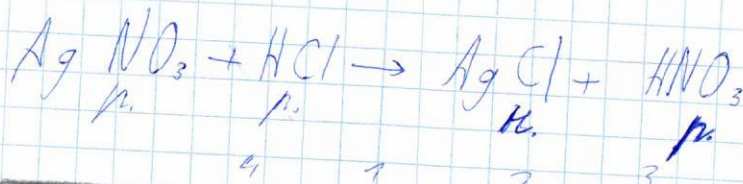
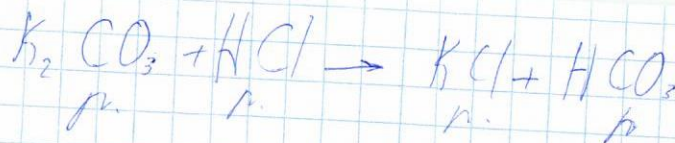
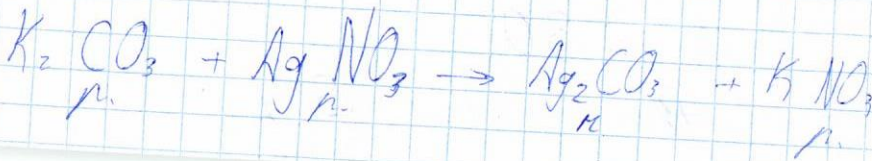
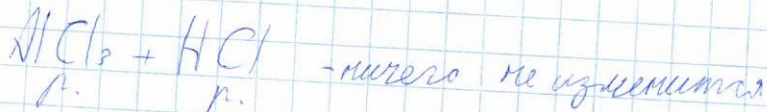
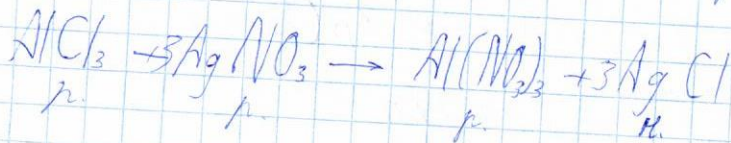
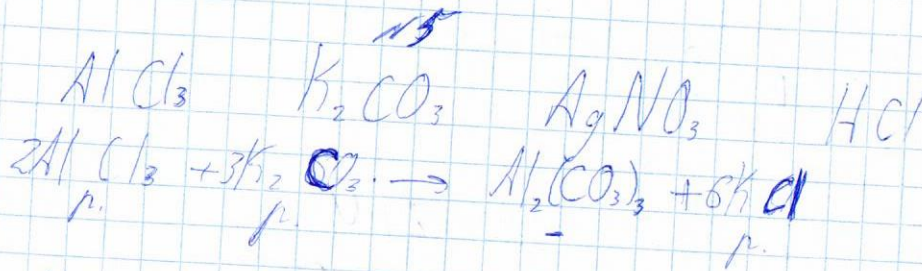


$m(\text{черный осадок}) = 1 \text{ т} = 1000000 \text{ г}$ $w(ZnS) = 55\%$
 Выход $Z = 30\%$, выход $H_2SO_4 = 90\%$



	1	2	3
$AlCl_3$	$Al_2(CO_3)_3$	Ag_2CO_3	$AgCl$
K_2CO_3	$Al_2(CO_3)_3$	Ag_2CO_3	всё растворится
$AgNO_3$	$AgCl$	Ag_2CO_3	$AgCl$
HCl	—	всё растворится	$AgCl$

Ag_2CO_3 - желтый

$Al_2(CO_3)_3$ - распадается (на CO_2 и ...)

$AlCl_3 + HCl$ - ничего не произойдет (не см.)

~~А~~ $K_2CO_3 + HCl$ - ничего не пр...

1. Одно из в-в я добавил в 3 осадок и выяснил: в 4) ничего не пр..., в 1) ничего выделяется газ, во 2) осадок. \Rightarrow В-во 3) - HCl

П.к., смешивая в-во 3) и 2), я получил осадок, то в-во 2 - $AgNO_3$

составляя 8-до 3) и 1), 2-мольная
и, составляя 8-до 3) и 4), 1-мольная

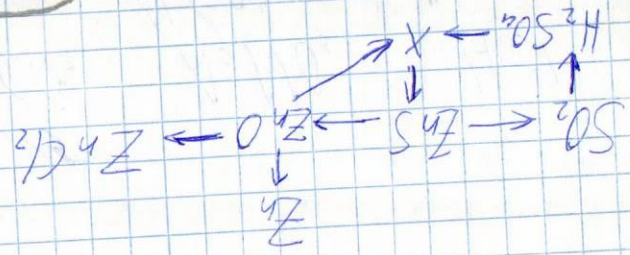
85. 23 (гравим.)
 $\frac{m(\text{вещи Z адсорбирован})}{m} = 1000000$
 $W = \frac{m(8-до)}{m(\text{вещи})}$

