

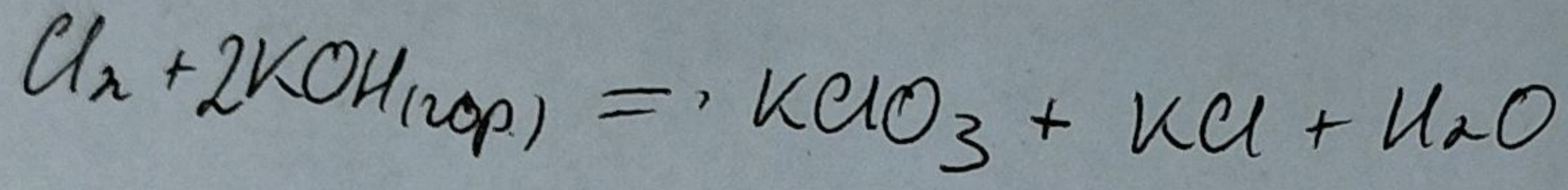
Задание 11.

Вариант 2

Бертолетова соль - KClO_3 , хлорат калия

Кислота: HClO_3

Оксид: Cl_2O_5

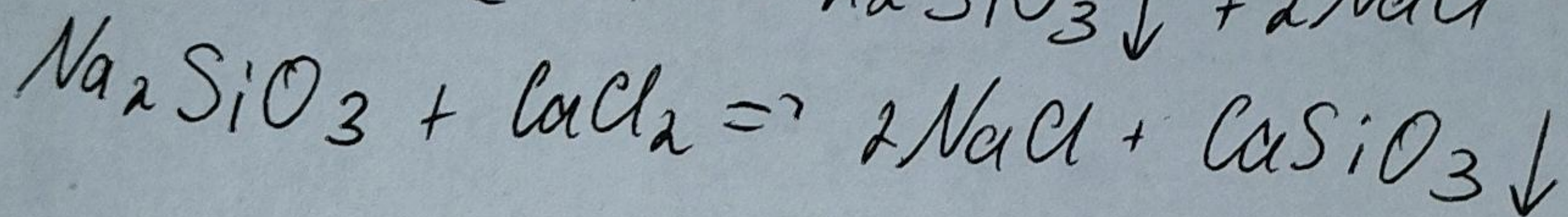
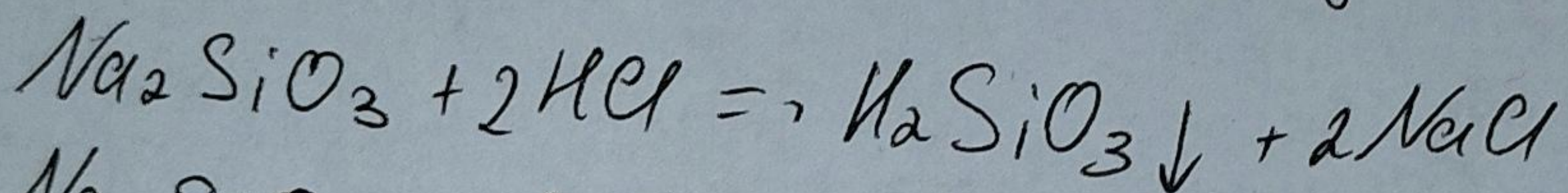


Задание 12

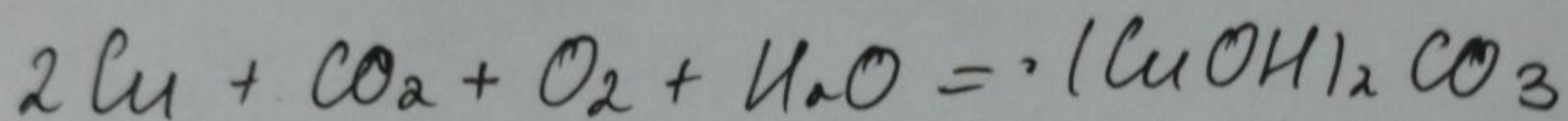
А - Na_2SiO_3 (силикат натрия)

Б - H_2SiO_3 (кремниевая кислота)

