EJEMPLO 11: Al disolver en un litro de agua 2,0·10−4 moles de CaF2 se produce una disolución saturada ¿Cuál es el Ks para este compuesto?

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

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

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