

пусть

$\Sigma 82$  (символически два)

Задача №1

количество неспаренных электронов = 8 - N группы  $\rightarrow 8 - 4 = 4$ ;

$8 - 5 = 3$ ;  $8 - 6 = 2$ ;  $8 - 7 = 1$

$\begin{array}{r} \overline{IV} \\ \times 2 \\ \hline 12 \\ -24 \\ \hline 4 \\ \hline 20 \end{array}$	$\begin{array}{r} \overline{V} \\ \times 3 \\ \hline 12 \\ -36 \\ \hline 3 \\ \hline 33 \end{array}$	$\begin{array}{r} \overline{VI} \\ \times 2 \\ \hline 12 \\ -24 \\ \hline 2 \\ \hline 22 \end{array}$	$\begin{array}{r} \overline{VII} \\ \times 1 \\ \hline 12 \\ -12 \\ \hline 1 \\ \hline 11 \end{array}$
---	--	---	--

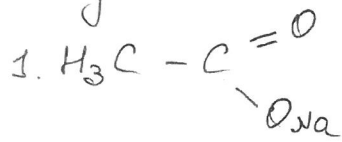
125

AS - мышьяк

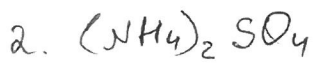
1	2	3	4	5	6	Итого
12	12	14	12	17	2	72

125

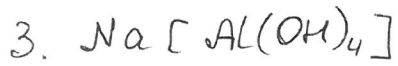
Задание №2



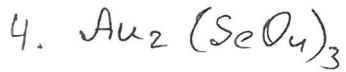
ацетат натрия,  
соль уксусной кислоты +



сульфат аммония,  
средняя соль +



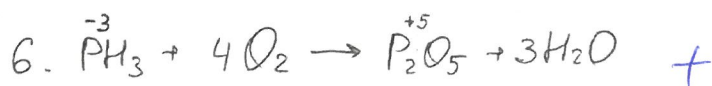
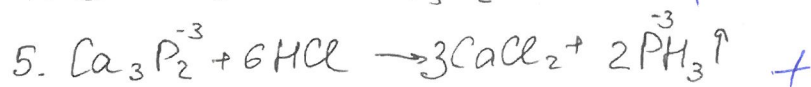
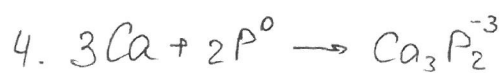
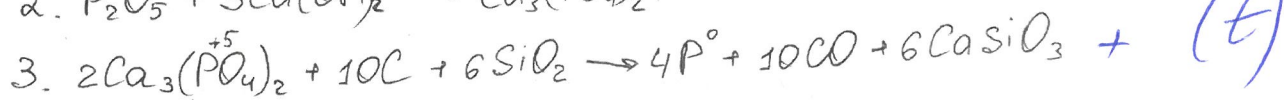
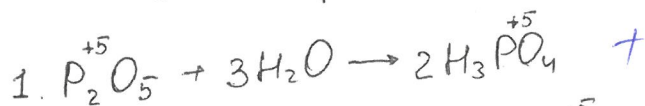
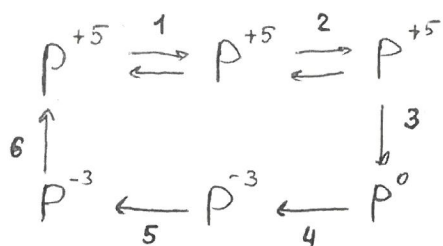
тетрогидроксиалюминат натрия,  
комплексное соединение (комплекс-  
ная соль) +



селенит<sup>a</sup> золота (III), средняя соль  
= +

125

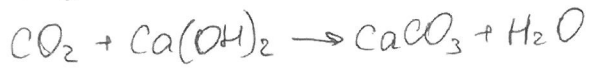
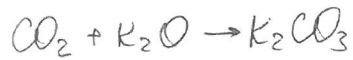
Загание №3



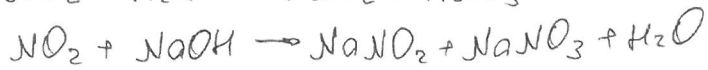
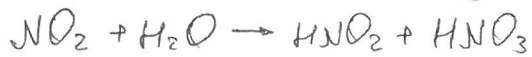
170

### Задача №4

1.  $\text{CO}_2$  - кислотный оксид +



2.  $\text{NO}_2$  - кислотный оксид +



3.  $\text{N}_2\text{O}$  - несолеобразующий оксид ⊖



$$\ominus \quad m(\text{N}_2\text{O}) = m(\text{CO}_2)$$

4.  $\text{OF}_2$  +



120

5.  $\text{Ne}_2\text{O}$  ? ⊖

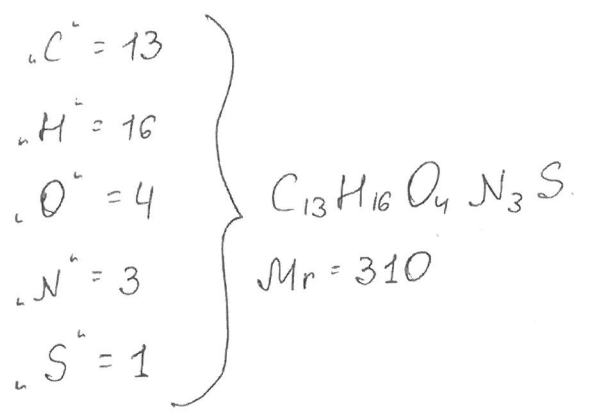
1

### Задача №5

X - простое вещество, постоянная валентность III

Y - халькоген, R атома  $Y > X$

Z -  $W(\text{HCl}) = 6,9\%$



$$0,069 = \frac{Ar(Z)}{M(\text{C}_{13}\text{H}_{16}\text{O}_4\text{N}_3\text{S})}$$

$$0,069 = \frac{Ar(Z)}{310}$$

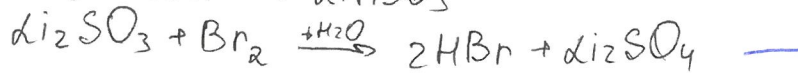
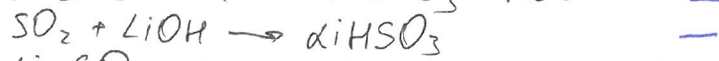
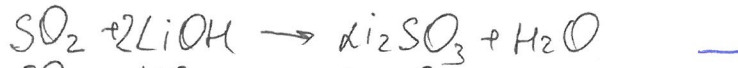
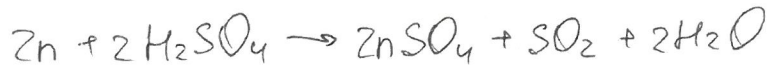
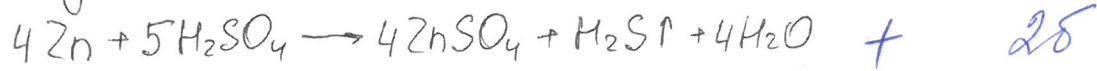
$$Ar(Z) \approx 21,39 \Rightarrow Ar(Z) = Na$$

X -  $\text{N}_2$  ; Y - S ; Z - Na



170

Задача №6



$$V(H_2S) = 6,272 \text{ л}$$