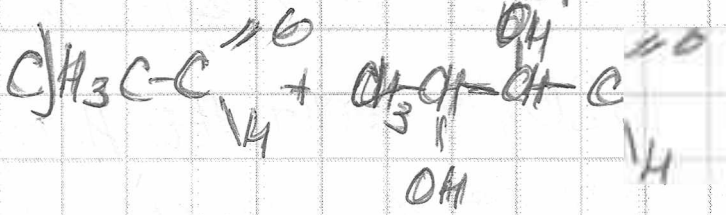
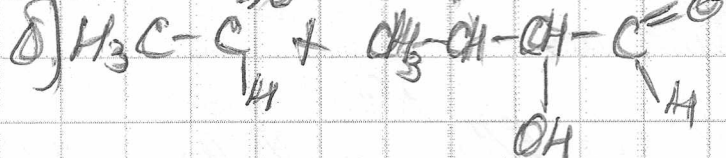
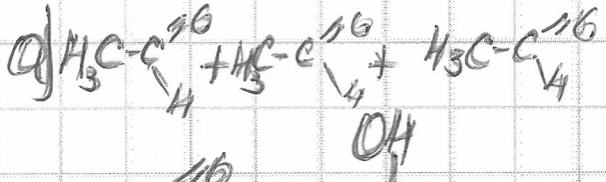
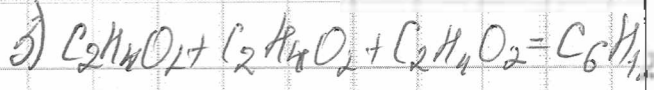
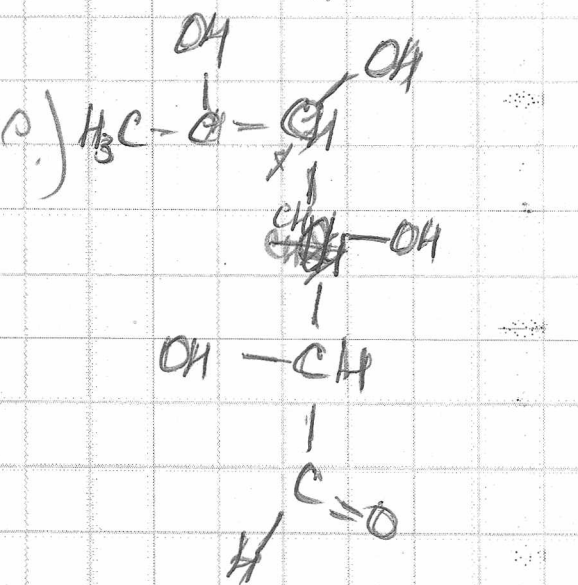
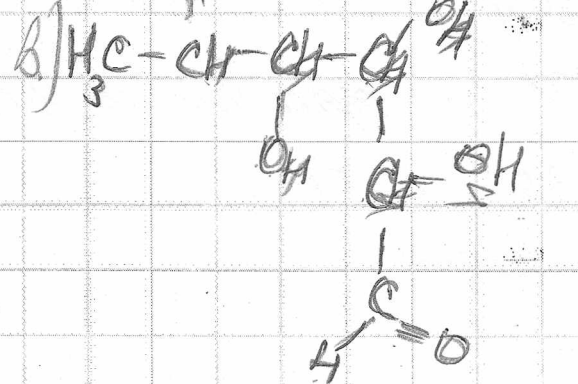
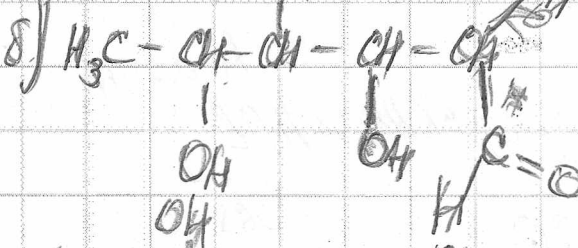
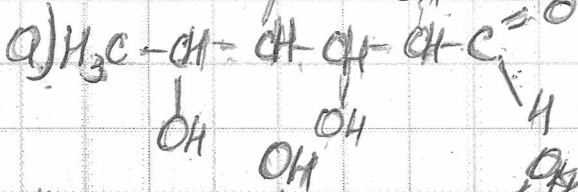
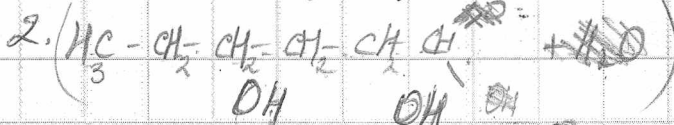
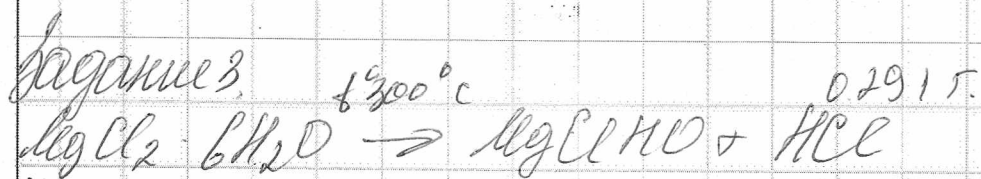
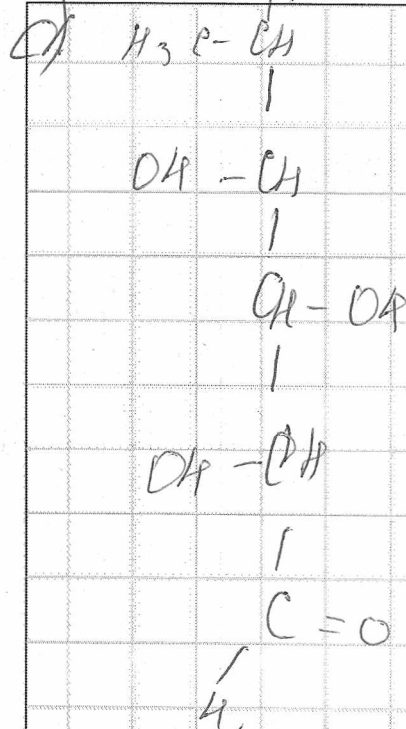


Тапсырма 4. 1. қорықта ұшықарылған $C_6H_{12}O_6 \rightarrow$ по $C_xH_yO_z =$

Ответ: $C_6H_{12}O_6$





А

36.5 г



необходима для реакции 3 (реакция серебряного зеркала)

$$n(\text{HCl}) \cdot 1 + 36.5 = 36.5 \text{ г} \Rightarrow 36.5 : 0.291 \text{ г.}$$

Ответ: 125.1 - массовая доля хлора

Тапсырма 1

1) H - бром.

O - H₂O.

S - сульфид.

2)

Тапсырма 2.

A -

Б - зертной окислительші газ, одың элементі (H₂) 20.2%

В - безводная бинарная соль

Г - токсичный газ

X - O₂ (H₂) C₃H₈O

В - H₂O

Д - реагент

X)



C - 67.61%

O - 19.01%

H - 13.39%

$$\frac{67.6}{12} : \frac{13.3}{1} : \frac{19.01}{16} \approx 5.16 : 13.3 : 1$$



Парақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять