- 2. Напишите уравнения реакций получения следующих веществ в одну стадию:
- а) свинцового сурика (Pb₃O₄) из нитрата свинца (II);
- б) нитрата марганца (II) из хлорида марганца (II);
- в) сульфата железа (III) из сульфата железа (II);
- г) оксида свинца (IV) из ацетата свинца (II).

Для одной из реакций составьте сокращенное ионное уравнение.

№ 2

2 вариант

Решение:

- a) $3Pb(NO_3)_2 = Pb_3O_4 + 6NO_2 + O_2$
- 6) $MnCl_2 + 2AgNO_3 = Mn(NO_3)_2 + 2AgCl$
- B) $2\text{FeSO}_4 + 2\text{H}_2\text{SO}_{4(\kappa)} = \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{SO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- r) $(CH_3COO)_2Pb + 2HNO_{3(\kappa)} = PbO_2 + 2NO_2 + 2CH_3COOH$

Сокращенные ионные уравнения для реакций, протекающих в растворе:

- $6) Ag^{+} + Cl^{-} = AgCl$
- B) $2Fe^{2+} + 4H^+ + SO_4^{2-} = 2Fe^{3+} + SO_2 + 2H_2O$
- r) $2CH_3COO^- + Pb^{2+} + 2H^+ + 2NO_3^- = PbO_2 + 2NO_2 + 2CH_3COOH$

Рекомендации к оцениванию:

1. Уравнения реакций а-г – каждое по 1 баллу

 $1 \times 4 = 4$ балла

2. Сокращённое ионное уравнение – 1 балл

1 балл

ИТОГО: 5 баллов