EJEMPLO 11: Al disolver en un litro de agua $2{,}0 \cdot 10^{-4}$ moles de CaF_2 se produce una disolución saturada. ¿Cuál es el K_s para este compuesto?

	$CaF_{2\,(s)}$ ⇆	$Ca^{2+}_{(aq)}$ +	$2\,F^-_{(aq)}$
[inic]			
[equi]		s	2s

$$s = \frac{2{,}0 \cdot 10^{-4}\,mol}{1\,L} = 2{,}0 \cdot 10^{-4}\,M$$

$$K_s = [Ca^{2+}_{(aq)}] \cdot [F^-_{(aq)}]^2 = s \cdot (2s)^2 = 4\,s^3 = 4 \cdot (2{,}0 \cdot 10^{-4})^3 = \underline{3{,}2 \cdot 10^{-11}}$$