

$$\nu(\text{BaCO}_3) = \frac{1,97}{197 \text{ г/моль}} = 0,01 \text{ моль}$$

$$\begin{array}{l} 1,12 \text{ г} - 1 \text{ моль} \\ x_2 - 150 \text{ мм} \end{array} \quad x = 168 \text{ г}$$

$$\begin{array}{l} 168 \text{ г} - 100\% \\ x_2 - 20\% \end{array} \quad x = 33,6 \text{ г}$$

$$\nu(\text{HBr}) = \frac{33,6}{81 \text{ г/моль}} = 0,4 \text{ моль}$$

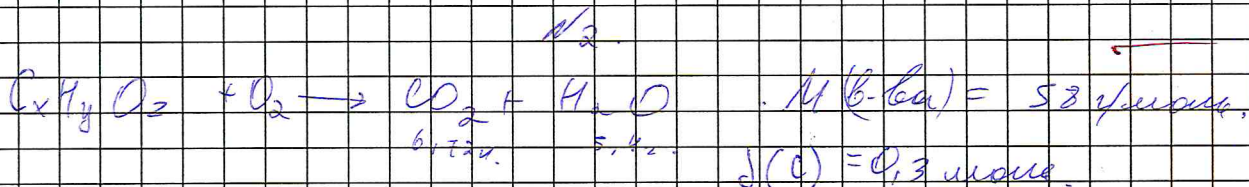
и,  $\text{BaCO}_3$  & неперемешанно.

$$m(\text{BaBr}_2) = 0,01 \text{ моль} \cdot 297 = 2,97 \text{ г}$$

$$m(\text{CO}_2) = 0,01 \text{ моль} \cdot 44 \text{ г/моль} = 0,44 \text{ г}$$

$$m(\text{г-ра}) = 1,97 + 168 \text{ г} = 169,93 \text{ г}$$

$$\begin{array}{l} 169,93 \text{ г} - 100\% \\ 2,97 - x\% \end{array} \quad x = 1,75\%$$



$$\nu(\text{CO}_2) = \frac{6,72 \text{ г}}{22,4 \text{ г/моль}} = 0,3 \text{ моль}$$

$$\nu(\text{H}_2\text{O}) = \frac{5,4 \text{ г}}{18 \text{ г/моль}} = 0,3 \text{ моль}$$

$$\nu(\text{C}) = 0,3 \text{ моль}$$

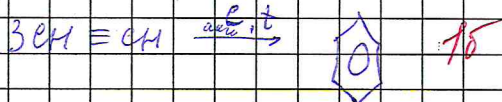
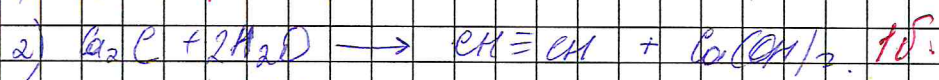
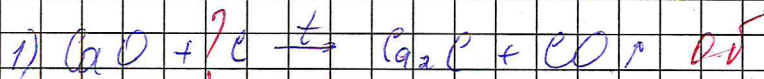
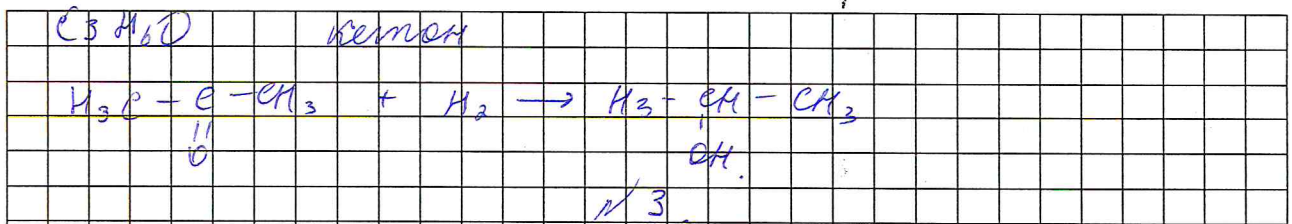
$$\nu(\text{H}) = 0,6 \text{ моль}$$

