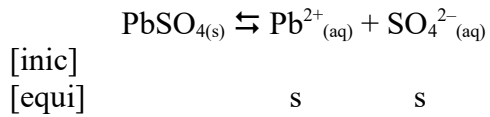


Problema653: Cales serán as concentracións do ión Pb^{2+} e do ión SO_4^{2-} se se engade 1 mol de $PbSO_4$ a 1 litro de auga? $K_s(PbSO_4) = 1,3 \cdot 10^{-8}$



Ao ser o $PbSO_{4(s)}$ un sal pouco soluble, e sabémolo polo seu baixo K_s , ao engadir un mol de sal nun litro de auga alcanzarase un equilibrio cando a cantidade de sal disolto sexa a solubilidade.

$$K_s = [Pb^{2+}_{(aq)}] \cdot [SO_4^{2-}_{(aq)}] = s^2 = 1,3 \cdot 10^{-8}$$

$$s = \sqrt{1,3 \cdot 10^{-8}} = 1,14 \cdot 10^{-4} M$$

$$[Pb^{2+}_{(aq)}] = 1,14 \cdot 10^{-4} M$$

$$[SO_4^{2-}_{(aq)}] = 1,14 \cdot 10^{-4} M$$