

код участника X 1 09 26

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Σ
Оценка	7	10	1	2	-											Реш
Подпись проверяющего																Реш

Линия отреза

Код участника X 1 09 26

## Региональный этап всероссийской олимпиады школьников

по химии  
(предмет)

Коробов Дмитрий  
Александрович  
Ф.И.О. участника

МОУ СШ № 101  
г. Волгоград  
образовательное учреждение  
(город (село, посёлок), полное название в соответствии с Уставом)

класс 9

учитель Калачейцева Анастасия  
Сергеевна  
Ф.И.О.

Волгоград, 2020

1) X - Pb

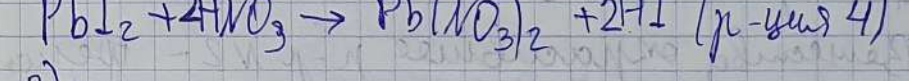
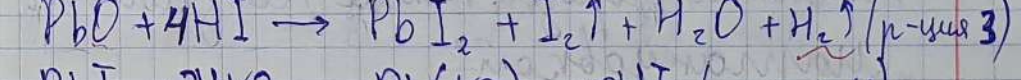
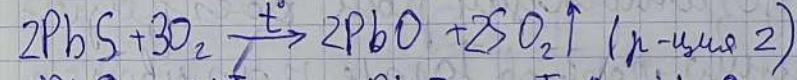
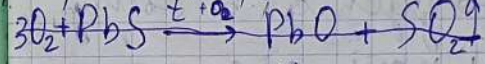
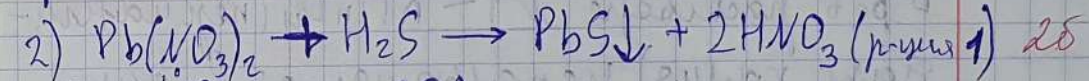
X<sub>1</sub> - Pb(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

X<sub>2</sub> - PbS

X<sub>3</sub> - PbO

X<sub>4</sub> - ~~PbCl<sub>2</sub>~~ PbI<sub>2</sub>

Y - ~~HCl~~ HI

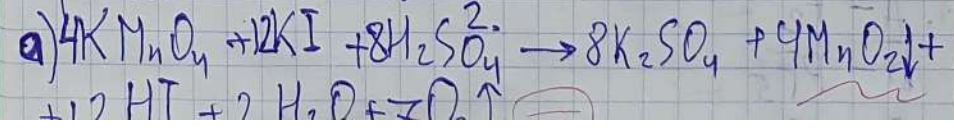


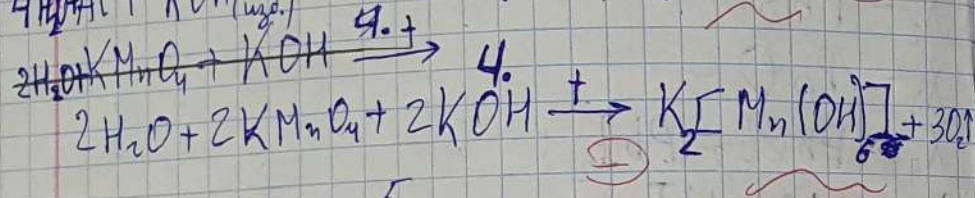
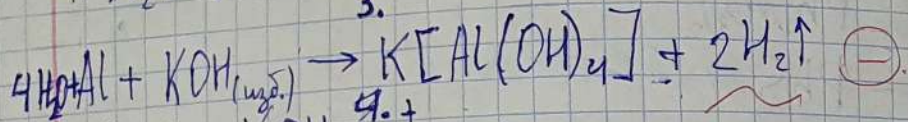
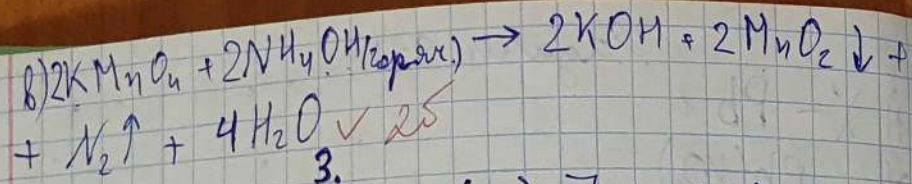
3) -

