

Бер:

$$m_1(\text{қоспа}) = 29,202$$

$$V(\text{H}_2) = 25,95 \text{ л}$$

$$m_2(\text{қоспа}) = 8 - 19,442 = 9,762 \text{ мг}$$

$$m_3(\text{қоспа}) = m_2 + 28,432 = 38,192$$

$$w(\text{кон}) = 25\%$$

$$\rho = 1,185 \text{ г/мл (кон)}$$

Тек: 1) $\text{Me}_1 - ?$ $\text{Me}_2 - ?$

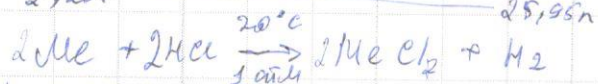
$$w(\text{Me}_1) - ?$$
 $w(\text{Me}_2) - ?$

2) $V(\text{кон}) - ?$

$$d^{\circ} = 1$$

Ш:

$$29,202$$



$$22,4 \text{ л/моль}$$

$$V(\text{H}_2) = \frac{V}{V_m} = \frac{25,95 \text{ л}}{22,4 \text{ л/моль}} = 1,16 \text{ моль}$$

$$\eta = \frac{9,762 \cdot 100\%}{29,202} = 33,4\%$$

$$\frac{29,202 \cdot 22,4 \text{ л}}{25,95 \text{ л}} = 25,22 \text{ м (қоспа)}$$

$$V = \rho \cdot \frac{m}{\rho} = \frac{1,185 \text{ г/мл}}{562} = 0,02 \text{ мл конер}$$

$$\frac{0,02 \text{ мл} - 100\%}{x - 25\%} \times \frac{0,02 \text{ мл} \cdot 25\%}{100\%} = 0,005 \text{ мл}$$

$$V = \rho \cdot m = 1,185 \text{ г/мл} \cdot 562 = 66,36 \text{ мл конер}$$

$$\frac{66,36 \text{ мл} - 100\%}{x - 25\%} \times \frac{66,36 \text{ мл} \cdot 25\%}{100\%} = 16,59 \text{ мл}$$



$$w(\text{Me}_1) = \frac{2}{29,202} \cdot 100\% =$$

$$w(\text{Me}_2) = \frac{2}{29,202} \cdot 100\% =$$

w =

w =

Ш/Бер: $\text{Me}_1 =$ $\text{Me}_2 =$

$$V(\text{кон}) = 16,59 \text{ мл}$$

$$d^{\circ} = 2$$

В заты $w(\text{X}) = 20,2\%$ суық бинарлы тұзА заты - бинарлы қосылыс = Na Б заты - Cl_2 массы $\frac{1}{2}$ ай. атомдары

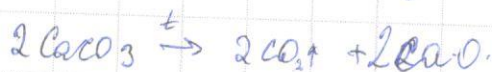
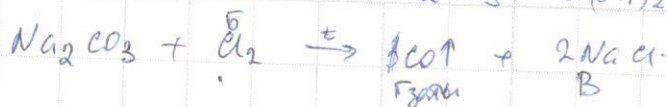
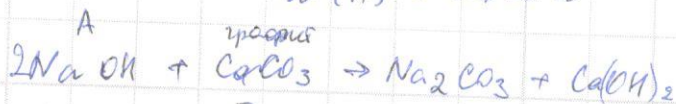
Г - ұш газ

Парақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

Дзатындрат $w(x) = 19,01\%$

$w(C) = 67,01\%$

$w(H) = 13,38\%$



A - NaOH

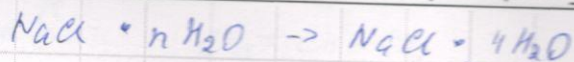
B - Cl_2

B - NaCl

Г - CO

D - C_4H_9COH

X = O өткен.



Дзат (C_xH_yO_z)

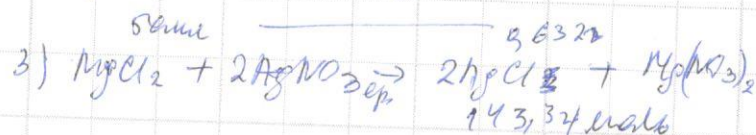
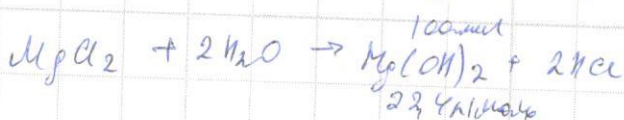
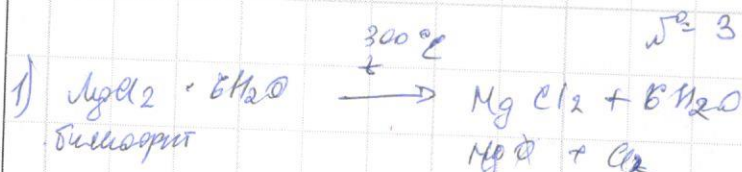
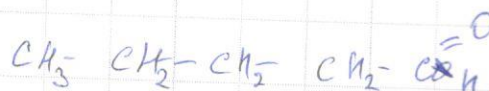


пентанальдегиді
валериан

$w(C) = \frac{12 \cdot 5}{86} \cdot 100\% = 69,7\%$

$w(O) = \frac{16}{86} \cdot 100\% = 18,6\%$

$w(H) = \frac{10}{86} \cdot 100\% = 11,6\%$



Азат - $MgCl_2$ $m = 0,2912$

$V_1(HCl) = 50$ мм

$D(HCl) = 0,14 = 14$ мм

$V_2 = 100$ мм

$V_3 = 50$ мм (1-ер)

$m(AgCl) = 0,6322$

$\frac{50 \text{ мм}}{0,14} = 357$ мм

$V(K_2Cr_2O_7) = 137$ мм

$m(\text{биксодит}) = 102$

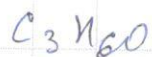
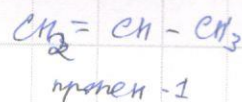
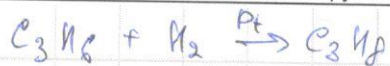
Бер:

$P = 3,75$ мм

$w = 4$

Парақтың артқы жағын толтырмаңыз / Обратную сторону листа не заполнять

ҚАЗАҚСТАН РЕСПУБЛИКАСЫ
БІЛІМ ЖӘНЕ ҒЫЛЫМ МИНИСТРЛІГІ
"ДАРЫН" РЕСПУБЛИКАЛЫҚ ҒЫЛЫМИ-ПРАКТИКАЛЫҚ ОРТАЛЫҒЫ
РЕСПУБЛИКАЛЫҚ МЕМЛЕКЕТТІК ҚАЗЫНАЛЫҚ КӘСІПОРНЫ



пропаналь
пропан



$$M(C_3H_6O) = 58 \quad 3$$

$$V = 58 \cdot 3,75 \text{ г/л} = 217,5 \text{ г}$$

көміртек 3

сутек 6

оттек 1

$$w = \frac{C_{12-3}}{58} \cdot 100\% \approx 62\%$$

$$w(H) = \frac{6}{58} \cdot 100\% \approx 10,3\%$$

$$w(O) = \frac{16}{58} \cdot 100\% \approx 27,6\%$$