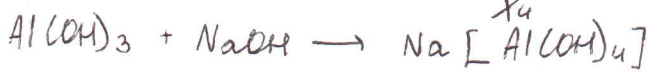
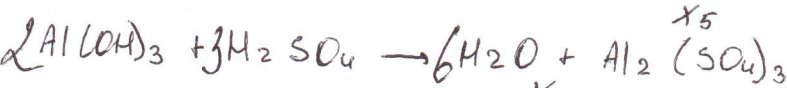
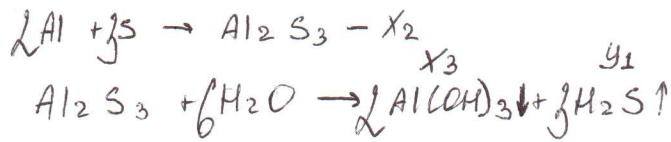


9-9

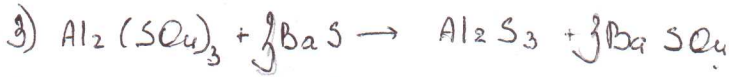
Задание 2.

1) $x_1 - Al$ $y - S$



$2Na[Al(OH)_4] + H_2SO_4 \rightarrow 2H_2O + 2Al(OH)_3 + Na_2SO_4$
 При добавлении серной кислоты по
 нашему происходит растворение
 алюмината до Na_2SO_4 и $Al(OH)_3$,
 при избытке кислоты $Al(OH)_3$ расст.
 ... коряется.

2)



4) H_2SO_4 ; $Al(OH)_3$
 кислота основание.

Задание 3.

дано:

$V(Ca(OH)_2) - 10$ мл.
 $m(CaCO_3) - 0,12$.



$M(CaCO_3) - 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 100$ г/моль

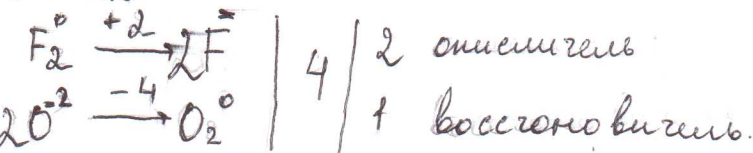
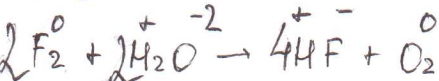
$n(CaCO_3) = 0,1 : 100 = 0,001$ моль
 $n(CaCO_3) = n(CO_2) = 0,001$ моль (недоогаток)

$V(CO_2) = 0,001 \cdot 22,4 = 0,0224$ л.

$m(Ca(OH)_2) - V \cdot \rho = 10 \cdot 1,01 = 11,10$ г.
 $0,162 - 1002$
 $x - 11,10 \geq$

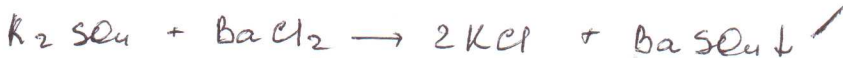
$n(Ca(OH)_2) = \frac{0,17776}{74} = 0,0024$ моль (избыток)
 $x = \frac{11,10 \cdot 0,16}{100} = 0,17776$

Задание 4.



Задание 6.

5) $NaCl$ KCl Na_2SO_4 K_2SO_4



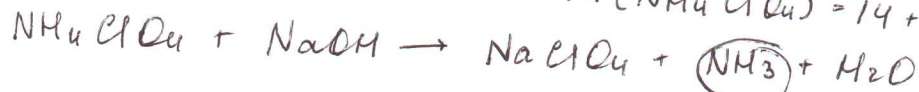
Задача 5.

$$n, g = \frac{r \cdot 14}{r} = \frac{14}{0,119} = 117,6 \text{ г/моль.}$$

Предположим, что А - перхлорат

аммония NH_4ClO_4

т.к. молярная масса - $M(\text{NH}_4\text{ClO}_4) = 14 + 1 \cdot 4 + 35,5 + 16 \cdot 4 = 117,5 \text{ г/моль.}$

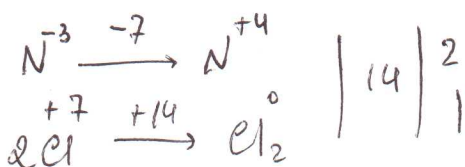
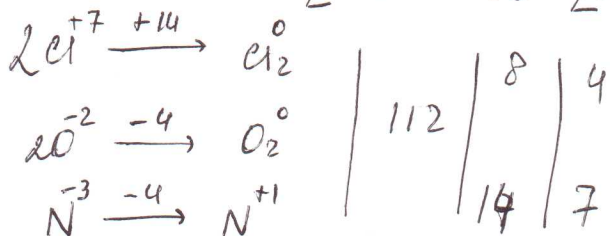
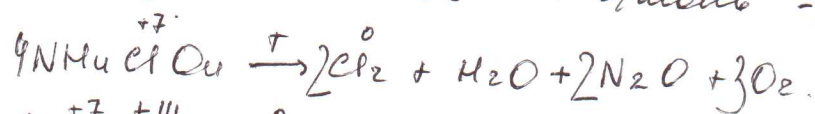


газ Б - проявляет основные

свойства
опранивает лакмус в
синий цвет



$$M(\text{газ}) = 2,45 \cdot 29 = 71 \text{ г/моль} - \text{значит газ} - \text{Cl}_2$$



А - NH_4ClO_4

Б - NH_3

В - Cl_2