

|   |   |    |   |   |   |   |   |   |    |
|---|---|----|---|---|---|---|---|---|----|
| 1 | 2 | 3  | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| 0 | 8 | 11 | 6 | 4 | 8 | 3 | 9 | 5 | 0  |

53

$$\sqrt{2.1.}$$

$$= 30,052$$

1)  $10,03 \cdot 0,003 = 0,03009$  (кВ) - активно  
мощность 25

2)  $3,32 \cdot 0,455 = 1,5106$  (В) - активная мощность в 1 таблетке. 15

3)  $30,09 : 1,5106 \approx 20$  (таблеток) - нужно. 15

~~4)  $3,32 \cdot 0,455 = 1,5106$~~

4)  $10,03 - \frac{20 \cdot 3,32}{1000} = 9,9636$  (кВ) - вода нужно пить  
вода имеет вес 1 кг  $\Rightarrow$  нужно такое же кол-во 25

5)  $1 \text{ см}^3 = 1 \text{ мл} \Rightarrow 100300 : 10055 \approx 99751,37$  (мл) -  
объем воды 15

6)  $99751,37 : 150 \approx 665$  (м<sup>2</sup>) - площадь обработки 15

Ответ: 9,9636 мВ; 20 таблеток; 665 м<sup>2</sup>.  
№ 3.1.

а)

|             |   |    |    |    |     |     |     |
|-------------|---|----|----|----|-----|-----|-----|
| Время, с    | 0 | 30 | 60 | 90 | 120 | 150 | 180 |
| общий объем | 0 | 13 | 22 | 30 | 36  | 43  | 49  |

25

б)

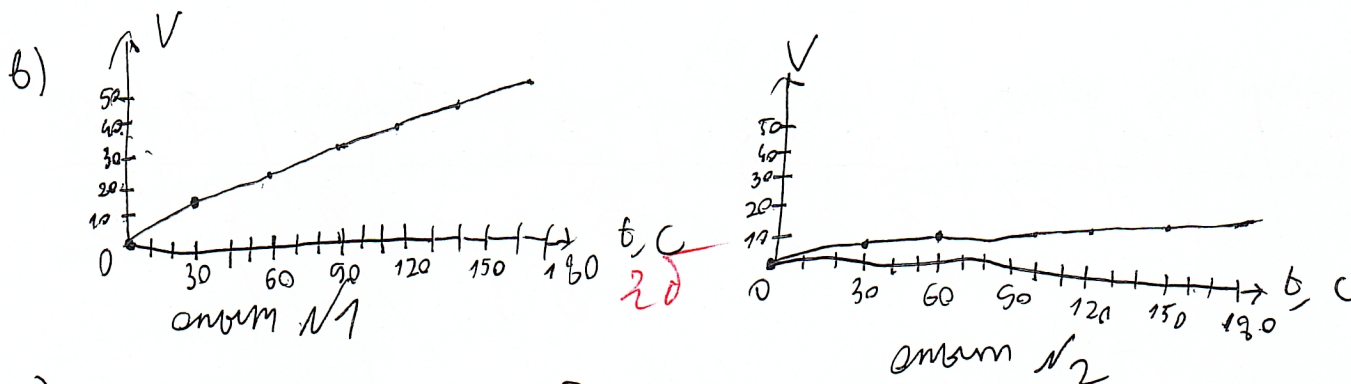
|             |   |    |    |    |     |     |     |
|-------------|---|----|----|----|-----|-----|-----|
| Время, с    | 0 | 30 | 60 | 90 | 120 | 150 | 180 |
| общий объем | 0 | 5  | 10 | 13 | 17  | 20  | 23  |

25



СЕЧЕНОВСКИЙ  
УНИВЕРСИТЕТ

8 x 0 2 2



2) скорость реакции была выше в 1<sup>ем</sup> опыте, из-за того, что кислота имела большую силу

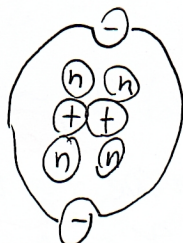
г)

≈ 50 секунд

е)  $\frac{13}{30} = 0,4(3) \text{ см}^3/\text{с}$

№4.1.

