

Actividad 3. Ecuación de Nernst

Sección 1.

- Anotar en su cuaderno un resumen (o la traducción) del archivo: "Nernst Equation.pdf" que se encuentra adjunto. Además de los criterios mostrados para la constante
- ¿De qué otra manera muestra la literatura el significado del valor de la constante de equilibrio? Indicar referencias (enviar foto de su cuaderno con el apunte)

Sección 2.

Realizar en su cuaderno el siguiente ejercicio:

- Una barra de Zinc se encuentra sumergida en una disolución ácida (preparada a partir de HCl) la cual tiene un pH de 2 y un análisis de esta disolución muestra que contiene $ZnCl_2$ en una concentración de 0.01 mol por decímetro cúbico.
 - A. Realizar un esquema de este experimento, mostrando la reacción total, la semirreacción de oxidación y la semirreacción de reducción.
 - B. ¿Cuáles son los valores de potencial asociados a las semirreacciones y a la reacción total? (Buscar los potenciales estándar de reducción en tablas y mostrar con detalle todos los cálculos)
 - C. Usando la información de los puntos 1 y 2, ¿es posible que la barra de Zinc se esté destruyendo debido a la reacción que ocurre entre este metal y el medio donde se encuentra? (Justifique su pregunta mostrando los cálculos y los criterios utilizados)

Nota: Indicar Referencias para cada respuesta

Fecha de entrega: a más tardar el 27 de julio a las 11:59 pm