В - CaSiO_3 (силикат кальция)



Задание №3



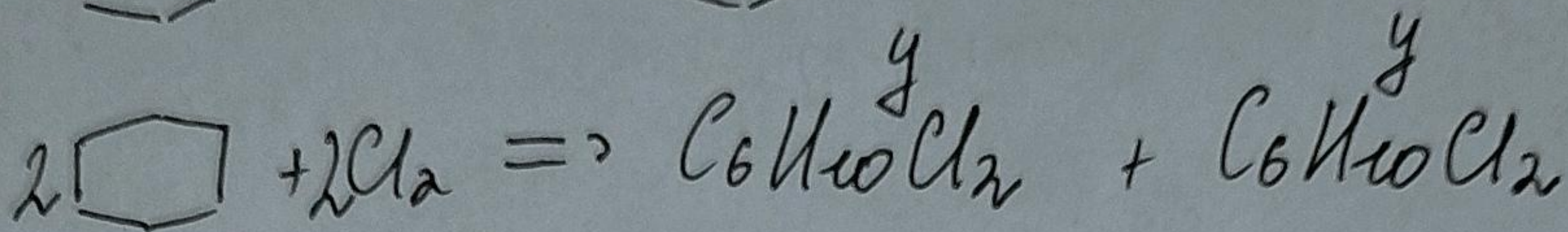
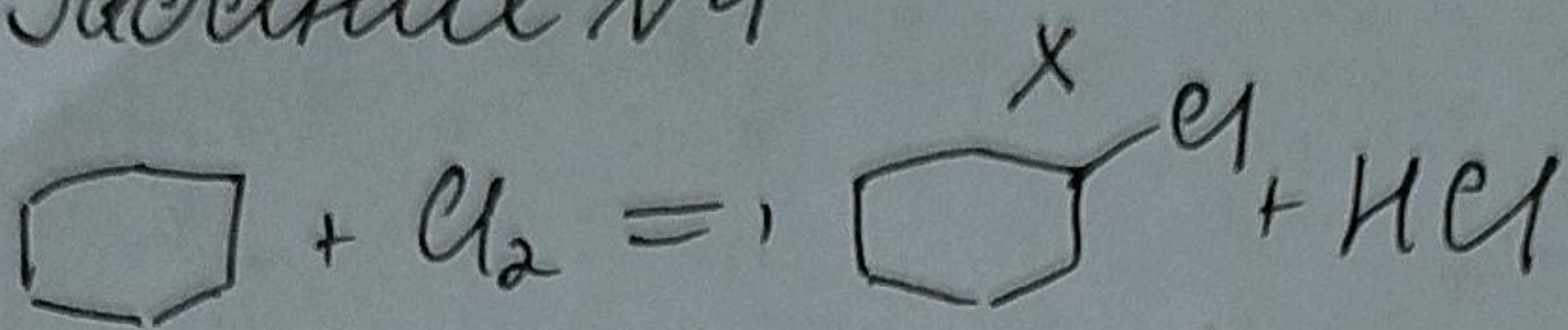
$(\text{CuOH})_2\text{CO}_3$ - гидрокарбонат меди (II), малахит

Относится к основным солям

$$K_{\text{ср}} = \frac{\Delta m}{S \cdot \tau}$$

$$K_{\text{ср}} = \frac{500}{2,5 \cdot 8760} = 0,0228 \frac{\text{г}}{\text{м}^2 \cdot \text{ч}}$$

Задание №4



$$m(\text{C}_6\text{H}_{12}) = 21,5 \cdot 0,78 = 16,772$$

$$n(\text{C}_6\text{H}_{12}) = \frac{16,77}{84} \approx 0,2 \text{ моль}$$

Пусть x моль - Cyclohexyl-Cl^x , тогда y моль - $\text{C}_6\text{H}_{10}\text{Cl}_2$

Составим систему:

