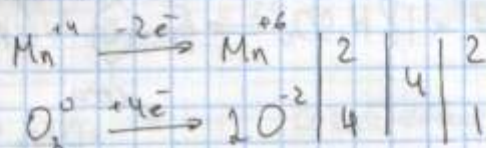
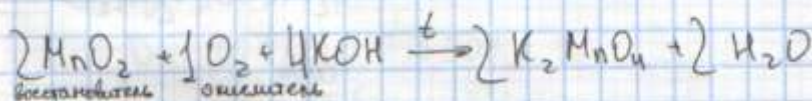
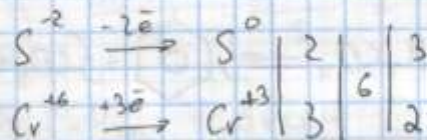
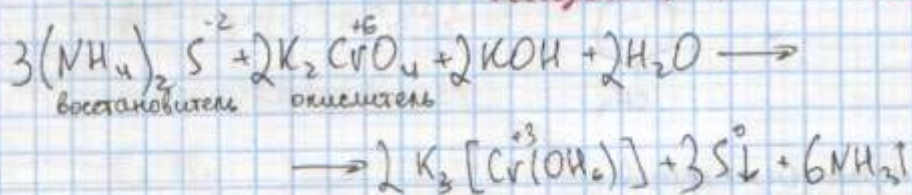


Задача 1

Летяйкина Наталья
линей 6 7 11/11

P38-11



Задача 3

$$D_{\text{возг}} = 3,66$$

$$M = M_{\text{возг}} \cdot D_{\text{возг}} = 29 \cdot 3,66 = 106,14$$

$$w(\text{C}) = 0,9057$$

$$w = \frac{12x}{106} \Rightarrow$$

$$\Rightarrow n = 8$$

Общая формула — $\text{C}_n\text{H}_{2n-6}$

$$12n + 2n - 6 = 106$$

$$14n = 112$$

$$n = 8$$

C_8H_{10} — формула углеводорода.

Шингар Н.Н.
Мондыко А.М.

11 — 206

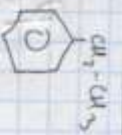
12 — 45

13 — 58

14 — 5,55

15 — 15

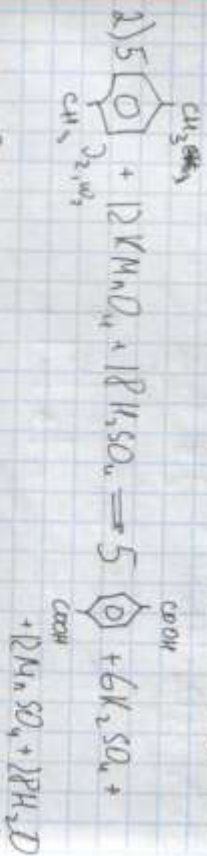
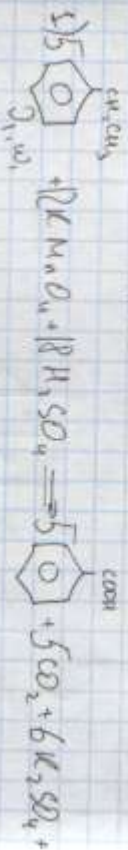
итого: 35,5



и



Решение задачи:



$$\frac{w_1}{w_2} = \frac{D_1 \cdot M_1}{D_2 \cdot M_2} = \frac{D_1}{D_2}$$

$$\frac{D_1}{D_2} = \frac{0.595}{0.0099} = 1.4697 \text{ - массовое отношение}$$

Ответ: 0.1, 4697

Так как у карбоновых и карбонильных групп разная валентность, мы можем написать $D(\text{KMnO}_4)$ по уравнению окисления, учитывая коэффициенты (D₁ + D₂)

$$D(\text{KMnO}_4) : \frac{D_1(D_1 + D_2)}{D_2} = 1.4697 \Rightarrow D(\text{KMnO}_4) = \frac{D_1 + D_2}{5} \cdot 1.4697$$

$$= \frac{M}{M \cdot 5} \cdot 1.4697 = \frac{31.5}{106.5} \cdot 1.4697 = 10.8 \text{ г/моль}$$

Ответ: 10.8 г/моль

Задача 4

1) A: $w(C) = 0.8571$

$w(H) = 0.1429$



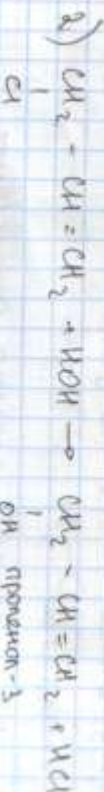
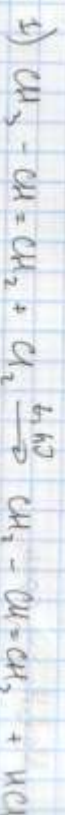
$$x : y = \frac{0.8571}{12} : \frac{0.1429}{1} = 1 : 1 \Rightarrow$$

$\Rightarrow \text{C}_n\text{H}_{2n} - \text{алкен}$

D: $w(Cl) = 0.5504$

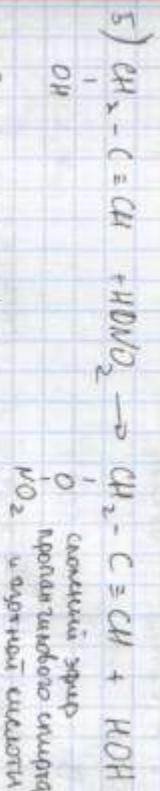
$M(D) = \frac{35.5x}{0.5504} = 64.5 \Rightarrow 2 \text{ моля}$

X	M	соединение
1	64.5	$\text{C}_2\text{H}_5\text{Cl}$
2	129	$\text{C}_3\text{H}_6\text{OCl}_2$
3	193	





1,2-гидрохлорирование-3



$$\text{O}(\text{A}) : \text{O}(\text{HON}) : \text{C} : 1$$

$$\text{O}(\text{A}) : \text{O}(\text{HON}) : \frac{100 \cdot 1000}{42} = 2380,95 \text{ нон}$$

$$V(\text{HON}) = 5,3333, 28 \text{ н} \approx 53,33 \text{ н}^3$$

Задача 1
Объем: 53,33 н³



NaBH_4 - соль

Десульфид:

H_2 и нон NaBH_4 находится в 9,6 н водорода

недостатки:

NaBH_4 - горючий, соединяя препараты.

Задача 5

Решение 3-E:

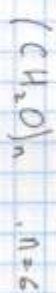


$$\text{E} : \omega(\text{C}) = 0,4$$

$$\omega(\text{H}) = 0,0666$$

$$\omega(\text{O}) = 0,5334$$

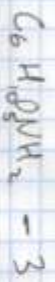
$$x : y : z = \frac{0,4}{12} : \frac{0,0666}{1} : \frac{0,5334}{16}$$



Решение E-X



$$3: \frac{4,5}{180} = \frac{4,45}{x} \quad ; \quad x = \frac{180 \cdot 4,45}{4,5} = 174 \text{ г/мол}$$



A: $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_3$

