

Задача 948

$Me(OH)_2$	Уравнение диссоциации: $Me(OH)_2 \rightleftharpoons Me^{2+} + 2OH^-$ $pOH = 14 - pH = 14 - 9,54 = 4,46$
$pH = 9,54$	
$PP - ?$	

Концентрации ионов:

$$[OH^-] = 10^{-pOH} = 10^{-4,46} = 3,47 \cdot 10^{-5} \text{ моль/л}$$

$$[Me^{2+}] = \frac{1}{2}[OH^-] = \frac{1}{2} \cdot 3,47 \cdot 10^{-5} \text{ моль/л} = 1,73 \cdot 10^{-5} \text{ моль/л}$$

Произведение растворимости:

$$PP = [Me^{2+}] \cdot [OH^-]^2 = 1,73 \cdot 10^{-5} \cdot (3,47 \cdot 10^{-5})^2 = 2,1 \cdot 10^{-14}$$