

ПРЕДМЕТ

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

КЛАСС

--	--

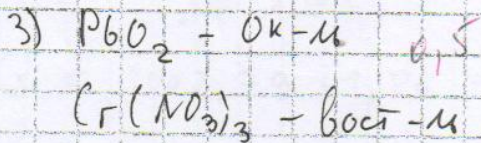
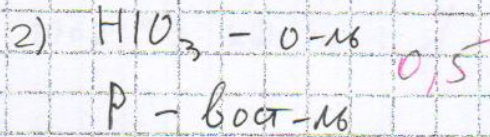
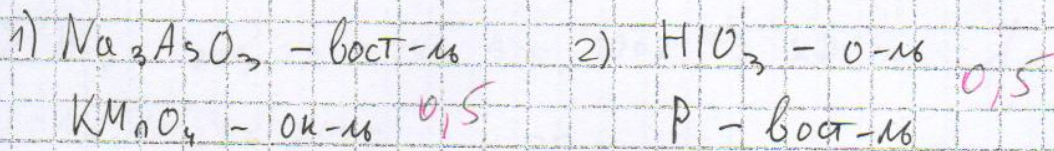
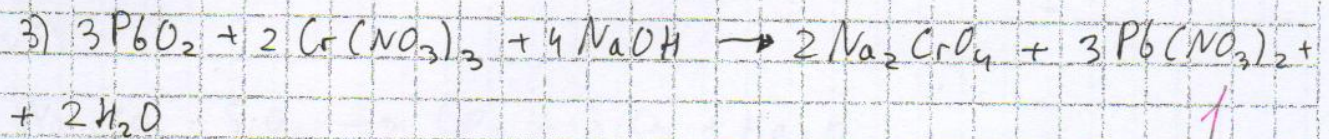
ШИФР

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

9-10-32

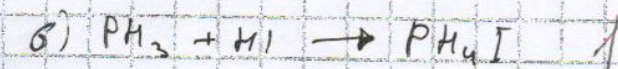
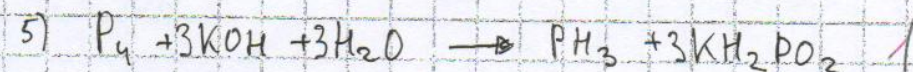
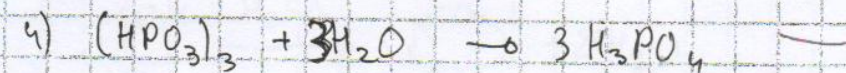
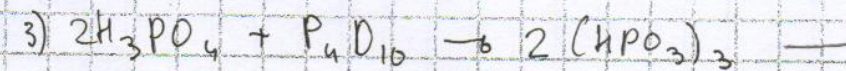
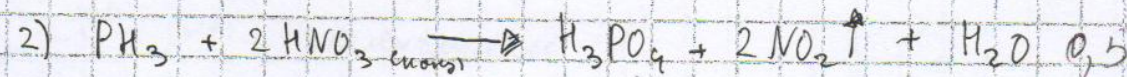
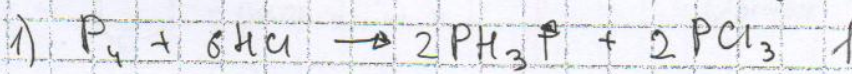
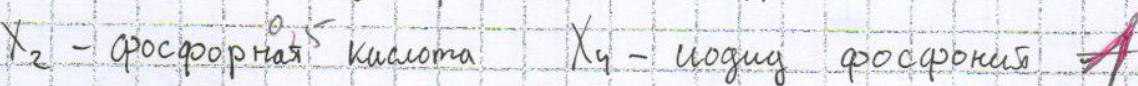
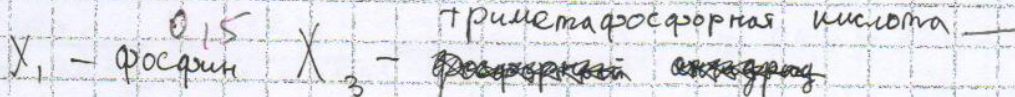
Пишите аккуратно и разборчиво. Не забудьте указать номер задания, которое вы выполняете. Условия заданий переписывать не нужно. Выполнив задания, пронумеруйте все страницы.

N<sup>o</sup> 1



Σ = 3,5

N<sup>o</sup> 2



Σ = 5,5



ПРЕДМЕТ

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

КЛАСС

--	--

ШИФР

--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--	--

Пишите аккуратно и разборчиво. Не забудьте указать номер задания, которое вы выполняете. Условия заданий переписывать не нужно. Выполнив задания, пронумеруйте все страницы.

N<sup>o</sup> 3

$$M_{(O)} = M \cdot f_{(O)} = 98 \cdot \frac{1}{2} = 49 \frac{г}{м} \quad 0,5$$

N<sup>o</sup> 4



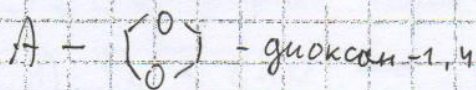
$$\sum H_{кр} = 819,29 + 243,5 = 1062,79 \text{ кДж/м} \quad 1$$

$$\gamma(Na_2CO_3) = \frac{200 \text{ г}}{105 \frac{г}{м}} = 1,88 \text{ м}$$

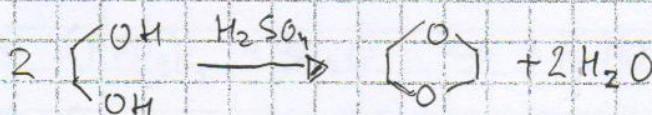
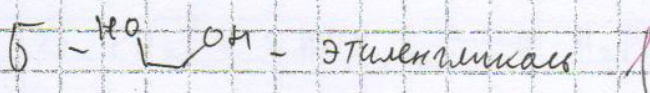
$$Q = 1062,79 \cdot 1,88 = 1998 \text{ кДж (надо затратить)} \quad 2$$

