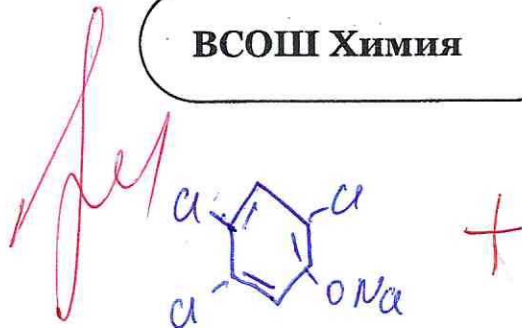


A

$$M = 322 \text{ г/моль}$$



B

$$M = 219,5 \text{ г/моль}$$

$$A : B = 10 : 1$$

$$m_{\text{смеси}} = 322 \cdot 10 + 219,5 \cdot 1 = 3439,5 \text{ г}$$

$$n(\text{Cl}) = 4 \cdot 10 + 3 \cdot 1 = 43 \text{ моль}$$

$$m(\text{Cl}) = 43 \cdot 35,5 = 1526,5 \text{ г}$$

$$w(\text{Cl}) = \frac{1526,5}{3439,5} = 0,44$$

$$m_{\text{в}}(\text{Cl}) = 100 \cdot 0,44 = 44 \text{ г}$$

$$n(\text{Na}) = 1 \text{ моль}$$

$$m(\text{Na}) = 23 \cdot 1 = 23 \text{ г}$$

$$w(\text{Na}) = \frac{23}{3439,5} = 0,007$$

$$m_{\text{в}}(\text{Na}) = 100 \cdot 0,007 = 0,7 \text{ г}$$

$$\frac{44}{0,7} \approx 63 \text{ раза} \quad +$$

65

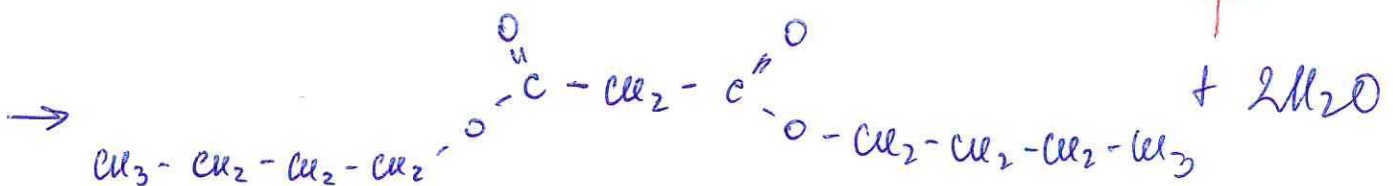
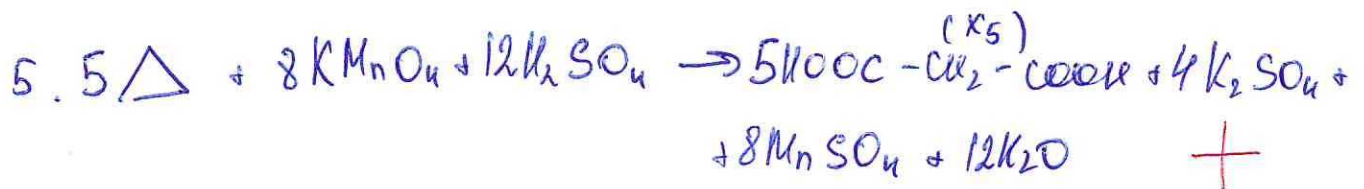
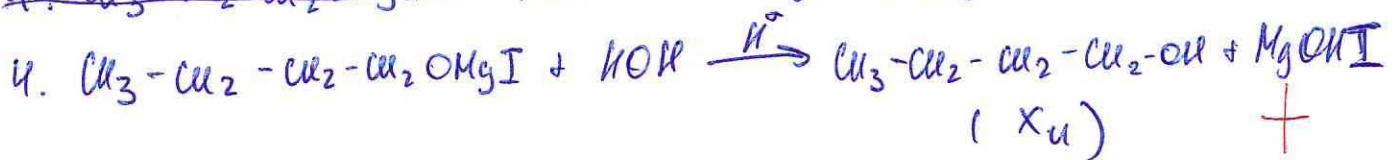
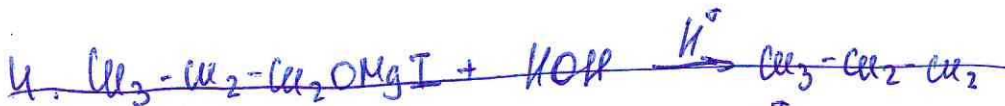
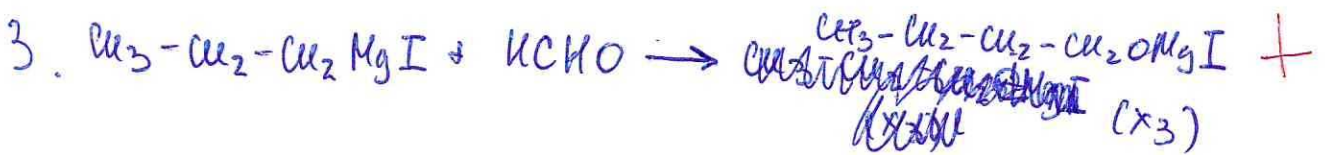
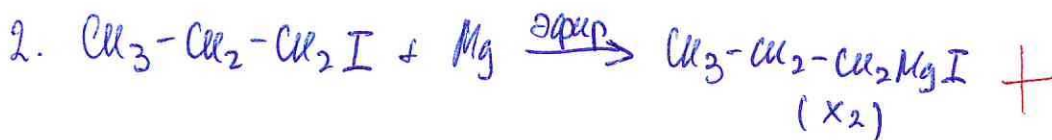
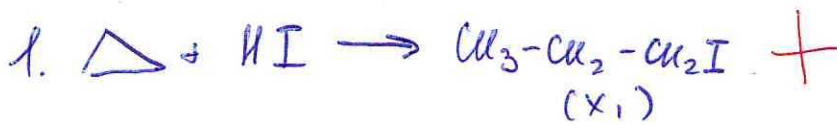
Ответ: B 63 раза