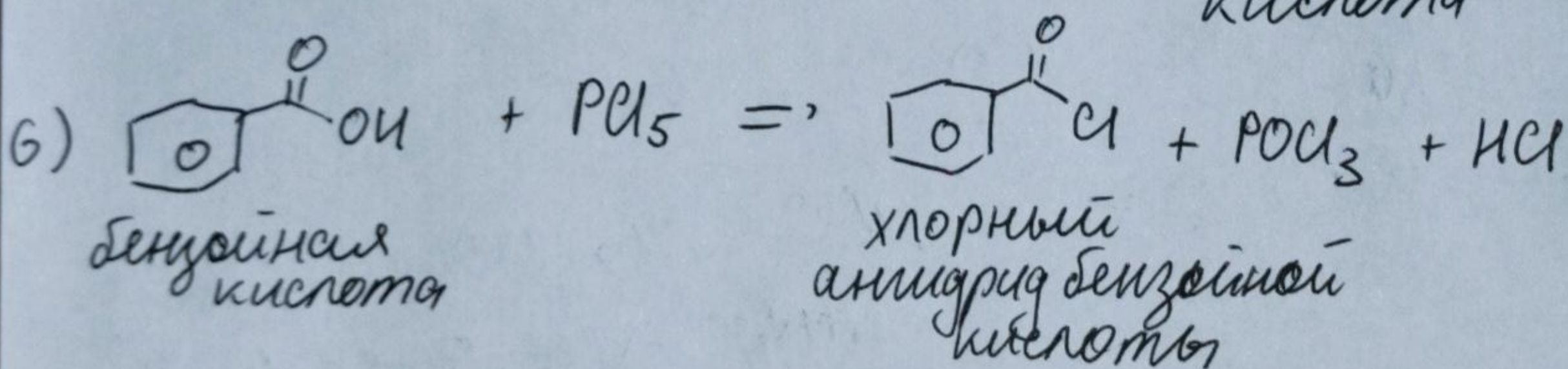
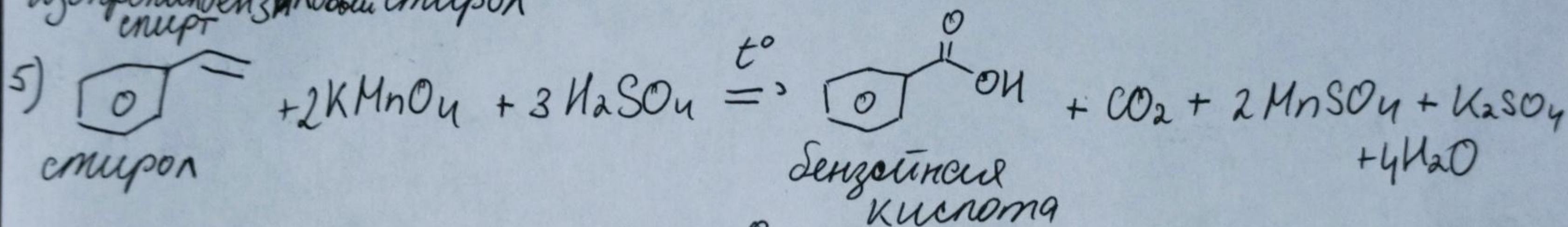
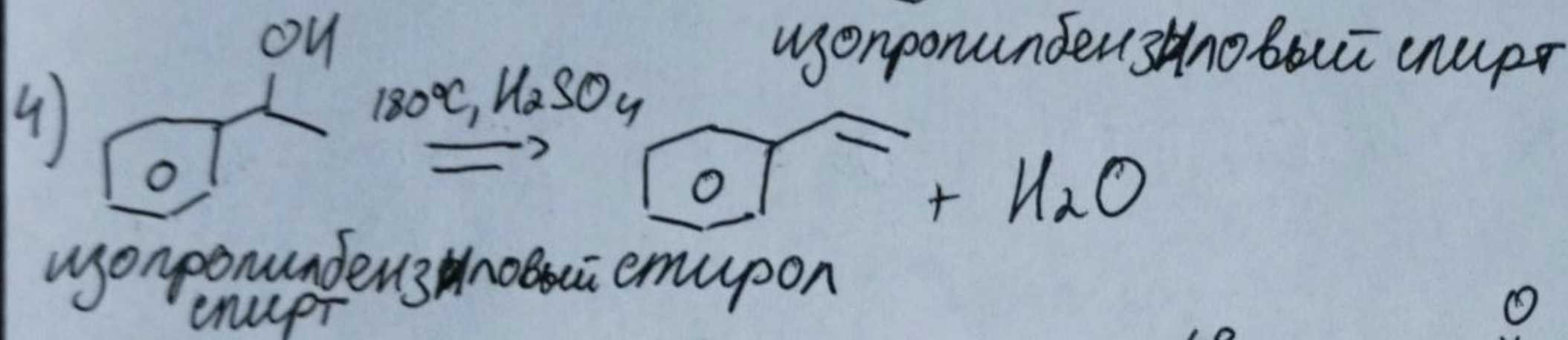
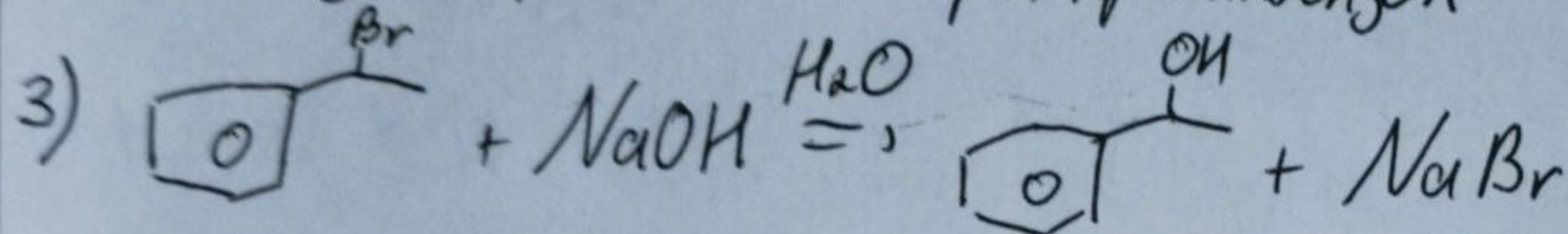
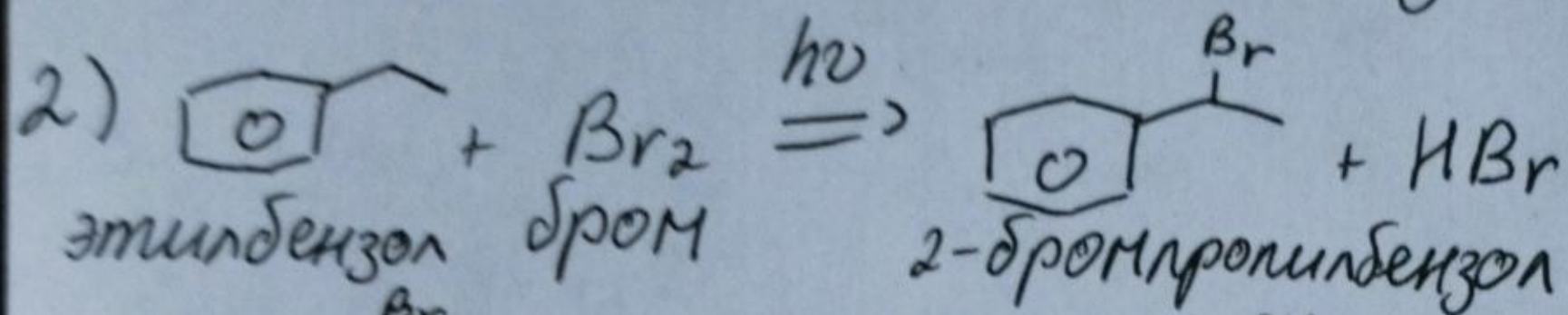