$$m(\text{C}) = 0,3 \cdot 12 \text{ г/моль} = 3,6 \text{ г}$$

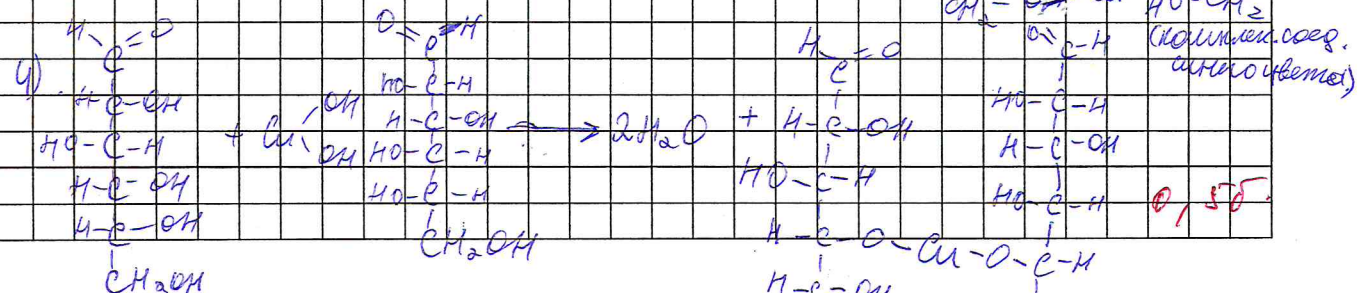
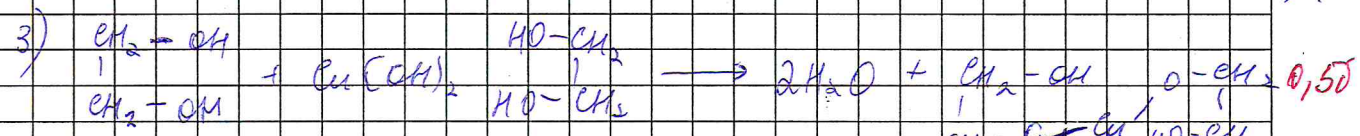
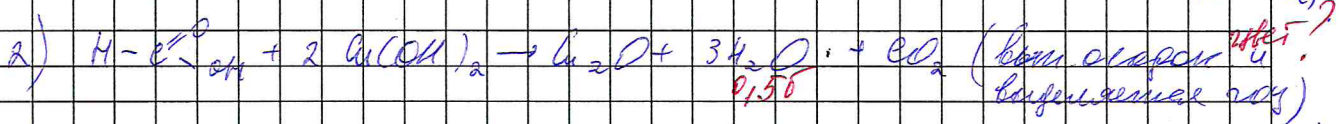
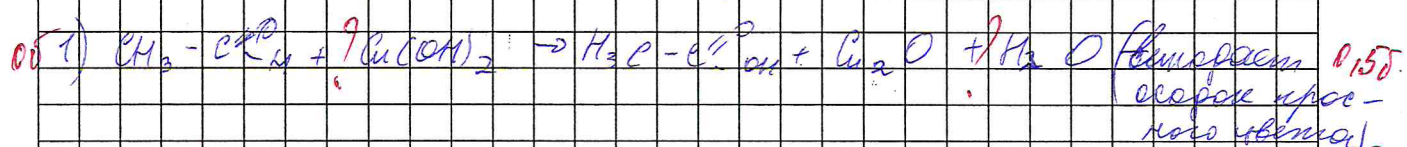
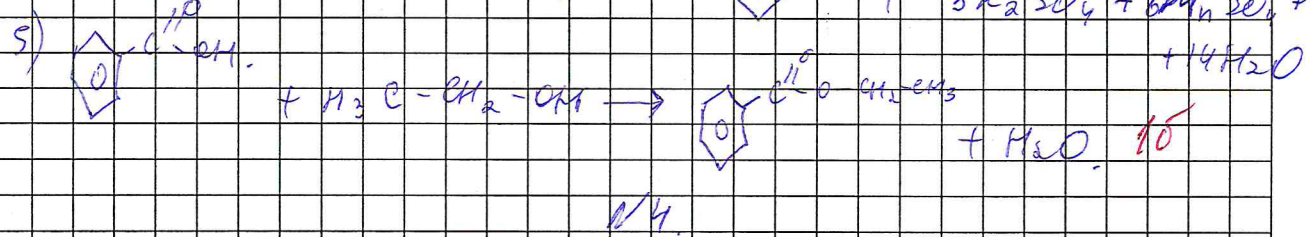
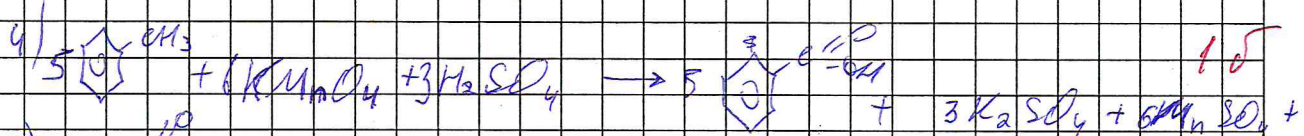
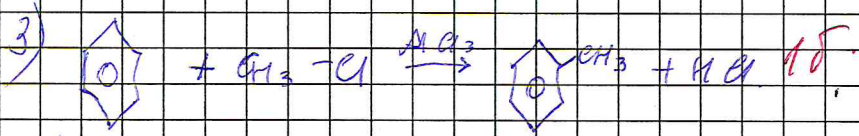
$$m(\text{H}) = 0,6 \text{ г}$$

$$m(\text{C}_x\text{H}_y\text{O}_z) = 5,8 \text{ г}; \quad m(\text{O}) = 5,8 - 4,2 = 1,6 \text{ г}; \quad \nu(\text{O}) = \frac{1,6}{16} = 0,1 \text{ моль}$$

$$\nu(\text{C}) : \nu(\text{H}) : \nu(\text{O}) = 0,3 : 0,6 : 0,1 = 3 : 6 : 1$$



5,5



2,5

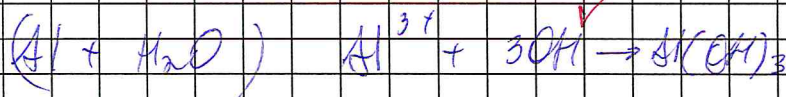
р-р - ярко-синего цвета 0,5



N5.

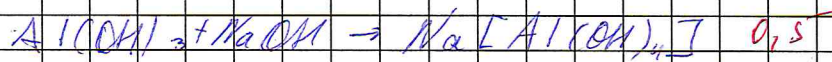
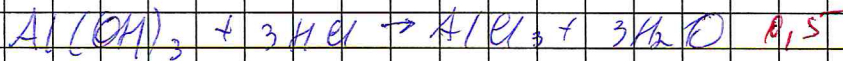
Al - образует амфотерный гидроксид 1,5

11-10



т.к. гидроксид амфотерный он реагирует и с кислотами и с щелочами

1,5



Итого: 14,5

ОМЗ -  
ИИ -

Крикунович АИ.  
Котов АИ