$ZnS = 55\%$
 $W = \frac{m(8-до)}{m(\text{вещи})}$
 average $Zn = 30\%$, bearing $H_2SO_4 = 90\%$

$(ZnS) = 0.55 \cdot 1000000 = 550000$
 $ZnS + 3O_2 \rightarrow 2ZnO + 2SO_2$

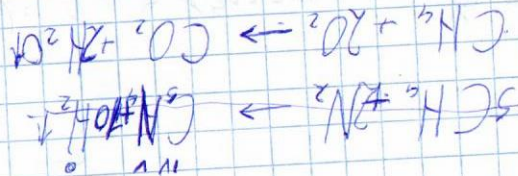
$n(ZnS) = \frac{550000}{87} = 6327.8 \text{ mols}$
 $X = 6327.8 \text{ mols}$
 $m(SO_2) = 404595.2$
 $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4 + H_2O$

$n(SO_2) = 6327.8 \text{ mols}$
 $n(H_2SO_4) = 6327.8 \text{ mols}$
 $m(H_2SO_4) = 619536.4$
 $0.2m(H_2SO_4) = 554582.96$



~9-3.

$M(CO_2) = 72 + 16 \cdot 2 = 44.2 \text{ g/mol}$
 $76.2 \text{ g/mol} < 32.2 \text{ g/mol} < 44.2 \text{ g/mol} \Rightarrow O_2$

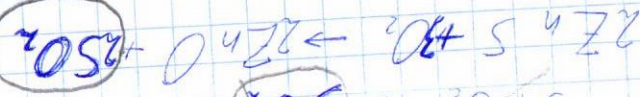
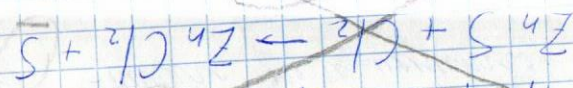
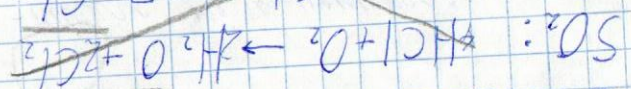
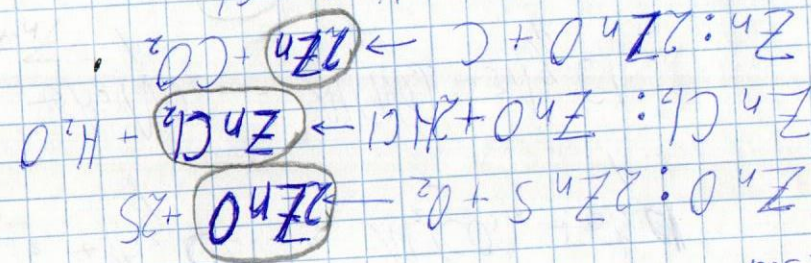


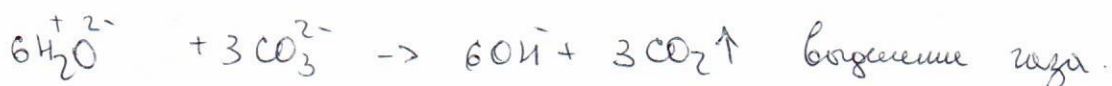
$M(CH_4) = 12 + 4 \cdot 1 = 16 \text{ g/mol}$
 28 g/mol 32 g/mol
 N₂ H₂ O₂

~9-1.