N	1	2	3	4	5	6	7	8	9	10
-	6	-	-	7	3	-	12	-	-	18

465



№ 4

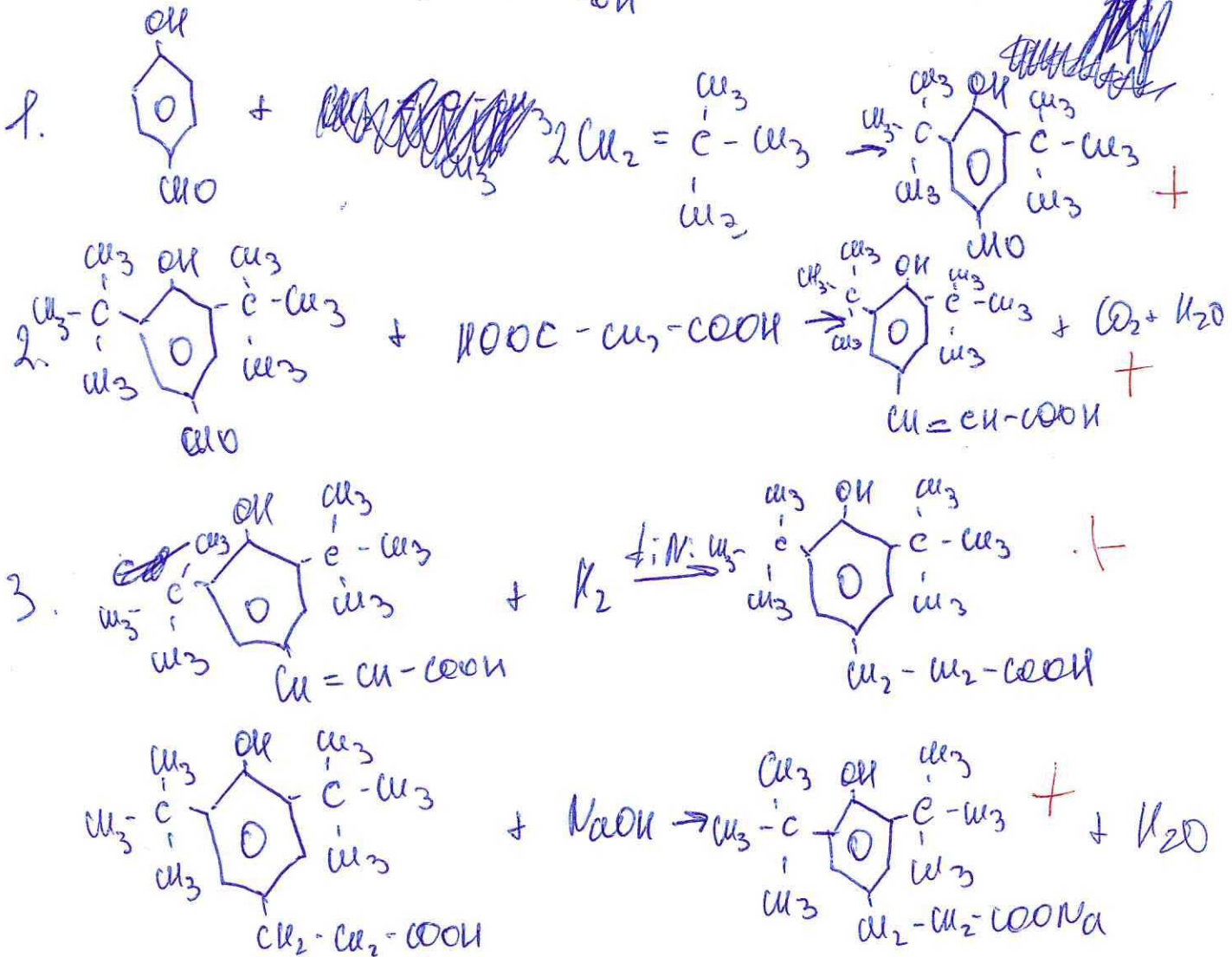
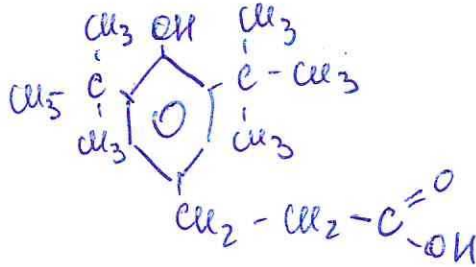


