

код участника X10915

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Σ
Оценка	9	18	4	5	-											36
Подпись проверяющего																

Линия отреза

Код участника X10915

## Региональный этап всероссийской олимпиады школьников

по Химии  
(предмет)

Масов Иван Витальевич  
Ф.И.О. участника

МОУ СШ №2  
г. Волжский  
образовательное учреждение  
(город (село, посёлок), полное название в соответствии с Уставом)

класс 9

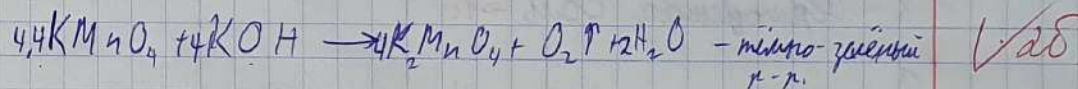
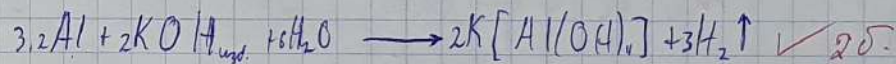
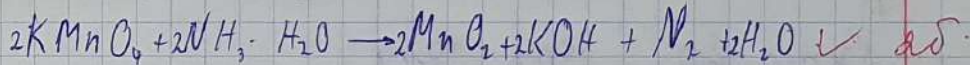
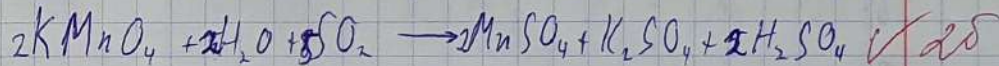
учитель Садринова Вера Александровна  
Ф.И.О.

Волгоград, 2020

12

13:18

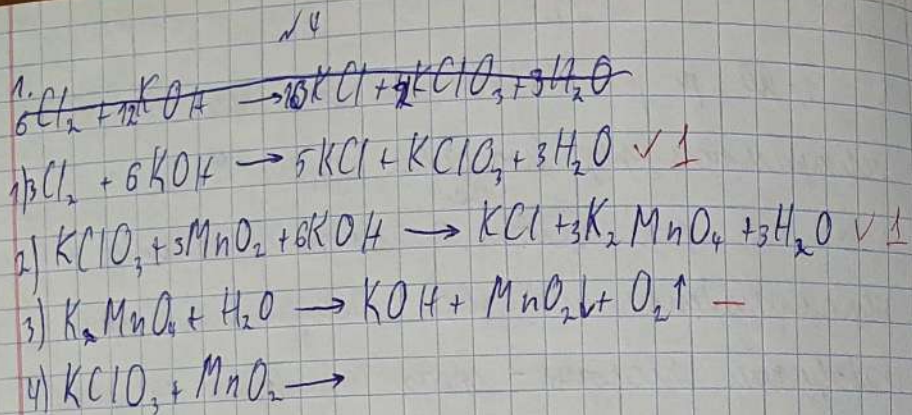
1. 1-ий р-р -  $KMnO_4$ , так как при ОВР в 48 нейтральной среде образуется дуплий  $MnO_2$ , а 2-ий р-р - р-р щелочи, в которую приливают 48. } 85.  
 (KOH)  
 преформалеин, так как обезвреживается при добавлении кислоты - среда становится нейтральной.



5. 1-ий р-р - сильный окислитель, используется для проведения ОВР, используется в медицине как обеззараживающее средство, 2-ой - для определения щелочности кислоты в растворе  $\checkmark 15$

5:18

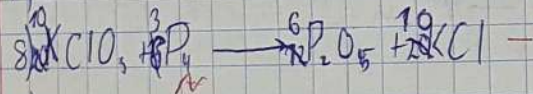




5)

6)

7)



9)

X - депрофемата савь  $\rightarrow 10$

2.

по окислительно-восстановительным процессам; р-ция 8 - принадлежит в списке  $\ominus$

3.

составим пропорции

$$\frac{56,22}{152}$$

$$m_2 = \Delta m = m_{\text{до}} - m_0$$

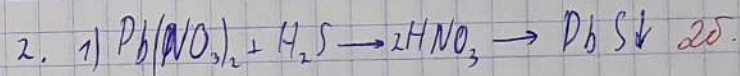
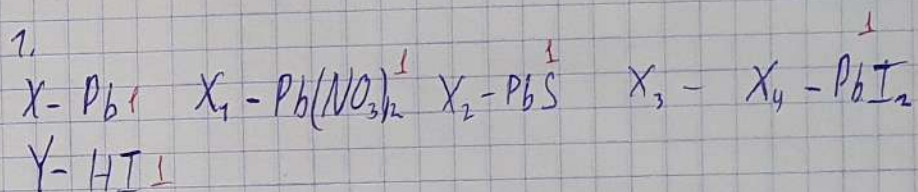
$$m_0 = 3,32 \cdot \frac{582}{56,22} \approx 3,42$$

$$m_2 = 582 - 3,42 = 54,62$$

4

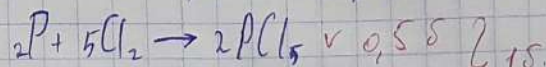
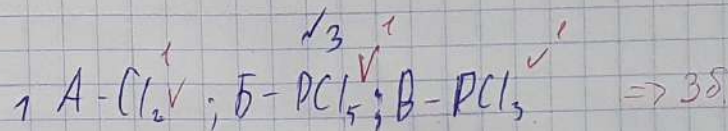
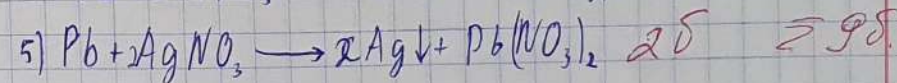
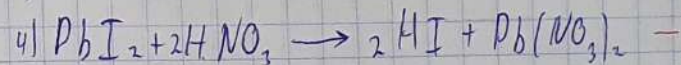
√1

1.