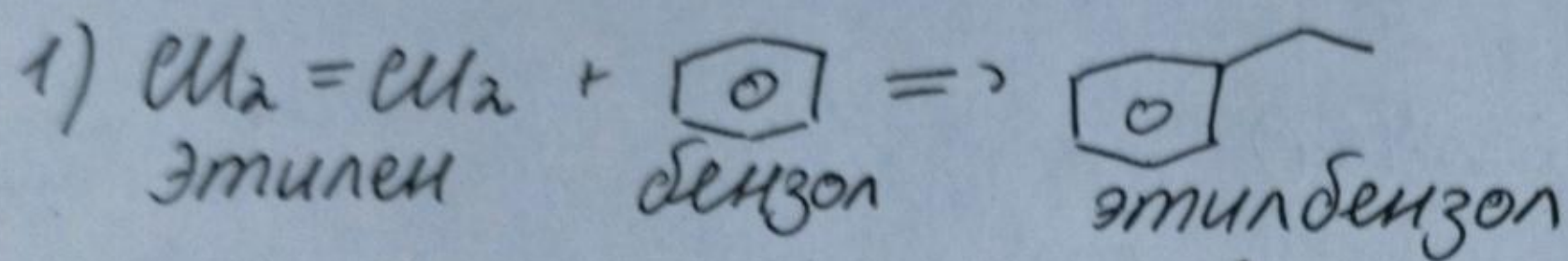
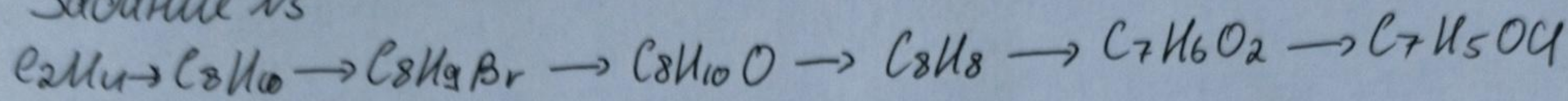
$$\begin{cases} 118,5x + 2 \cdot 153y = 25,77 \\ x + 2y = 0,2 \end{cases} \quad \begin{cases} 118,5x + 306y = 25,77 \\ x = 0,2 - 2y \end{cases}$$

