

1. La solubilidad del cloruro de plata a 25°C es 0.00019g por 100ml. Calcular su Kps
2. El Kps del Ag_2CrO_4 vale 1.3×10^{-12} . Calcular la solubilidad molar, la concentración molar de sus iones y su solubilidad en gramos por 100 mL.
3. La solubilidad del fosfato de plata, Ag_3PO_4 , es de 0.2mg por 100 ml. Calcular su Kps.
4. Calcular la concentración de ión sulfuro necesaria para que se inicie la precipitación de FeS en una disolución 1×10^{-4} M de Fe^{++} ; $K_{ps} = 5 \times 10^{-18}$.
5. El Kps para el BaSO_4 tiene un valor de 1.0×10^{-10} . Si en un litro de disolución coexisten 0.0010 moles de Ba^{2+} y 0.00010 moles de SO_4^{2-} , ¿precipitará el BaSO_4 ?
6. Calcular la concentración de ión sulfuro necesaria para que se inicie la precipitación de FeS en una disolución 1×10^{-4} M de Fe^{++} ; $K_{ps} = 5 \times 10^{-18}$.