N<sup>o</sup> 5

$$\frac{16x}{0,3636} = \frac{12y}{0,5955} = \frac{z}{0,0909} \quad \uparrow \rightarrow 44x = 22y = 11z \quad 1$$



Общая формула A -  $(C_2O_4H_2)_n$

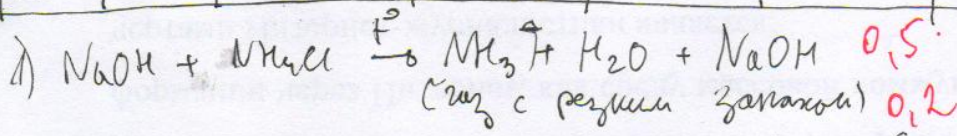


2  $\textcircled{3} = 6 \text{ б}$

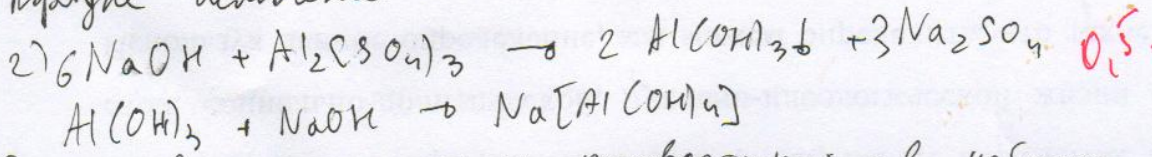


150.

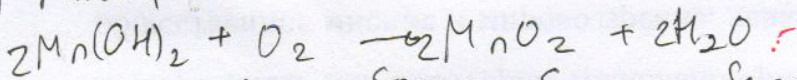
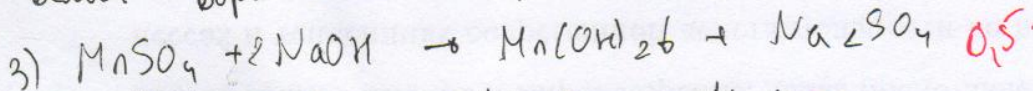
	$\text{NH}_4\text{Cl}$	$\text{NaOH}$	$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	$\text{K}_2\text{CO}_3$	$\text{MnSO}_4$	$\text{H}_2\text{O}_2$	$\text{KI}$
$\text{NH}_4\text{Cl}$	<del>X</del>	1	X	X	X	X	X
$\text{NaOH}$	1	<del>X</del>	2	X	3	X	X
$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$	X	2	<del>X</del>	4	X	X	X
$\text{K}_2\text{CO}_3$	X	X	4	<del>X</del>	5	X	X
$\text{MnSO}_4$	X	3	X	5	<del>X</del>	7	X
$\text{H}_2\text{O}_2$	X	X	X	<del>X</del>	<del>X</del>	<del>X</del>	6
$\text{KI}$	X	X	X	X	X	6	<del>X</del>



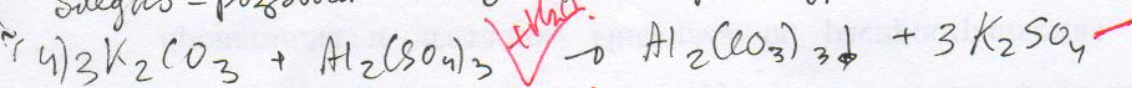
Поскольку нагревание мы не проводили,  $\text{NH}_4\text{Cl}$  был обнаружен в порядке исключения.



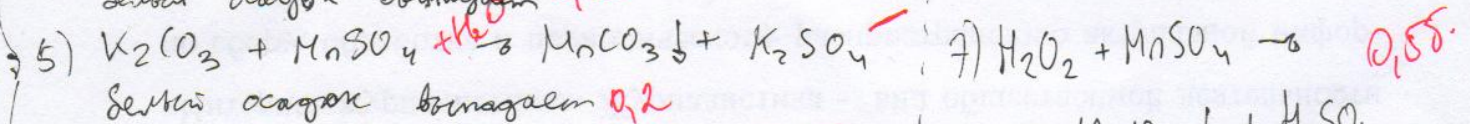
Белый мворотистый осадок, растворяющийся в избытке  $\text{NaOH}$  0,2



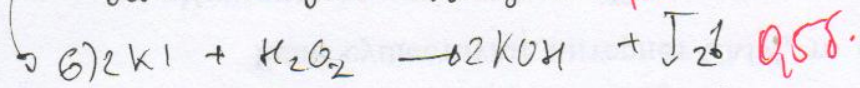
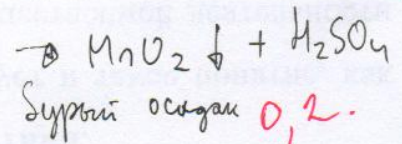
Белый-розовый осадок быстро сгорает на воздухе. 0,2



Белый осадок выпадает 0,2



Белый осадок выпадает 0,2



Выпадает под протекто-желтый цвет 0,2

Согласно анализу, я пришел к выводу, что:

- 1 -  $\text{NH}_4\text{Cl}$  +
- 2 -  $\text{NaOH}$  +
- 3 -  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  +
- 4 -  $\text{K}_2\text{CO}_3$  +
- 5 -  $\text{MnSO}_4$  +
- 6 -  $\text{H}_2\text{O}_2$  +
- 7 -  $\text{KI}$  +

76.