

1.1.

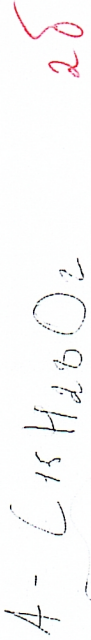
вещество

найти в веществе 1 вещество

$$b - 12:13,33 \cdot 100 = 100 \text{ гр/вещ}$$

$$100 - 13,33 - 11,67 = 75 (\text{w/c})$$

$$x \text{ ато. } 100 \cdot 75 : 12 = 15 (\text{атомов углерода})$$



D - $28:2 = 14 \text{ гр}$ 25

$$F - 25:60 < 1000 \text{ мм} = 1572 \text{ мм}$$

$$1,5:200 \cdot 6,02 \cdot 10^{23} \cdot 2 (\text{число молекул}) = 7,525 \cdot 10^{21} \text{ молекул}$$

A 25 60:1000 = 0,06

0,2:0,006 = 33,33 (мол/л)

1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
8	8	12	8	8	0	0	0	15	15

46

руч

8x049

№ 2.1

$$3,32 \times 0,45 = 1,5106 \text{ (из анализа легкого в медлене)} \quad 15$$

$$1003 \cdot 0,0003 = 0,03009 = 30,009 \text{ м} \quad 25$$

$$5009,5108 - 30 \text{ (перемена)} \quad 15$$

$$1003 - 0,03009 = 999,96991 \text{ (все значение берется)} \quad 25$$

$$1003,0005 - 999,96991 = 3,03059$$

$$10030 : 10055 = 9975 \text{ см}^3$$

$$9975 : 150 = 66,5 \text{ м}^2$$

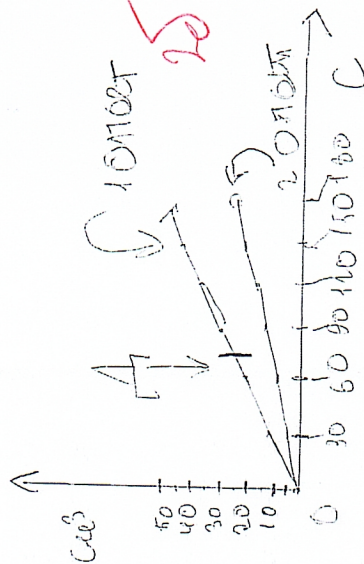
$$\begin{aligned} & \text{см}^3 - \text{см}^3 \\ & \text{г} \cdot \text{см}^3 - \text{г} \end{aligned} \quad 25$$

8x049

N 301.

0	13	22	30	36	43	49
0	30	60	90	120	150	180
0	5	10	13	17	20	23

$\frac{1}{25}$
 $\frac{1}{25}$
 $\frac{1}{25}$



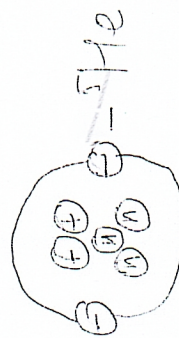
T - 3 | Konsum; Investition; Steuern | Konsum; Investition; Steuern

А 275 Сергей

II - 0,9233 ~~de~~ Cal³/c

29.1

Henry - He



Prey/kg > 130
Prey 10T
Prey collection 10000, > 130

СЕЧЕНОВСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ

СЕЧЕНОВСКИЙ
УНИВЕРСИТЕТ

12720 + 151.00 = 150, 2 megapixels

53 monoxide
55 decimperial
78 monoxide

8x049

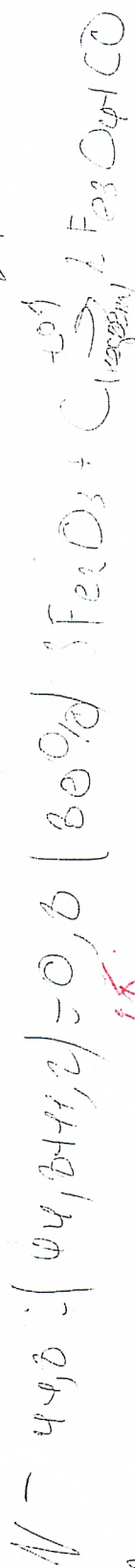
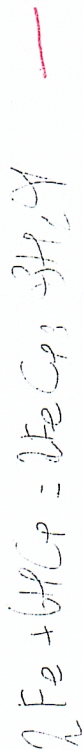
г. 1.

№ 1

$$44,8 : 22,4 \cdot 23 = 56 \text{ г}$$

$$11,2 : 22,4 \cdot 30 = 15 \text{ г}$$

$$56 + 15 = 71 \text{ г}$$



$$\text{NO} - 44,8 : (44,8 + 11,2) = 0,6 \text{ (в \%)} \quad \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{CO} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{CO}_2$$

$$\frac{(44,8 + 11,2) \cdot 1000}{71} = 730,73 \text{ мг/л (в \% / л)}$$

$$\frac{71}{44,8 + 11,2} \cdot 1000 =$$

$$1,2678 \text{ г/л}$$

8x049

№ 1.

Урок - анализ - используем II сравне, IV переход

D. U. Некрасов, (определен переход 30)



(H_2SO_4) не взаимодействует с водой

37,03 г

$$19,50 - (15,6 : 100 \cdot 100) = 10,08 \text{ г}$$



8x049

10.1. Окислительная способность $MgSO_4$

переход переход состав

переход переход состав