He



Пусть масса изотопов изотопов  $x \Rightarrow 0,8x + 0,2 \cdot 124 = 130,2 \Rightarrow$   
 $x = 131$

№5.1.

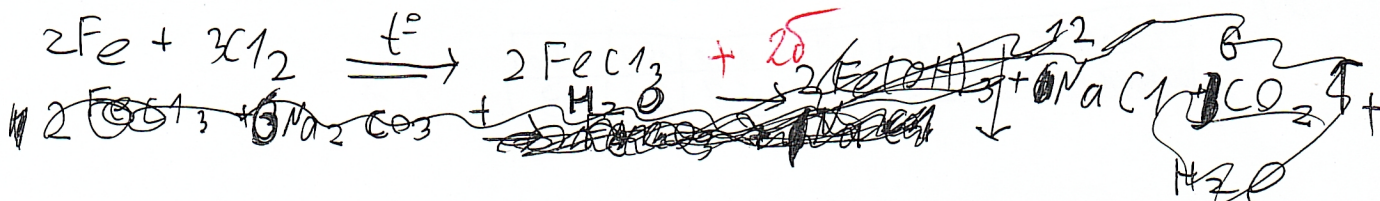
$N_2$  - 44,8 л - 2 моль

$NO$  - 11,2 л - 0,5 моль

$56 + 15 = 71$

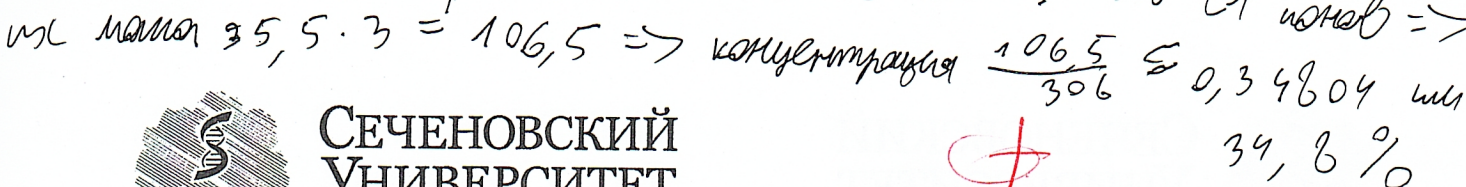
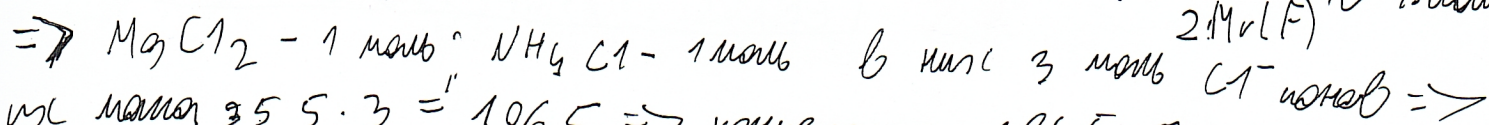
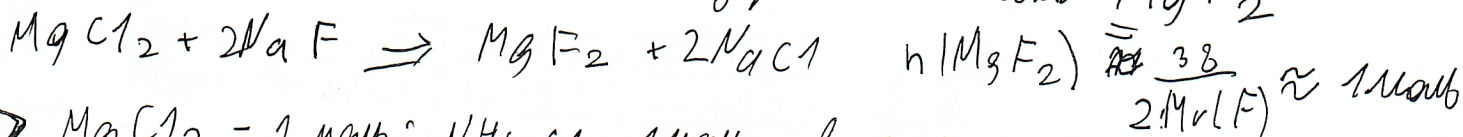
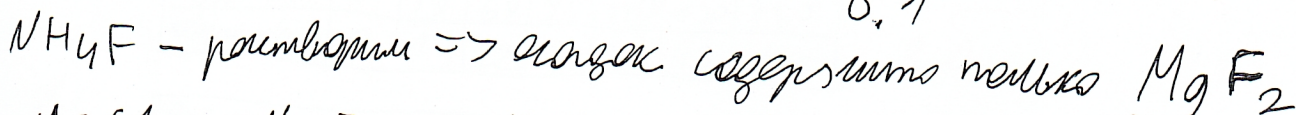
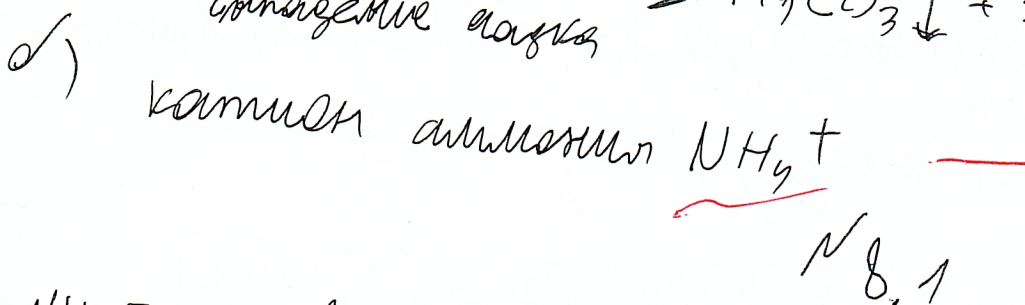
