

A partir de los siguientes datos realizar una escala de p de partícula para los complejos formados entre el Zn(II) y el amoníaco.



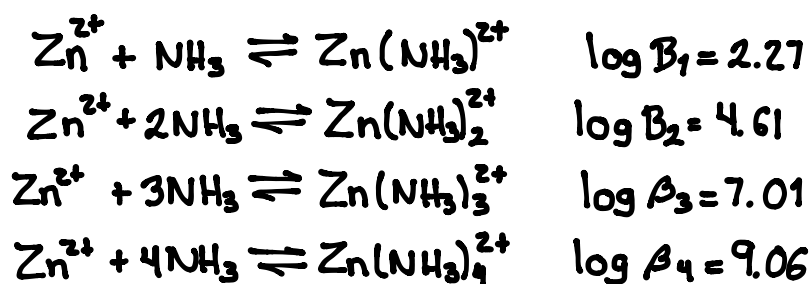
$$\text{LogB1} = 2.27$$

$$\text{LogB2} = 4.61$$

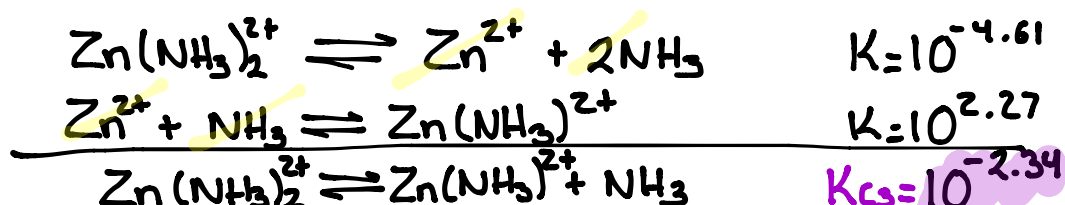
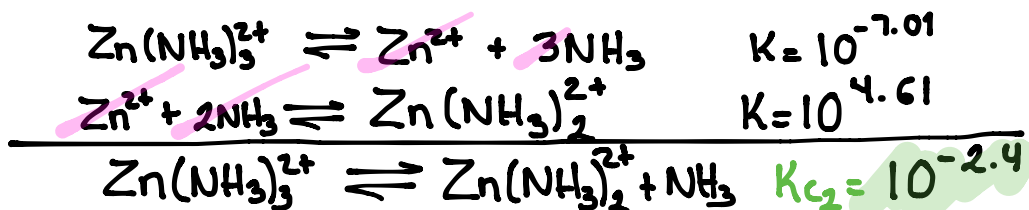
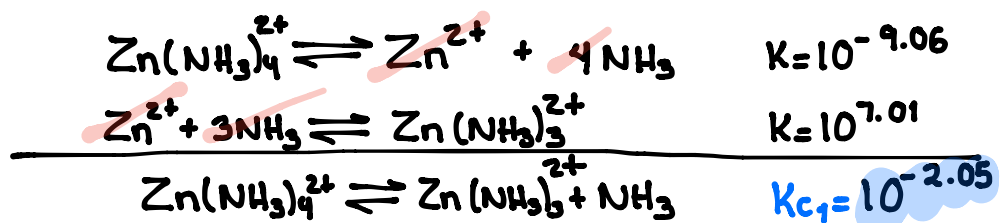
$$\text{LogB3} = 7.01$$

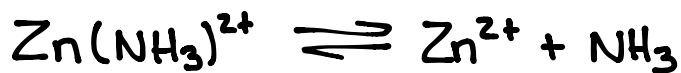
$$\text{LogB4} = 9.06$$

Se asignan las ecuaciones correspondientes de formación para cada LogB:

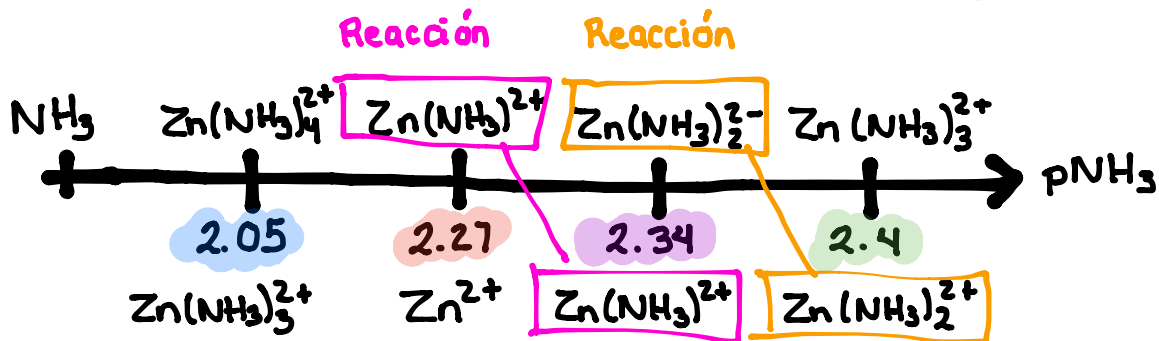


Posteriormente se plantean equilibrios de disociación sucesivos para poder calcular los valores de Kc:



