EJERCICIOS DE AUTOEVALUACIÓN: ELECTROQUIMICA

1-Calcular la masa de zinc depositada al pasar por una disolución acuosa de Zn^{2+} una corriente de 1,87 Amperes, durante 42,5 minutos.

3-Se prepara una solución de cloruro de sodio en agua para electrolizar. Si se establece la diferencia de potencial necesaria y la intensidad de corriente es de $5{,}0 \times 10^4$ A y el proceso dura 5,0 horas, calcular el volumen de cloro desprendido medido a 60ºC y 2,5 atm. Considerar al cloro como gas ideal.

4- Se preparó una celda voltaica utilizando en uno de los electrodos Zn y en el otro Ag. Escriba las hemiecuaciones que se producen en el ánodo y en el cátodo. Calcule además la masa de metal depositada en el cátodo si el ánodo disminuyó su tamaño en 20 g. $E^o(Zn^{2+}/Zn) = -0{,}76$ V y $E^o(Ag^+/Ag) = 0{,}79$ V