

11-26
12-86
13-46
14-06
15-56
196

39%

Всероссийская олимпиада школьников по химии
Муниципальный этап

Шифр участника X-10-5

Номер задания 1 Номер листа 1

$$C_xH_y - ?$$

$$m(CH) = 4,35$$

$$m(CO_2) = 13,2$$

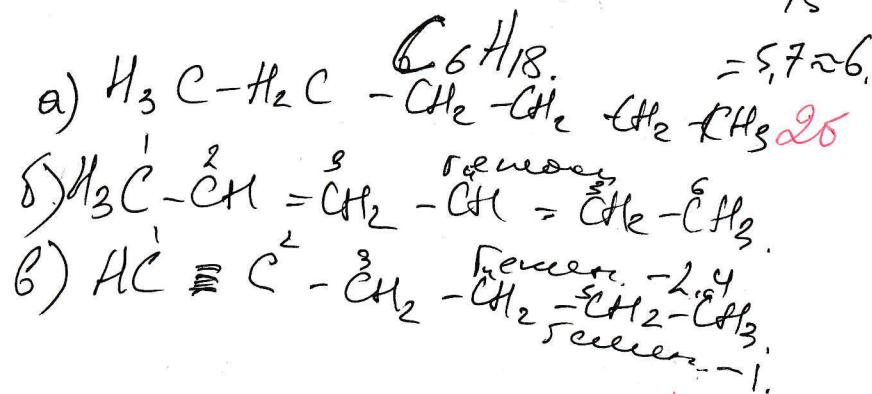
$$D_{H_2} = 43 \cdot 2 = 86$$

$$x; y = 4,3; 13,2 / 86 = \frac{369,8}{369,8}; \frac{1135,2}{369,8 / 369,8}$$

$$= 1; 3$$

предположи формулу

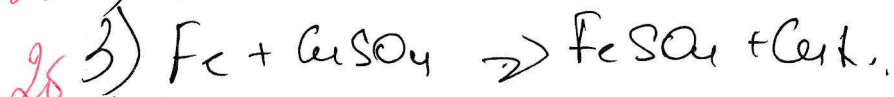
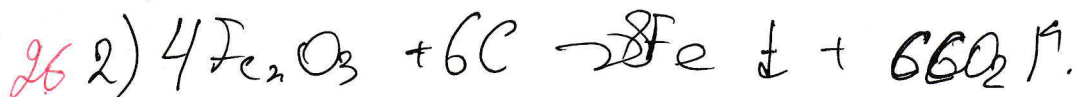
$$CH_3 = 12 + 3 = 15 \cdot \frac{86}{15} = 86$$



Всероссийская олимпиада школьников по химии
Муниципальный этап

Шифр участника X-10-5

Номер задания 2 Номер листа 2



Всероссийская олимпиада школьников по химии
Муниципальный этап

Шифр участника X-10-5

Номер задания №3 Номер листа 3.

- 1) $\text{Cu} + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\uparrow$ 05
- 2) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2 \xrightarrow{t} \text{CuO} + \text{NO}_2 + \text{O}_2 + \text{NO}$ 05
- 3) $3\text{CuO} + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2\text{O}_3 + 3\text{Cu}\downarrow$ 15
- 4) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{CO}_3 \rightarrow \text{CuCO}_3 + \text{H}_2\uparrow$ 05
- 5) $\text{CuCO}_3 \xrightarrow{t} \text{CuO} + \text{CO}_2\uparrow$ 05
- 6) $2\text{Cu} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{CuO}$ 15
- 7) $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 15
- 8) $\text{CuSO}_4 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{CuCl}_2$ 05
- 9) $\text{CuCl}_2 + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow 2\text{AgCl}\downarrow + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$ 15

Всероссийская олимпиада школьников по химии
Муниципальный этап

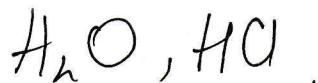
Шифр участника X-10-5

Номер задания 4 Номер листа 4

Всероссийская олимпиада школьников по химии
Муниципальный этап

Шифр участника X-10-5

Номер задания 5 Номер листа 5



- 1) $\text{SrSO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{SrCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 \uparrow$ 25
- 2) $\text{SrCO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{SrCl}_2 + \text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 \uparrow$ 25
- 3) $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Sr}(\text{OH})_2 + 2\text{HNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ 15