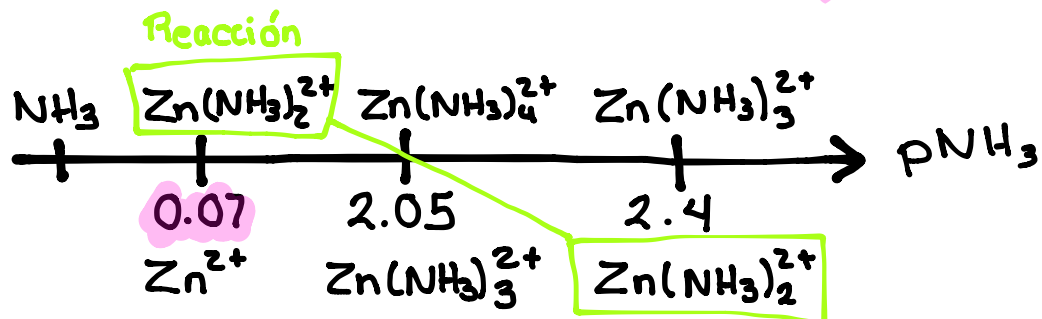
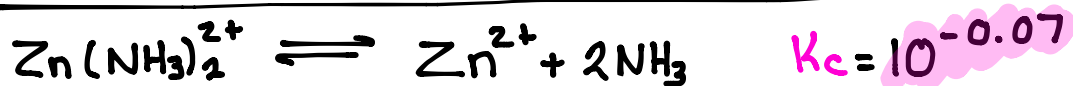
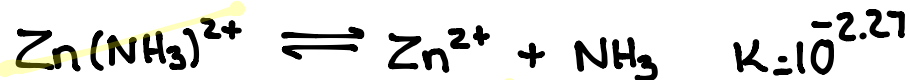


$$K_{c1} = 10^{-2.27}$$



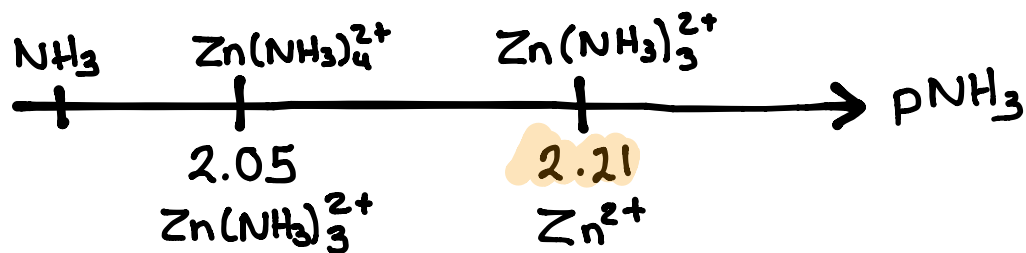
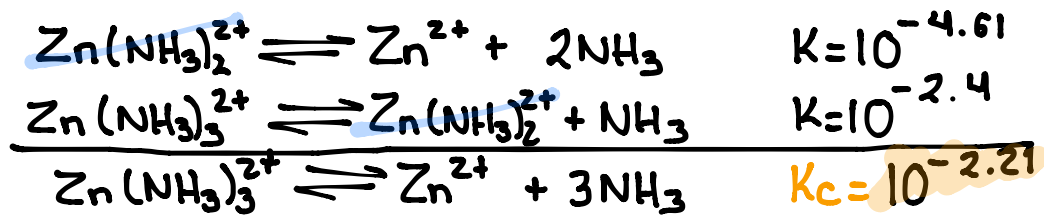
Como se puede observar en la escala anterior existen dos anfolitos inestables por lo que en primer lugar se tiene que hacer la corrección para eliminar al anfolito inestable.

El anfolito $\text{Zn}(\text{NH}_3)^{2+}$ no existe por lo que se tiene que pasar de la especie Zn^{2+} a $\text{Zn}(\text{NH}_3)^{2+}$ sin pasar por $\text{Zn}(\text{NH}_3)^{2+}$



Al corregir las escala nos encontramos con que existe un segundo anfolito inestable por lo que es necesario realizar una segunda corrección:

El anfolito $\text{Zn}(\text{NH}_3)_2^{2+}$ es inestable por lo se tiene que pasar de la especie Zn^{2+} a $\text{Zn}(\text{NH}_3)_3^{2+}$ sin pasar por $\text{Zn}(\text{NH}_3)_2^{2+}$.



La escala corregida ya no presenta anfolitos inestables. Se puede plantear una escala de predominio de especies:

