la membrana, sino que solo pasan gases por la ella (hidrofóbica), y se genera una reacción generando iones bicarbonato y de H+ cambiando el pH de la solución.

**Voltametría:**

**3.- Describa el funcionamiento de un instrumento voltamétrico basado en amplificadores operacionales**