

№1 Дано:

$$m(XyO_z) = 9,6 \text{ г}$$

$$m(\text{NaOH}_{\text{p-p}}) = 140,4 \text{ г}$$

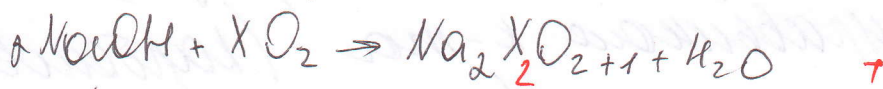
$$\omega(\text{NaOH}) = 10\%$$

$$\omega(\text{соль}) = 11,36\%$$

$XyO_z$  - ?

соль - ?

Решение:



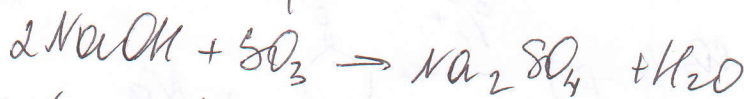
$$m(\text{соль}_{\text{p-p}}) = 9,6 + 140,4 = 150 \text{ г}$$

$$m(\text{соль}) = 150 \cdot 11,36\% = 17,04 \text{ г}$$

$$m(\text{Na}_2\text{O}) = 17,04 - 9,6 = 7,44 \text{ г}$$

$$m(\text{Na}_2\text{O}) = n(\text{соль}) = 0,12 \text{ моль}$$

$$M(XO_2) = \frac{9,6}{0,12} = 80 \text{ г/моль}$$

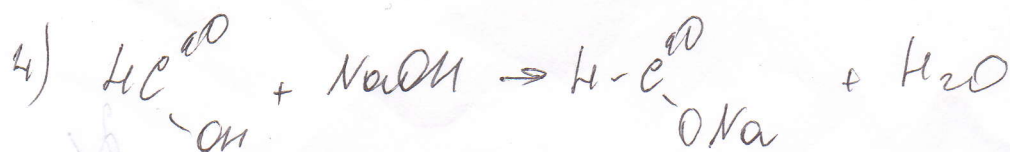
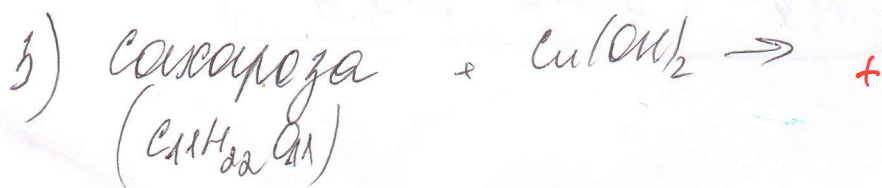
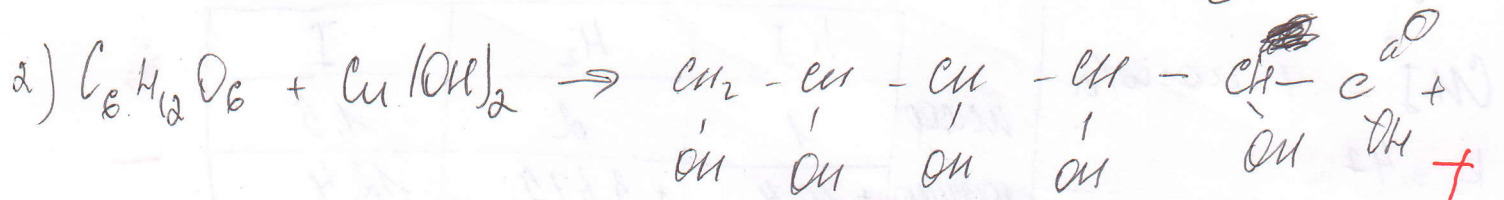
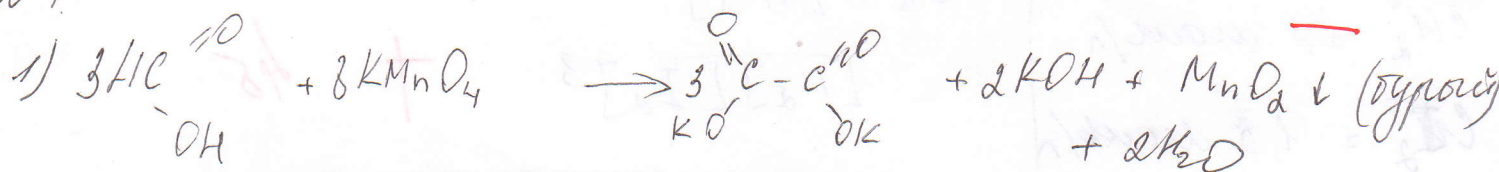


