

Открытая региональная межвузовская олимпиада вузов Томской области (ОРМО)

Общий балл	Дата	Ф.И.О. членов жюри	Подписи членов жюри
84	24.03	Селюшина	

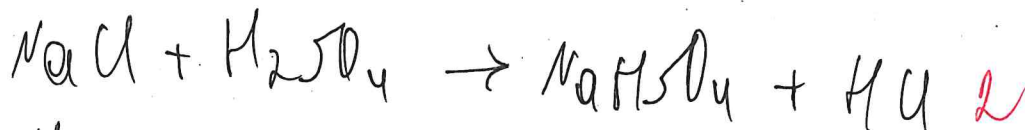
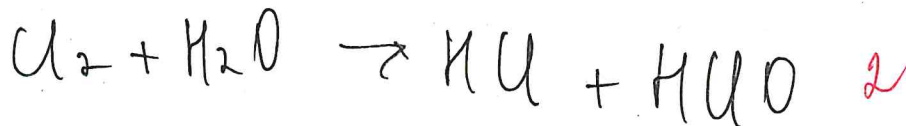
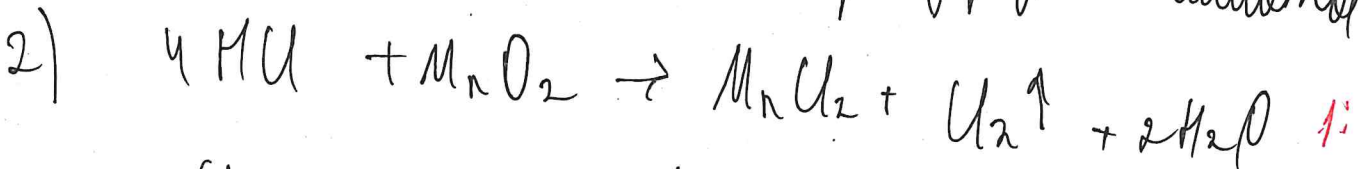
№ 1

1) А -  $Cl_2$  - хлор.

Б -  $NaCl$  - хлорид натрия

С -  $HCl$  - хлороводород / хлороводородная кислота.

1 | 2 | 3 | 4  
20 | 25 | 25 | 14

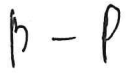


3)  $n(HCl) = \frac{11,2}{22,4} = 0,5$  моль

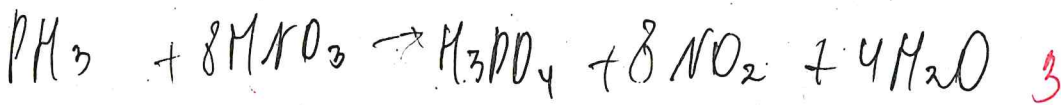
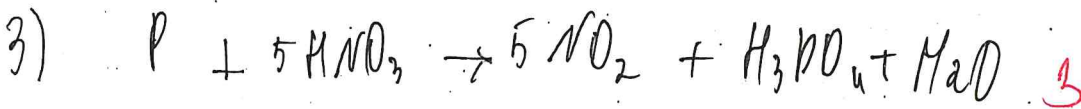
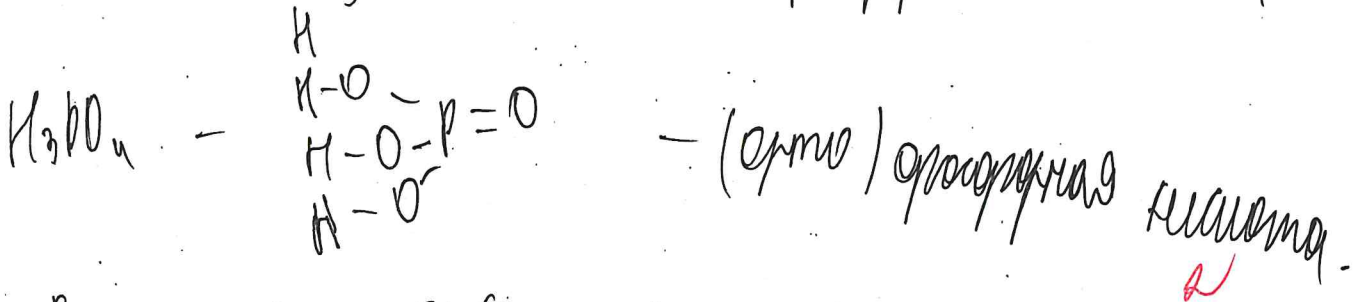
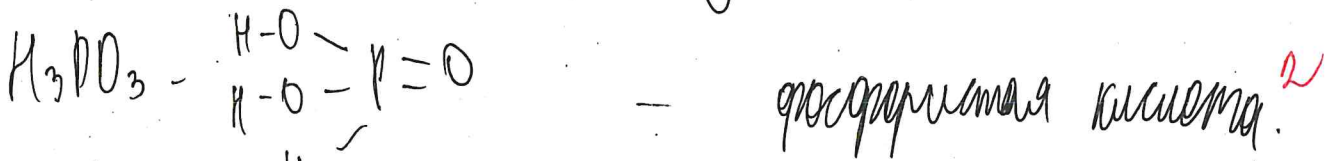
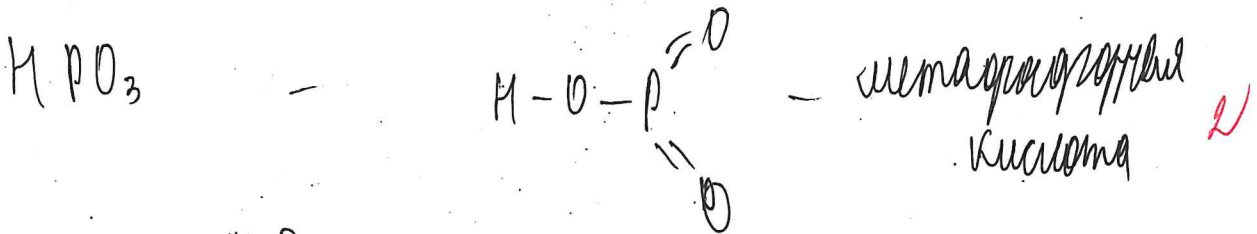
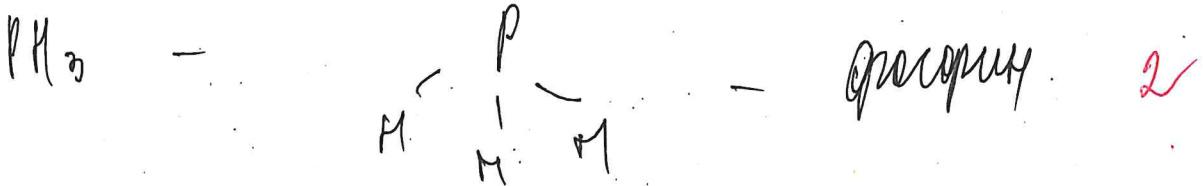
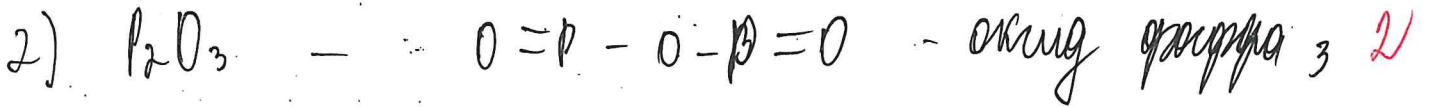
$n(NaCl) = 0,5$  моль.

$m(NaCl) = 0,5 \cdot 58,5 = 29,25$  г.

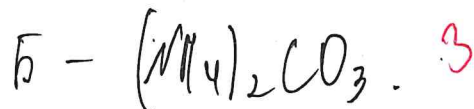
№2.



6

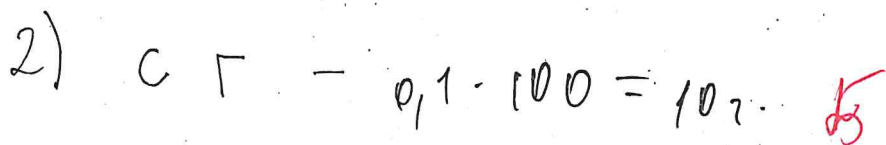


№3



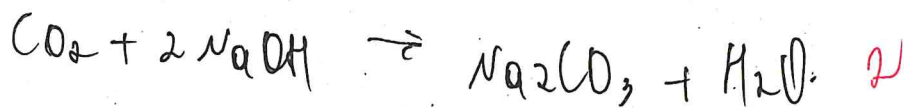
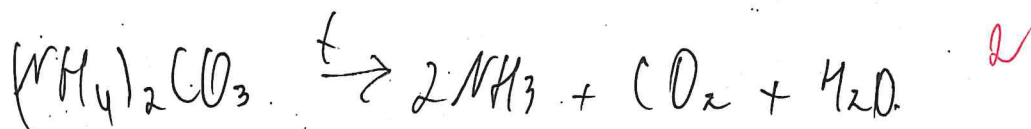
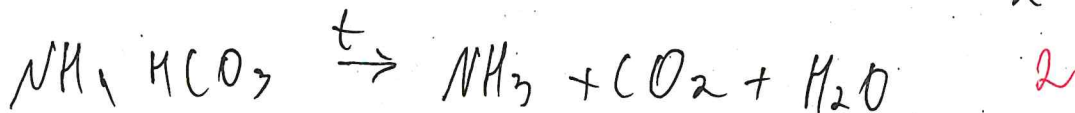
$$m(\text{NH}_4\text{HCO}_3) = 0,1 \cdot 79 = 7,9 \text{ г.} \quad 2$$

$$m((\text{NH}_4)_2\text{CO}_3) = 0,1 \cdot 96 = 9,6 \text{ г.} \quad 2$$



$$\text{С Д} - 0,1 \cdot 100 = 10 \text{ г.}$$

$$m_{\text{общ}} = 20 \text{ г.}$$



нч

1) широким 2х основным т-та -  $\text{H}_2\text{SO}_4$

$$M_{\text{ф-ва}} = \frac{M(\text{SO}_4^{2-})}{0,364} = 250,2 / \text{моль}$$

$$n_{\text{H}_2\text{O}} = \frac{250 \cdot 0,36}{18} = 5$$

ме - Cu

$\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$  - пентагидрат сульфата меди (II) 8