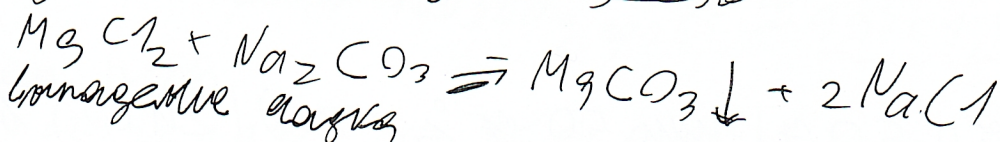
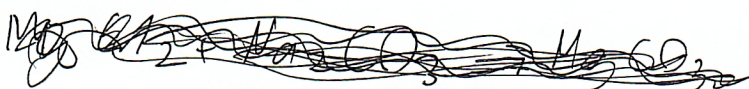
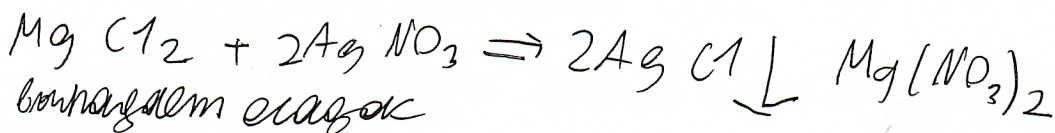
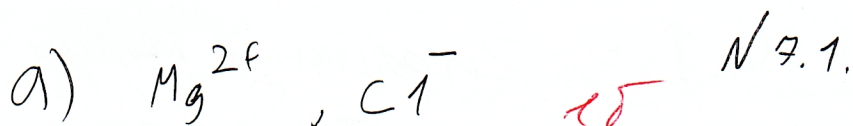
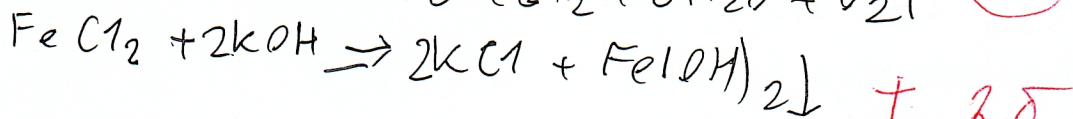
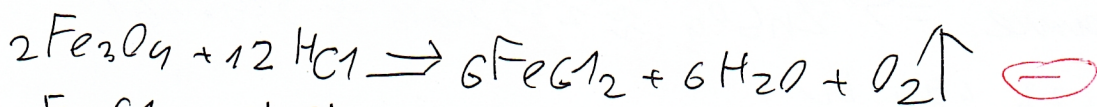
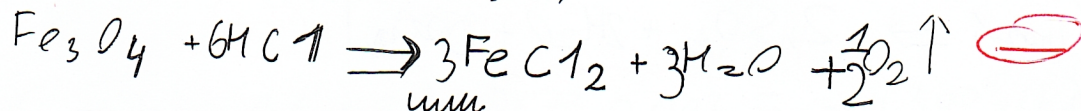
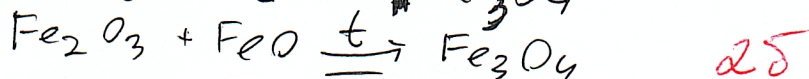
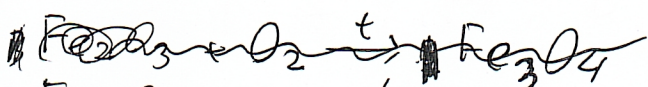
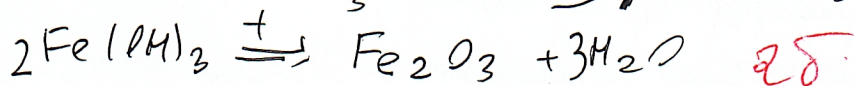
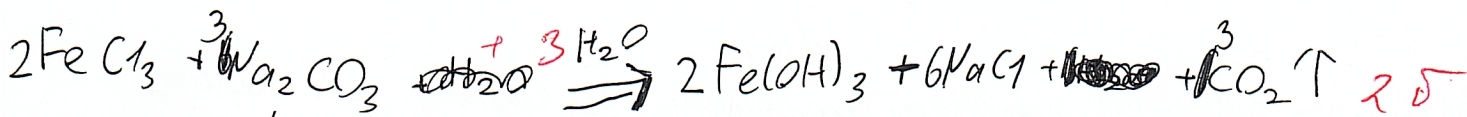
Ответ: 71 г.