2)

3)



Код участника \_\_\_\_\_

№ задания	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10	11	12	13	14	15	Σ
Оценка																175
Подпись проверяющего																<i>[Signature]</i>

-----  
Линия отреза

Код участника \_\_\_\_\_

## Региональный этап всероссийской олимпиады школьников

ПО химии  
(предмет)

Шахов Иван Витальевич  
Ф.И.О. участника

МОУ СМ 112

г. Волжский  
Сарронова Вера Александровна  
образовательное учреждение  
(город (село, посёлок), полное название в соответствии с Уставом)

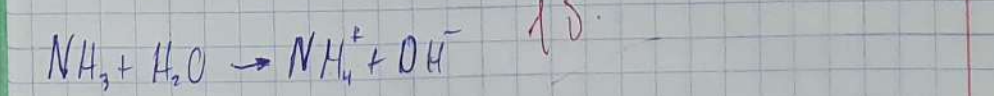
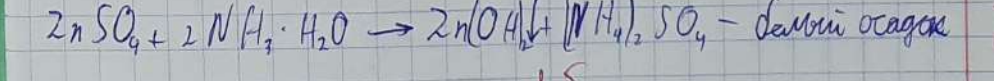
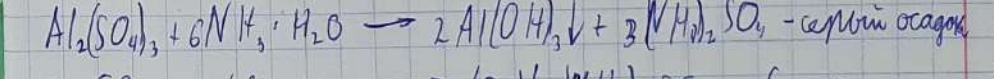
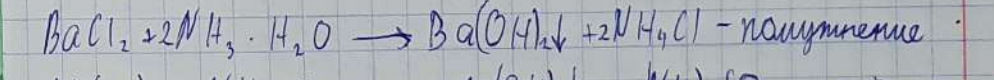
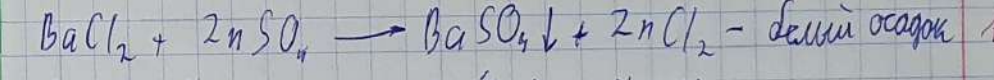
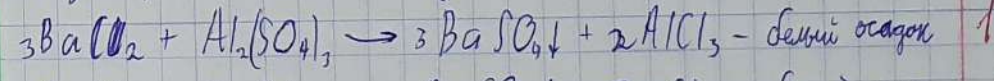
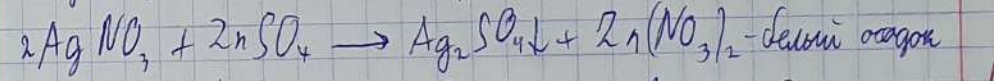
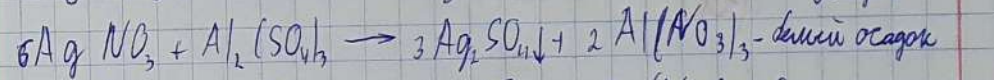
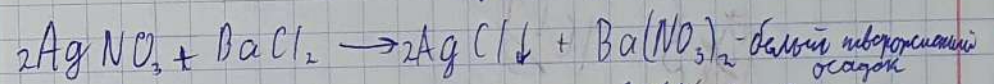
класс 9

учитель Сарронова Вера Александровна  
Ф.И.О.

Волгоград, 2020



	$AgNO_3$	$BaCl_2$	$Al_2(SO_4)_3$	$ZnSO_4$	$NH_4NO_3$	$NH_3 \cdot H_2O$
растворим.	раств.	раств.	раств.	раств.	раств.	отв. мал. уб.
$AgNO_3$	-	белый творож. осадок	белый осадок	белый осадок	-	-
$BaCl_2$	белый творож. осадок	-	белый осадок	белый осадок	-	полупрозрач. п-ка
$Al_2(SO_4)_3$	белый осадок	белый осадок	-	-	-	серый осадок
$ZnSO_4$	белый осадок	белый осадок	-	-	-	белый осадок
$NH_4NO_3$	-	-	-	-	-	-
$NH_3 \cdot H_2O$	-	до полупрозрач. п-ка	серый осадок	белый осадок	-	-





05 р-р становится мутного цвета, значит 3)  $\text{NH}_3 \cdot \text{H}_2\text{O}$ ; при добавлении 3 в р-ры 5 и 6 ничего не происходит, в р-р 2 - белый осадок,

в р-р 4 - белый осадок, в р-р 1 - помутнение;  
значит 1)  $\text{BaCl}_2$ ; 2)  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ; 3)  $2\text{H}_2\text{SO}_4$ ;

105 при добавлении  $\text{BaCl}_2$  в 5 ничего не происходит, а в 6 выпадает белый творожистый осадок; значит 6)  $\text{AgNO}_3$ , а 5)  $\text{NH}_4\text{NO}_3$

~~105~~ 105