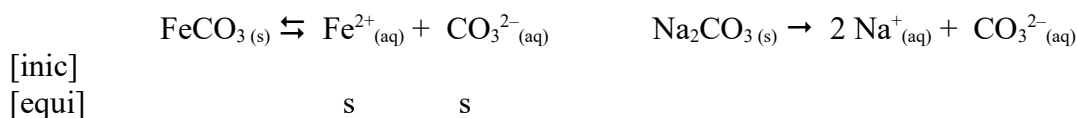


Problema665: Razona como varía a solubilidad do FeCO_3 (sal pouco soluble) ao engadir Na_2CO_3 a unha disolución acuosa do devandita sal.



$$K_s = [\text{Fe}^{2+}] \cdot [\text{CO}_3^{2-}] = s^2$$

Se engadimos ións carbonato a esta disolución, a través do carbonato de sodio, segundo o Principio de Le Chatelier, o equilibrio desprazarase no sentido de contrarrestar a modificación producida, se aumenta a concentración de ións carbonato o equilibrio consómeos, desprazándose cara aos reactivos, é dicir diminuíndo a solubilidad do carbonato de ferro(II). A diminución da solubilidad pola presenza dun ión común coñécese como efecto de ión común.

Na constante de produto de solubilidad tamén observamos que se se incrementa a concentración de ións carbonato debe diminuír a concentración de ións ferro(II), e por tanto a solubilidad, para que a constante siga mantendo o seu valor.