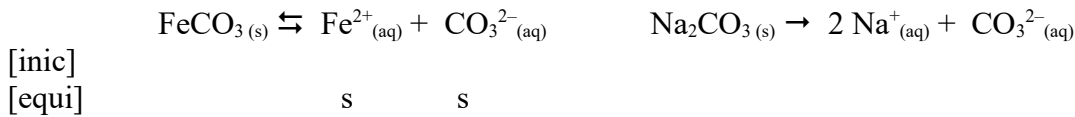


Problema665: Razona como varía la solubilidad del FeCO_3 (sal poco soluble) al añadir Na_2CO_3 a una disolución acuosa de dicha sal.



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

Si añadimos iones carbonato a esta disolución, a través del carbonato de sodio, según el Principio de Le Chatelier, el equilibrio se desplazará en el sentido de contrarrestar la modificación producida, si aumenta la concentración de iones carbonato el equilibrio los consume, desplazándose hacia los reactivos, es decir disminuyendo la solubilidad del carbonato de hierro(II). La disminución de la solubilidad por la presencia de un ion común se conoce como efecto de ion común.

En la constante de producto de solubilidad también observamos que si se incrementa la concentración de iones carbonato debe disminuir la concentración de iones hierro(II), y por tanto la solubilidad, para que la constante siga manteniendo su valor.