125



110.4

Структурная формула аскорбиновой кислоты (ФРК)



$M(\text{ФРК}) = 246$

$V(\text{NaOH}) = 0,1 \cdot 2,8 = 0,28 \text{ л моля} - 10 \text{ мл}$

$V(\text{NaOH}) = 0,28 \cdot 5 = 1,4 \text{ моля} - 50 \text{ мл}$

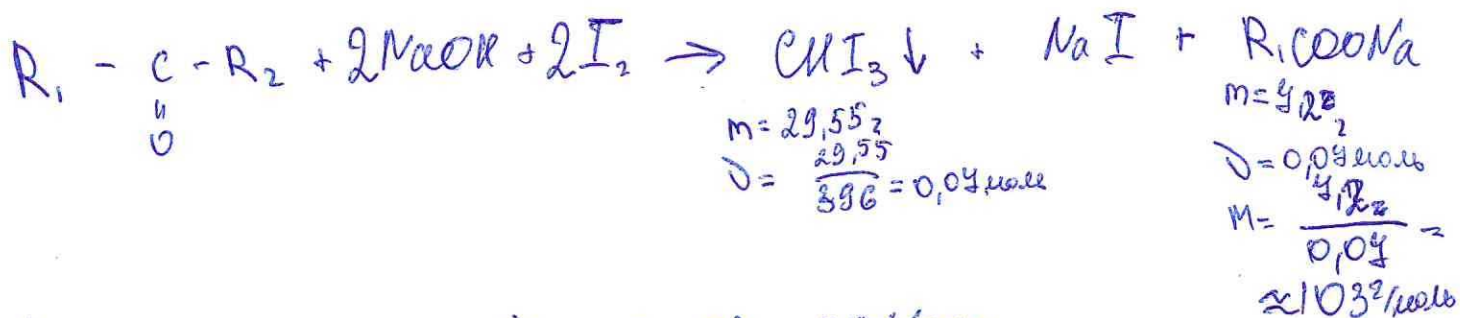
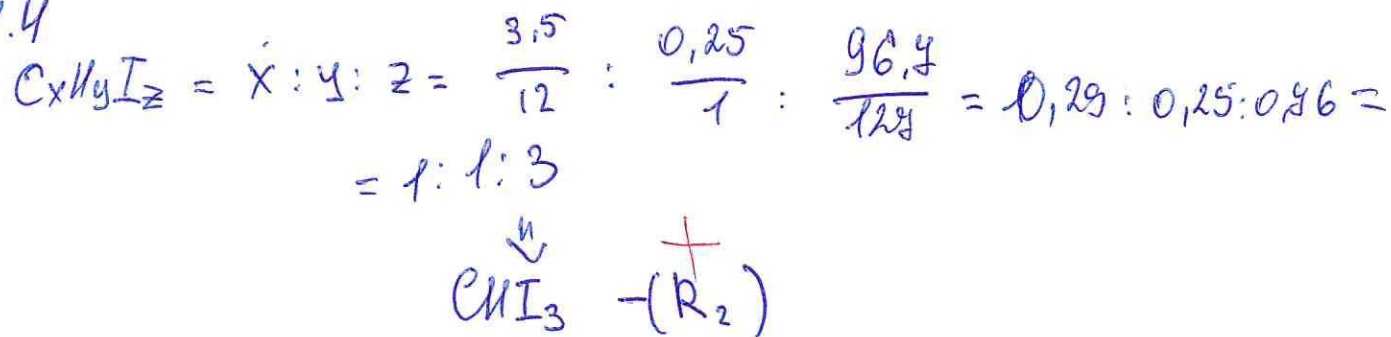
$m(\text{ФРК}) = 1,4 \cdot 246 = 386,4 \text{ г}$

