

Задача 953

$Me(OH)_2$	Уравнение диссоциации: $Me(OH)_2 \rightleftharpoons Me^{2+} + 2OH^-$ $pOH = 14 - pH = 14 - 10,24 = 3,76$
$pH = 10,24$	
$PP - ?$	

Концентрации ионов:

$$[OH^-] = 10^{-pOH} = 10^{-3,76} = 1,74 \cdot 10^{-4} \text{ моль/л}$$

$$[Me^{2+}] = \frac{1}{2}[OH^-] = \frac{1}{2} \cdot 1,74 \cdot 10^{-4} \text{ моль/л} = 8,7 \cdot 10^{-5} \text{ моль/л}$$

Произведение растворимости:

$$PP = [Me^{2+}] \cdot [OH^-]^2 = 8,7 \cdot 10^{-5} \cdot (1,74 \cdot 10^{-4})^2 = 2,6 \cdot 10^{-12}$$