**EJERCICIO PRÁCTICO 2 (JUEVES)**
Se mide la resistencia de una solución acuosa saturada de AgBr en una celda de conductividad cuya constante es 0.4506 cm-1. El valor encontrado es de 234.04 kΩ a 25ºC. Si la resistencia del agua utilizada para preparar la mencionada solución fue 250.00 kΩ a la misma temperatura, calcular la solubilidad del AgBr, sabiendo que a la misma temperatura Λo,Br-= 78.14 S cm2mol-1 y Λo,Ag+= 61.92 S cm2mol-1.

**RESOLUCIÓN**

DATOS: $k=0,4506 cm^{-1}$ ; $R\_{sol}=234,04 x10^{3}Ω$ ; $R\_{agua}=250,00 x10^{3}Ω$

$$Λ\_{o}=78,14 Scm^{2}mol^{-1}+61,92 Scm^{2}mol^{-1}=140,06 Scm^{2}mol^{-1}$$

$$Λ\_{o}=\frac{χ}{C}·1000$$

$$χ\_{sal}=χ\_{soluc.}-χ\_{agua}$$

$$χ\_{=}\frac{k}{R}$$

$$χ\_{soluc.}=1,925 x10^{-6} Scm^{-1}$$

$$χ\_{agua}=1,802 x10^{-6} Scm^{-1}$$

$$χ\_{sal}=1,229 x10^{-7} Scm^{-1}$$

$$C=\frac{1,229 x10^{-7} Scm^{-1}·1000 cm^{3} L^{-1}}{140,06 Scm^{2}mol^{-1}}$$

$$C=8,8 x10^{-7} mol L^{-1}$$

**EJERCICIO PRÁCTICO 2 (VIERNES)**

IDEM JUEVES (CAMBIAN VALORES)

$Λ\_{o}=287,3 Scm^{2}mol^{-1}$

$$χ\_{soluc.}=7,9 x10^{-6} Scm^{-1}$$

$$χ\_{agua}=4,053 x10^{-6} Scm^{-1}$$

$$χ\_{sal}=3,85 x10^{-6} Scm^{-1}$$

$C=1,34 x10^{-5} mol L^{-1}$