EXEMPLO 11: Ao disolver nun litro de auga $2{,}0\cdot10^{-4}$ moles de CaF_2 prodúcese unha disolución saturada. Cal é o K_s para este composto?

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

$$s=\frac{2{,}0\cdot10^{-4}\,mol}{1\,L}=2{,}0\cdot10^{-4}\,M$$

$$K_s=[Ca^{2+}_{(aq)}]\cdot[F^-_{(aq)}]^2=s\cdot(2s)^2=4s^3=4\cdot(2{,}0\cdot10^{-4})^3=\underline{3{,}2\cdot10^{-11}}$$