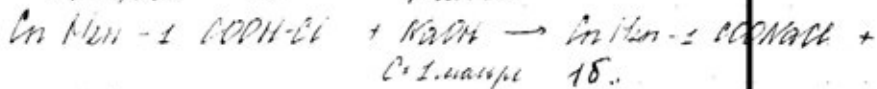


11-1.

$m = 4682$

10

Кр. л. д. м. л.



+ H₂O

$C = \frac{H}{V}$

M =

1	2	3	4	5	угол
10	18	0	8	0	15

2

$n(C_{10}H_{18}) = 1 \cdot 90\% = 90\% \text{ (масс.)}$

$n(C_{10}H_{18}) = n(C_{10}H_{17}N_2) = 90\% \text{ (масс.)}$ - со сред-ю молярной массой

$13n + 68,5 = \frac{4682}{90\%}$

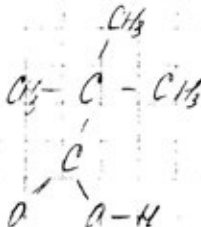
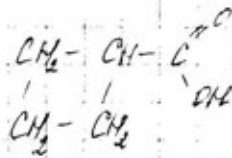
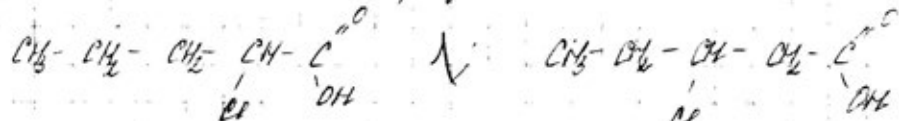
$13n + 68,5 = 5211,1$

$13n = 5142,6$

$n = 395,6$

$C_5H_{10}O_2$ - эмпирическая формула

2



3

Угле - транс изомерия, неводородная; т.к. она обр-ся при наличии двойной связи в углеродной цепи, 2 м. ф-ра: метилэтиленовый спирт

$$\omega(\text{CaCO}_3) = \frac{4}{249,64} \cdot 100\% = 0,5\%$$

Пример

$$m(\text{CaCO}_3) = 42$$

$$m(\text{Ca(OH)}_2) = 23\% \cdot 241$$

$$\omega(\text{CaCO}_3) = 9,5\%$$

по закону эквивалентности

11-4.

① $M = 1,55 \cdot 29 = 44,95$ (г/моль) 1

$$M = (1,55 + 0,4) \cdot 29 = 46,11$$
 (г/моль)

$$M = (1,55 - 0,4) \cdot 29 = 43,79$$
 (г/моль)

$$M \in [43,79; 46,11]$$

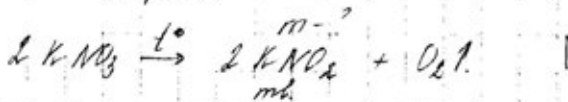
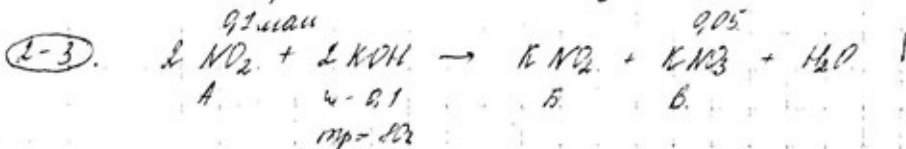
NO_2 - бурый газ. |

CO_2 - бесцветный газ. |

② А - бурый газ - NO_2 |

Б - нитрит калия - KNO_2 |

В - нитрат калия - KNO_3 |



$$n(\text{KOH}) = \frac{0,1 \cdot 80}{56} = 0,143$$
 (моль)

н (KOH) . н (NO₂) = 2 : 2 или 1 : 1 ⇒ KOH в избытке, газ

стико

н (моль) равно
быть!

н по

урав-ю реакции

$$x = 2,4 - 1,26 +$$

$$n(\text{KNO}_3) = \frac{n(\text{NO}_2)}{2} = \frac{0,1}{2} = 0,05 \text{ (моль)}$$

$$1 \text{ моль} - 0,05$$

$$2 \text{ моль} - x$$

$$x = 0,05 \cdot 2$$

$$x = 0,1$$

$$n(\text{KNO}_3) \text{ по I-му урав-нию} = 0,1 \text{ (моль)}$$

$$n(\text{KNO}_3) = n(\text{KNO}_2) = 0,1 \text{ (моль)}$$

$$m(\text{KNO}_2) = 0,1 \cdot 85 = 8,5 \text{ (г)}$$

$$\text{Ответ: } m(\text{KNO}_2) = 8,5 \text{ г}$$

4) При прокаливании нитратов выделяется кислород и образ-ся мн. в-ва KNO_2 .