

## PROBLEMAS DE TERMODINÁMICA QUÍMICA II

09-04-23

1.- Un aparato de Hittorf contenía una disolución acuosa de  $\text{AgX}$  con 101,50 g de disolución en la celda catódica. Se hizo circular corriente continua por la disolución hasta que se depositaron 1,0778 g de  $\text{Ag}$  en el cátodo. Después de interrumpir la corriente, se retiró la disolución del espacio catódico que pesó 100,50 g. Sabiendo que el peso molecular del compuesto  $\text{AgX}$  vale  $150 \text{ g mol}^{-1}$  calcular el  $n^\circ$  de transporte del ión  $\text{Ag}^+$  en la disolución.

2.- Determinar la solubilidad del  $\text{PbCl}_2$  en  $\text{NaCl}$  0,1 M si la solubilidad en agua es 0,01 M a  $25^\circ\text{C}$ . Despreciando efectos por coeficientes de actividad e incluyéndolos.