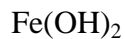


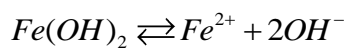
### Задача 939



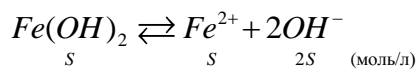
$$\text{PP} = 1,6 \cdot 10^{-15}$$

$$[\text{OH}^-] - ?$$

Уравнение диссоциации электролита в насыщенном растворе:



Пусть концентрация растворенного вещества в насыщенном растворе равна  $S$  моль/л. Тогда концентрации ионов:



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

$$S = \sqrt[3]{\frac{\text{PP}}{4}}$$

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

Концентрация анионов  $\text{OH}^-$  :

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