Problema654: ¿Cuál es la solubilidad del hidróxido de magnesio en agua pura? $K_s[Mg(OH)_2] = 8{,}9\cdot 10^{-12}$

	$Mg(OH)_{2\,(s)}$	$\leftrightarrows$	$Mg^{2+}_{(aq)}$	+	$2\ OH^-_{(aq)}$
[inic]					
[equi]			s		2s

$$K_s = [Mg^{2+}{}_{(aq)}]\cdot[OH^-{}_{(aq)}]^2 = 8{,}9\cdot 10^{-12}$$

$$K_s = [Mg^{2+}{}_{(aq)}]\cdot[OH^-{}_{(aq)}]^2 = s\cdot(2s)^2 = 4s^3 = 8{,}9\cdot 10^{-12}$$

$$s = \sqrt[3]{\frac{8{,}9\cdot 10^{-12}}{4}} = \underline{1{,}31\cdot 10^{-4} M}$$