Решая систему, получаем $y = 0,03$
 $x = 0,14$

$$\omega(\text{C}_6\text{H}_{11}\text{Cl}) = \frac{0,14}{0,03 \cdot 2 + 0,14} = 0,7 \text{ (70\%)}$$

Ответ: 70 %

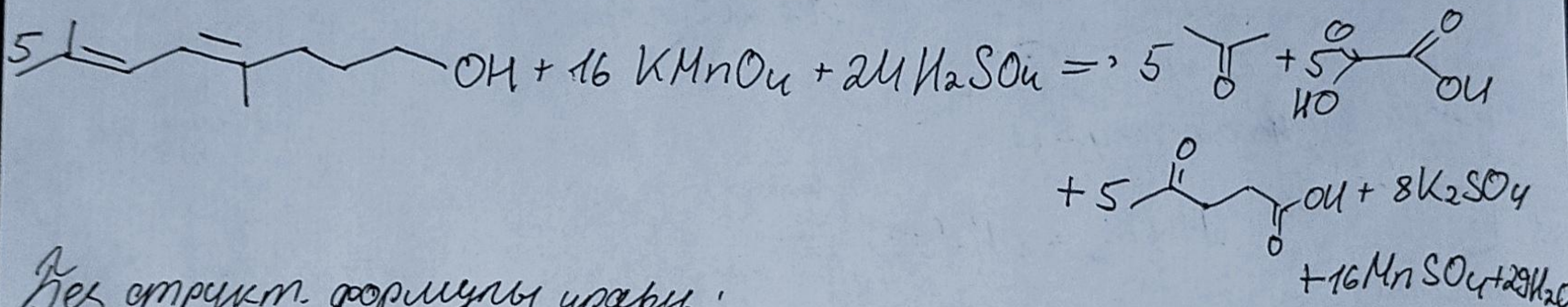
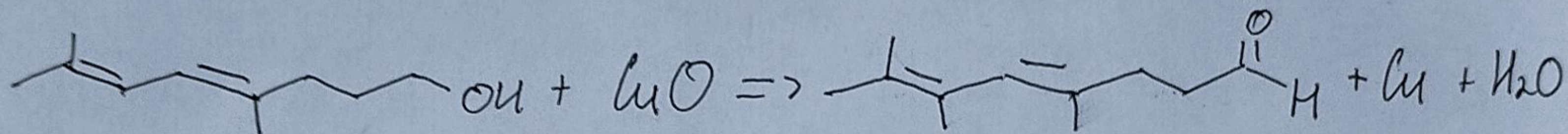
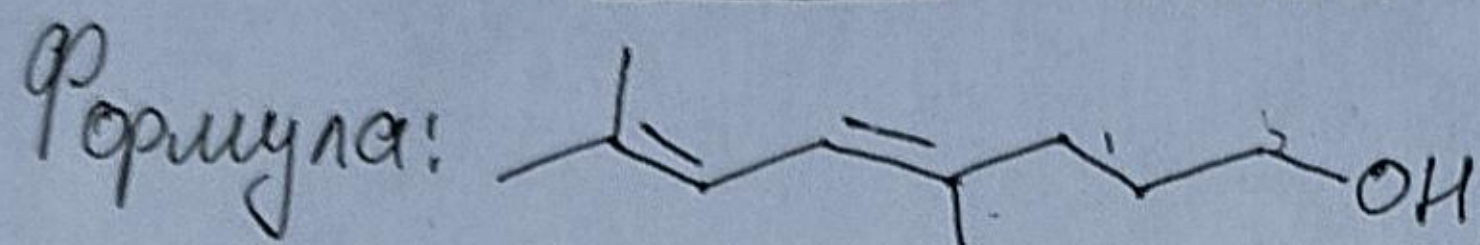
Задание №5