№6.1.

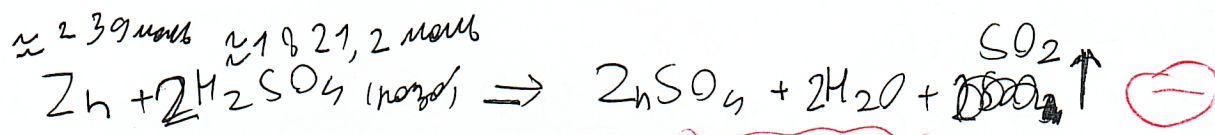


СЕЧЕНОВСКИЙ  
УНИВЕРСИТЕТ

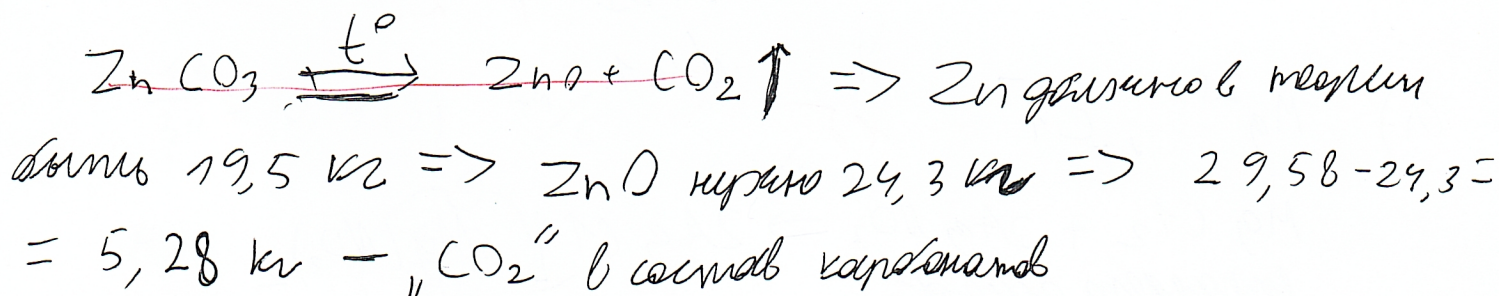
8 X 0 2 2



Цинк - элемент побочной подгруппы  $\text{II}$  группы, IV периода периодической системы химических элементов Д.И. Менделеева, с атомным номером 30. 25



$Zn$ -в незначиме  $\Rightarrow ZnSO_4 \approx 239 \text{ мкг} \approx 239 \cdot 161 = 38479 \text{ г} = 38,479 \text{ кг}$ .



$$\frac{52802}{442} \approx 120 \text{ мкг} - \text{ZnCO}_3 - \text{это } 15 \text{ м.}$$

$$\frac{15 \text{ kcal}}{29,5 \text{ kcal}} \approx 0,504 \text{ umm } 50,4 \% \Rightarrow \text{CO}_2 \text{ (2n CO}_2\text{) b. umm} \Rightarrow$$

4,93% - W(ZnO) в алел.

