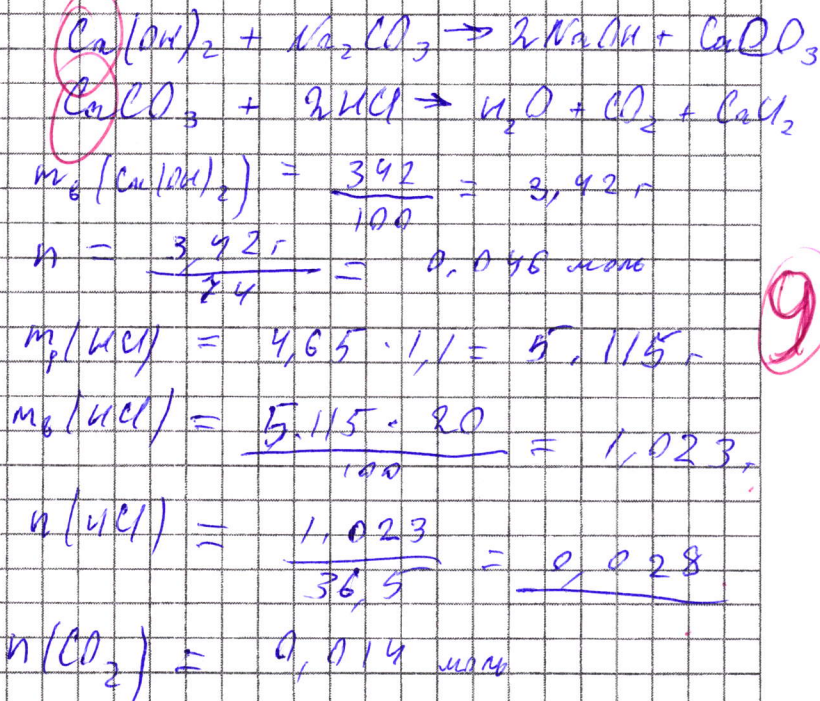


Фамилию, имя, отчество **не** писать! Лист **не** подписывать! Все листы вложить в папку «Письменная работа»!

Задача 1  
 $m(\text{Ca}(\text{OH})_2) = 342 \text{ г}$   
 $\omega = 1\%$   
 $+ \text{Na}_2\text{CO}_3 (\text{тв.})$   
 $m(\text{осадка}) = 3,94 \text{ г}$   
 $V(\text{HCl}) = 4,65 \text{ мл}$   
 $\omega = 20\%$   
 $\rho = 1,1 \text{ г/мл}$

1)  $V(\text{газа})$   
 2) качество реакции



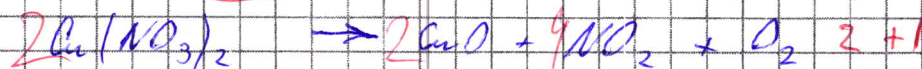
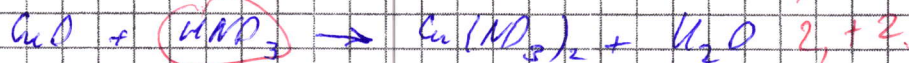
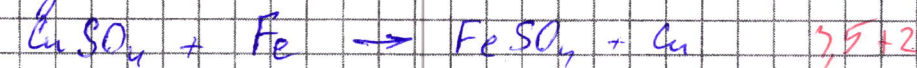
ответ:

1)  $V = 0,3126 \text{ л}$



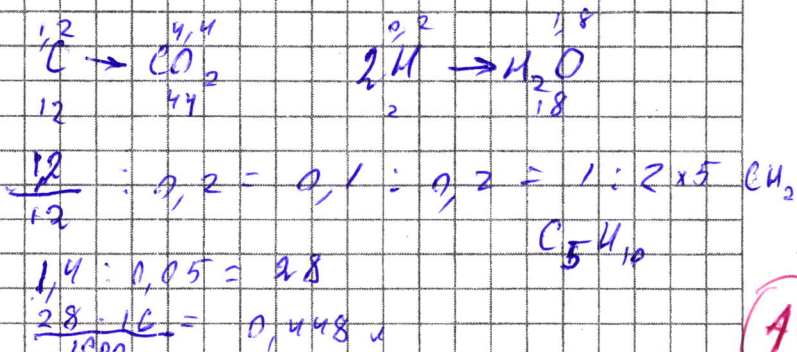
кач-я реакция

Задача 2



Задача 4

$m(\text{C}) = 1,4$   
 $n(\text{CO}_2) = 0,1 \text{ моль}$   
 $n(\text{H}_2\text{O}) = 0,1 \text{ моль}$   
 $V(\text{газов}) = 0,05 \text{ л} = 16 \text{ мл}$   
 М.ф. = ?



$n = \frac{0,448}{24} = 0,02 \text{ моль}$

$\frac{74}{0,02} = 370$

$370 : 14 = 26,4$

ответ:



мн проверка на O!

9

17

45



Фамилию, имя, отчество не писать! Лист не подписывать! Все листы вложить в папку «Письменная работа»!

Задача 2

A - Cu

Б - FeSO<sub>4</sub>

В - CuO

Г - Cu(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>

Д - H<sub>2</sub>O

Ж - NO<sub>2</sub>

Задача 5

Дано:

V(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH) 15,3 мл

ρ 0,76 г/мл

m(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH) - ?

+ [Ag(NH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>]OH

m(осадок) 4,32 г

m(вещь) 1,47 г

m(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH) = 1,47 - 0,88 = 0,59 г

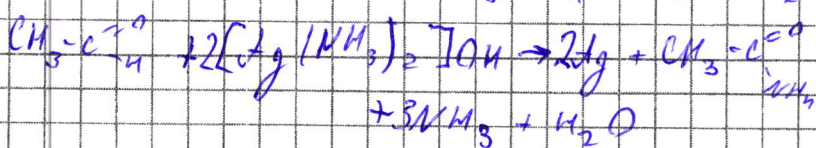
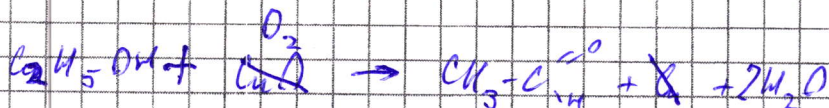
n(C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>OH) =  $\frac{115}{46} = 2,5$  ммоль

m(CH<sub>3</sub>-C(=O)-H) = 2,5 = 110 г

115 - x

1,47 - 0,59

Решение: 46,15 г



$$m(C_2H_5OH) = 15,3 \cdot 0,76 = 11,5 \text{ г}$$

$$n(Ag) = \frac{4,32}{108} = 0,04 \text{ ммоль}$$

$$n(CH_3-C(=O)-H) = 0,02 \text{ ммоль}$$

$$m(CH_3-C(=O)-H) = 0,02 \cdot 44 = 0,88 \text{ г}$$