368
 X9304/ + unrepresentative

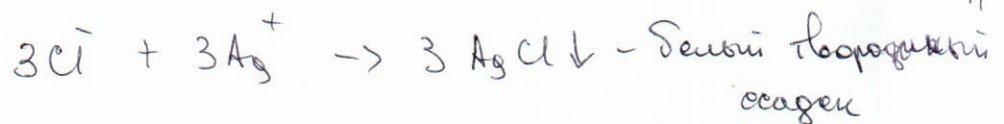
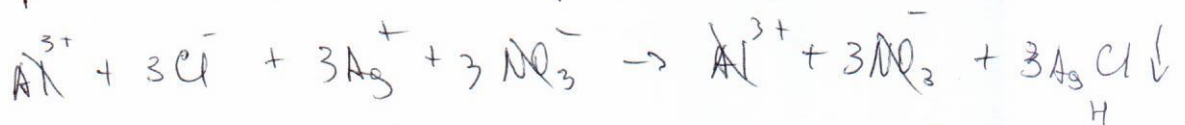
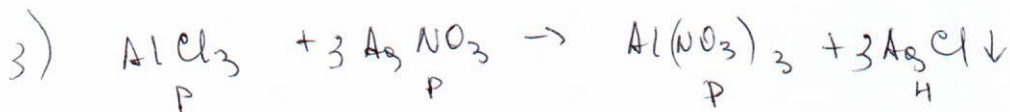
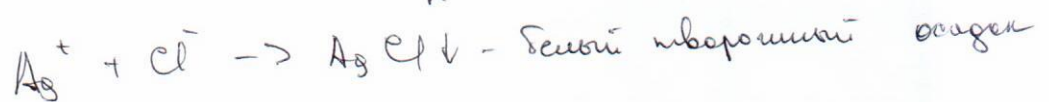
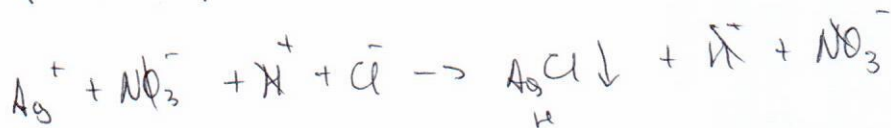
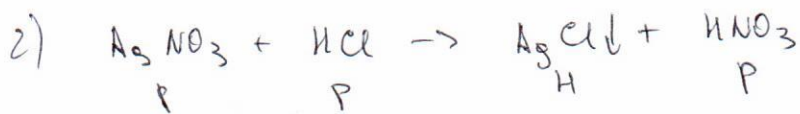
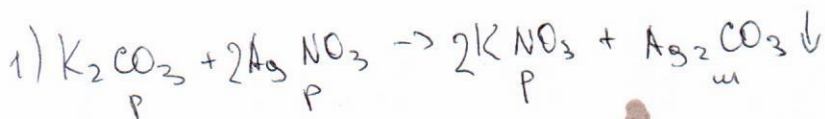
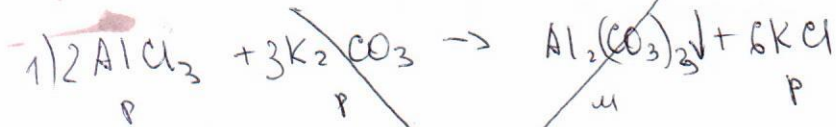
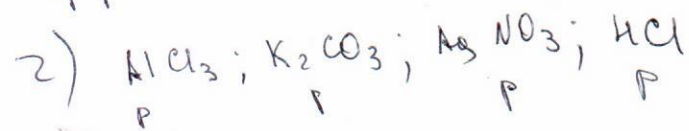
(28)



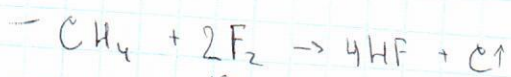


Вывод: в ходе эксперимента я выяснила, что в некоторых реакциях выделяется осадок, в некоторых выделяется газ, а некоторые вообще не идут, можно экспериментальные данные сравнить с предполагаемыми

н.р.



9-1

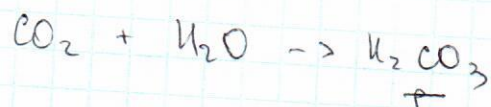
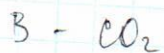
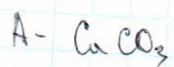


$$\Delta_{\text{гор}}(\text{CH}_4) = \frac{16}{29} \approx 0,6$$

$$\Delta_{\text{гор}}(\text{C}) = \frac{12}{29} \approx 0,4$$

9-4

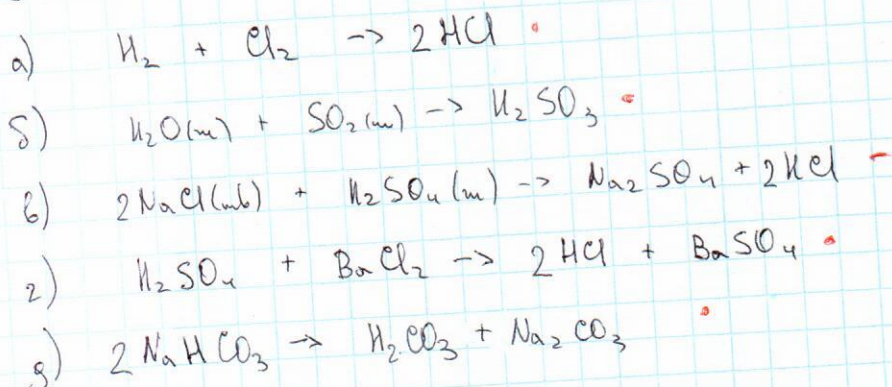
28.



X 92730

41.50

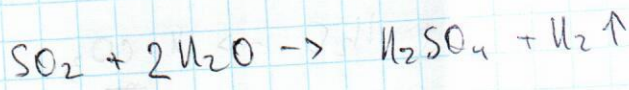
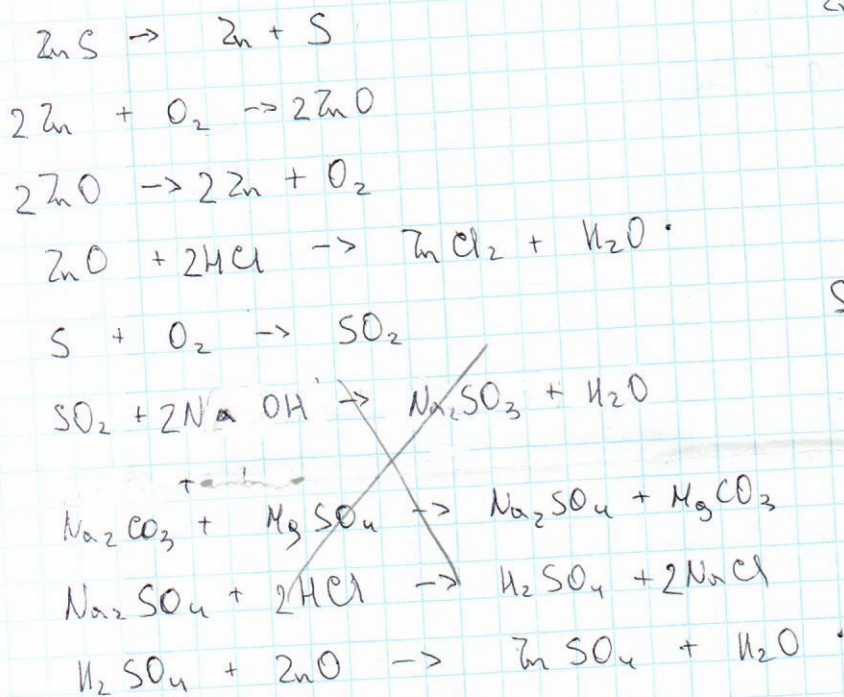
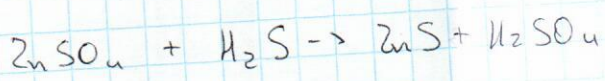
9-2



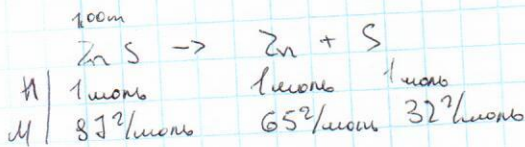
3,58

9-3

28.



Вещество X - $ZnSO_4$ - эквивалентная масса 15



$1m = 1000 \mu = 1000000 \mu$

$n = \frac{m}{M}$

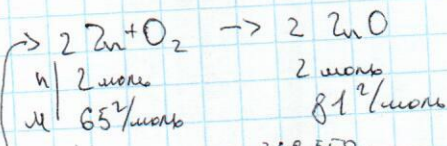
$m(ZnS) = \frac{x}{1000000} = \frac{55}{100} = 550.000 \mu$

$n(ZnS) = \frac{550000}{81} = 5670 \text{ моль}$

$\frac{5670}{1n(ZnS)} = \frac{x}{1n(Zn)} \Rightarrow x = 5670 \text{ моль}$

$m(Zn) = 368550 \mu$

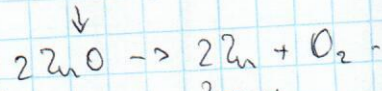
$n(S) = 5670 \text{ моль}$



$n(Zn) = \frac{368550}{65} = 5670 \text{ моль}$

$\frac{5670}{2n(Zn)} = \frac{x}{2n(ZnO)} \Rightarrow x = 5670 \text{ моль}$

$m(ZnO) = 458270 \mu$



$\frac{5670}{2n(ZnO)} = \frac{x}{2n(Zn)} \Rightarrow x = 5670 \text{ моль}$

$m(Zn) = 368550 \mu \approx 0,4 \mu$

$\frac{x}{30} = 0,12 \mu$