### Задача 9-2

1) В р-ре №1 содержится KMnO<sub>4</sub> ✓ 45

В р-ре №2 содержится KOH с фенол-опилением. 45



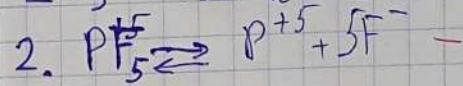
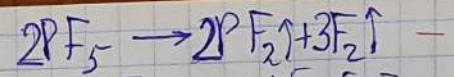


5. В-во в растворе №1 -  $\text{KMnO}_4$  (перманганат калия) используется в бочку для дезинфекции ран, обеззараживания порезов. Также называют «марганцовкой»

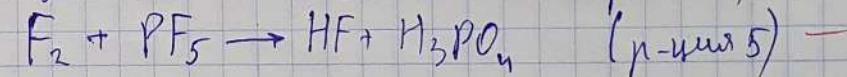
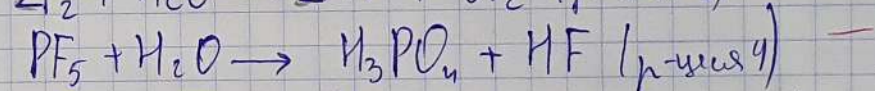
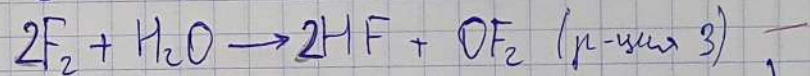
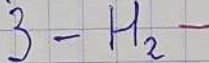
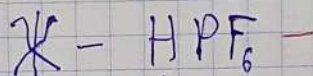
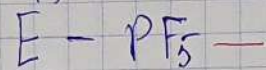
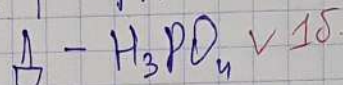
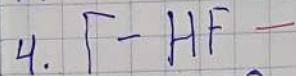
Вещество, окрасившее р-р №2 - фенол или фтален, используется как индикатор для определения кислотности среды.

Задача 9-3

1. А - F.

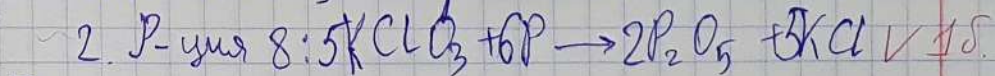
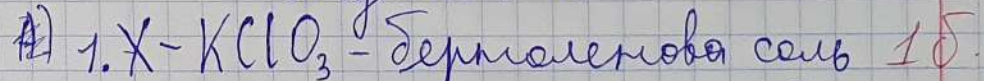


3. -



5. -

Задача 9-4.



Б.

525

Код участника \_\_\_\_\_

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Σ
Оценка																18,5
Подпись проверяющего																<i>[Signature]</i>

-----  
Линия отреза

Код участника \_\_\_\_\_

## Региональный этап всероссийской олимпиады школьников

по Химии  
(предмет)

Коробов Дмитрий  
Александрович  
Ф.И.О. участника

МОУ СШ №101

г. Волгоград  
образовательное учреждение  
(город (село, посёлок), полное название в соответствии с Уставом)

класс 9

учитель Келамейцева Анастасия  
Сергеевна  
Ф.И.О.

Волгоград, 2020

	1	2	3	4	5	6
1	•	+	-	-	+	+
2	+	•	+	-	+	+
3	-	+	•	-	+	+
4	-	-	-	•	-	-
5	+	+	+	-	•	-
6	+	+	+	-	-	•

e

С помощью ортогонального плана сразу можно определить, что в пробирке №6 -  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ .

Пробирка №1 -  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  —

Пробирка №2 -  $\text{AgNO}_3$  +

Пробирка №3 -  $\text{ZnSO}_4$  —

Пробирка №4 -  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  +

Пробирка №5 -  $\text{BaCl}_2$  +

Пробирка №6 -  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$  ( $\text{NH}_4\text{OH}$ ) +



+0,5

208