$$\omega(\text{NaOH})_{\text{исход.}} = 140,4 \cdot \frac{0,1}{40} = 0,351$$

$$\omega(\text{NaOH})_{\text{ост.}} = 0,351 - 2 \cdot 0,12 = 0,111$$

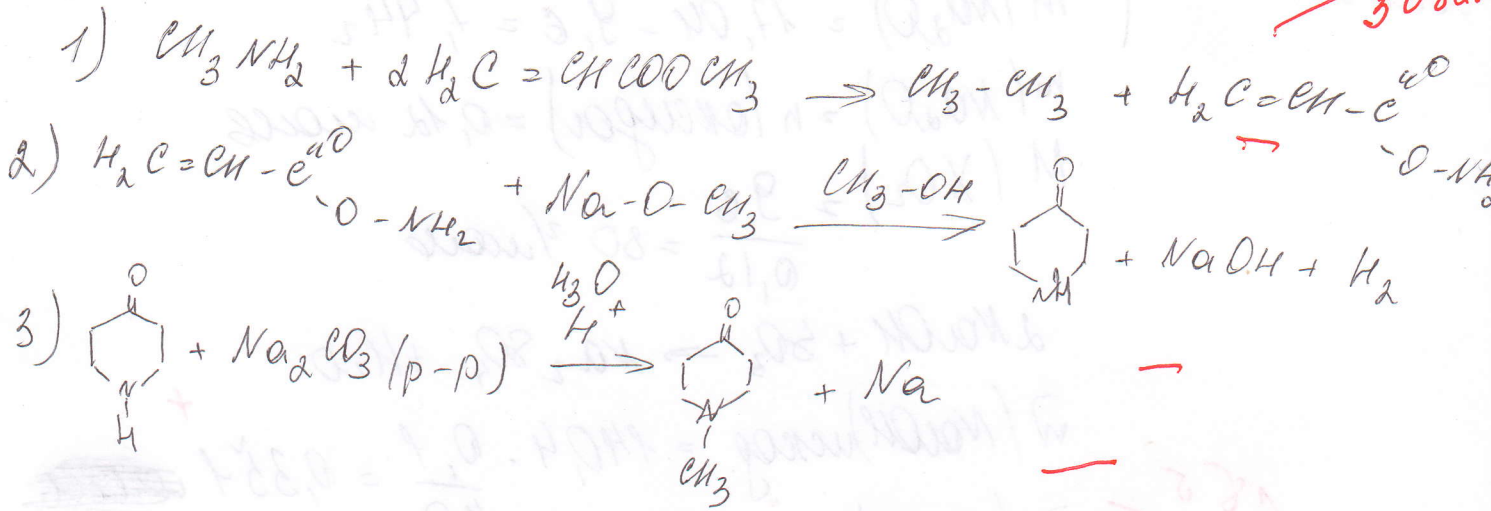
$$\omega(\text{NaOH}) = \frac{0,111 \cdot 40 \cdot 100\%}{150} = 2,96\%$$

№4



- 1 - шложа (альфа-кетоза) алкохол + 10
- 2 - сахароза (полисахариды) + 10
- 3 - муравьиная к-та (карбонная к-та) + 5
- 4 - формамин (аминотермические алкохолы) + 5

30 балл



среды водного р-ра А - щелочная + 6 В балл

рд.  
Решо:  
 $CH_2^0 = 2 \text{ моль/л}$   
 $CH_2^I = 1,5 \text{ моль/л}$   
 $CH_2^II = 1 \text{ моль/л}$   
 $K = 47$

Решение:  $H_2 + I_2 \rightleftharpoons 2HI$   
 $K_{\Delta} = [HI]^2$   
 $[H_2][I_2]^3$  + 45

	HI	H <sub>2</sub>	I
исход.	1	2	1,5
разница	+10,4	+3,875	12,4
равноб.	11,4	5,875	13,9