**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: ; ;

**EJERCICIO PRÁCTICO 2 (VIERNES)**

IDEM JUEVES (CAMBIAN VALORES)