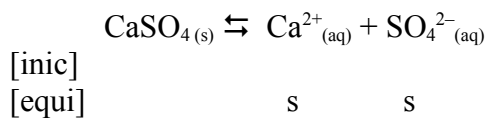


EJEMPLO 10: La solubilidad del CaSO_4 es 2,09 g/l, a 30°C. Calcula las concentraciones iónicas y el valor de K_s .



$$s = \frac{2,09\text{g}}{1\text{L}} \cdot \frac{1\text{mol}}{136\text{g}} = \underline{\underline{0,0154\text{M}}} = [\text{Ca}^{2+}]_{\text{eq}} = [\text{SO}_4^{2-}]_{\text{eq}}$$

$$K_s = [\text{Ca}^{2+}_{(aq)}] \cdot [\text{SO}_4^{2-}_{(aq)}] = s^2 = 0,0154^2 = \underline{\underline{2,37 \cdot 10^{-4}}}$$