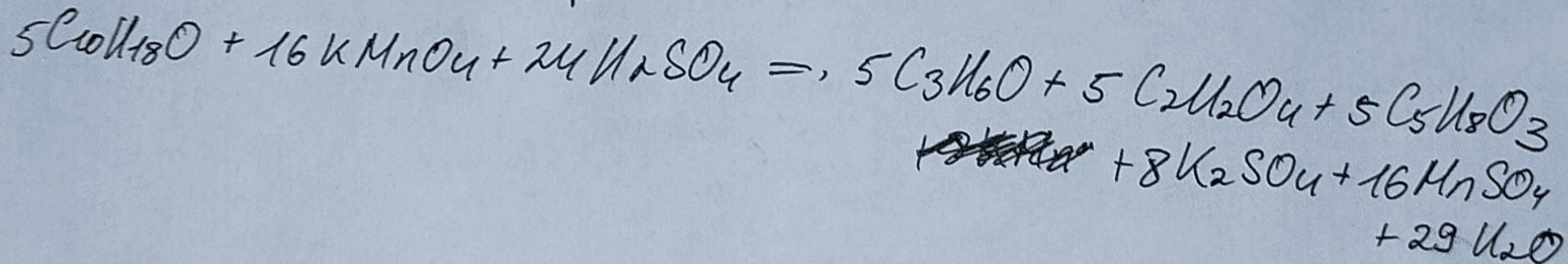
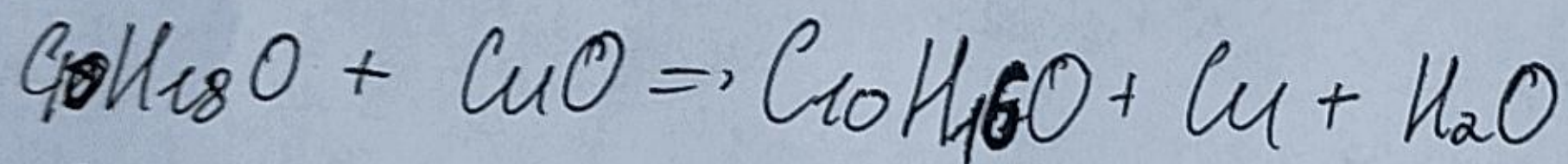
Задание №6

$$\frac{77,92}{12}; \frac{11,69}{1}; \frac{10,39}{16}$$

$$6,493: 11,69: \underline{0,649375} \Rightarrow 10:18:1 \Rightarrow C_{10}H_{18}O$$



Без структур. формулы уравн.:



~~Задача~~ Задача №7