$w(\text{ФРК}) = \frac{386,4}{400} = 0,966 \text{ (96,6\%)}$

Ответ: 96,6% + 186

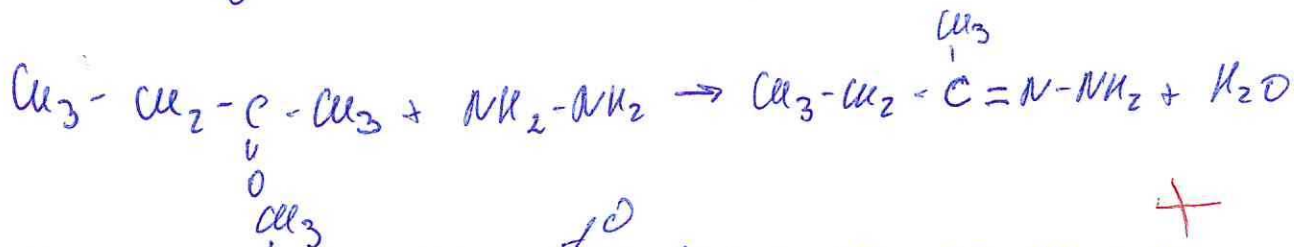
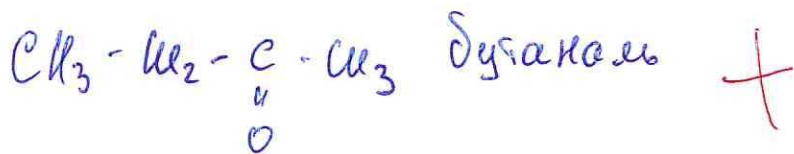


№4



$$R_1 = 103 - (M(COONa)) = 103 - 67 = 36 \text{ г/моль}$$

(C₂)



$$\eta = \frac{0,05}{0,09} = 0,56 \text{ (56\%)} \quad +$$

$$m(I) = 0,05 \cdot 2 \cdot 127 = 12,72$$

Ответ: $\eta = 56\%$; 12,72



№5.4



$$V(\text{Ca(OH)}_2) = \frac{86 \cdot 10^{-3}}{44} = 1,16 \cdot 10^{-3} \text{ л} \quad \text{+}$$

лишь максимальный объём

$$K = c(\text{Ca}) \cdot c^2(\text{OH})$$

Пусть $c(\text{Ca}) = x$, тогда

$$x(2x)^2 = 1,16 \cdot 10^{-3}$$

$$4x^3 = 1,16 \cdot 10^{-3}$$

$$x = \sqrt[3]{\frac{1,16 \cdot 10^{-3}}{4}}$$

$$x = 0,129 \cdot 10^{-1}$$

$$x = 0,029$$

$$\text{pH} = 12 - (1 - \lg(0,029 \cdot 2))$$

$$\text{pH} = 12 - 1,23$$

$$\text{pH} = 10,77$$

Ответ: 10,77

38

