

Coloquio Química C – 13/08/2009

Punto I: (Pilas) Te daban una pila con un electrodo de Sn y el otro inerte q le llegaba H_2 gaseoso 1 atm. El Sn estaba en sol de $Sn(NO_3)_2$ ac. 0.015M. La fem de la pila es 0.061.

- a- Ecuaciones de ánodo y cátodo
- b-Calcula el PH del electrolito con el electrodo de H
- c-Eschema de la pila y notación clásica.

Punto II: (electrolisis) M es un metal y una sal es MCl_3 . Se realiza la electrolisis con intensidad 0.7 A, durante 6.63 hs. Al final del proceso se obtienen 3 gr del metal.

- a-Reacciones de cátodo y ánodo
- b-Determine la masa molar del metal
- c-Realice un esquema indicando todo.

Punto III: (Aguas) En 200 ml de agua hay y te daban la cantidad de iones de todo, en mmoles y mg.

- a-Calcula la dureza del agua
- b-Que método de eliminación de dureza usarías?? Describilo con ecuaciones y todo.

Punto IV: (Polímeros)

- a-describí el poliéster, segmero, monomero, prop...
- b-Describí polímeros de adición 1-4.
- c-Q es vulcanizado?? ejemplo con el isopreno, descripción etc..

Punto V:

Determina el PH de las siguientes soluciones a 25 C

- a- solución 0.1M de ácido clorhídrico ($\alpha = 1$)
- b- Solución 0.1M de ácido acético ($\alpha = 1.33 \cdot 10^{-2}$)