

Zadanie 1

poziom trudności: bardzo łatwe

1 litr nasyconego roztworu wodnego PbCl_2 zawiera w temperaturze standardowej 11g PbCl_2 .
Oblicz iloczyn rozpuszczalności PbCl_2

2

.

Zadanie 2

poziom trudności: bardzo łatwe

Oblicz stężenie molowe nasyconego roztworu wodnego PbSO_4 , którego $K_{\text{so}} \text{PbSO}_4 = 2,2 \cdot 10^{-8}$.

Zadanie 3

poziom trudności: średnio trudne

Do 100ml roztworu AgNO_3 o stężeniu $1 \cdot 10^{-5}$ mol/l dodano 50ml kwasu solnego o stężeniu $3 \cdot 10^{-5}$. Czy wytrąci się osad AgCl ? $K_{\text{so}} \text{AgCl} = 1,1 \cdot 10^{-10}$

-10

Zadanie 4

poziom trudności: trudne

Ile miligramów każdego z jonów znajduje się w 200ml nasyconego roztworu arsenianu(V) magnezu? $K_{\text{so}} \text{Mg}_3(\text{AsO}_4)_2 = 2 \cdot 10^{-20}$.

[Odpowiedzi do zadań](#)