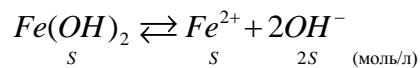


Задача 939

Fe(OH) ₂	Уравнение диссоциации электролита в насыщенном растворе:
ПР = 1,6 · 10 ⁻¹⁵	$Fe(OH)_2 \rightleftharpoons Fe^{2+} + 2OH^-$
$[OH^-] - ?$	Пусть концентрация растворенного вещества в насыщенном растворе равна S моль/л. Тогда концентрации ионов:



$$\Pi P = [Fe^{2+}] \cdot [OH^-]^2 = S \cdot (2S)^2 = 4S^3$$

$$S = \sqrt[3]{\frac{\Pi P}{4}}$$

$$S = \sqrt[3]{\frac{1,6 \cdot 10^{-15}}{4}} = 7,37 \cdot 10^{-6} \text{ моль/л}$$

Концентрация анионов OH⁻:

$$[OH^-] = 2S = 2 \cdot 7,37 \cdot 10^{-6} \text{ моль/л} = 1,47 \cdot 10^{-5} \text{ моль/л}$$