

ЗАДАНИЕ 1.

ДАНО:

РЕШЕНИЕ.

$W(C) = 85,7\%$

1. $M(C_2H_4) = D_{возв} \cdot 28 = 0,96 \cdot 28 = 27,84 \text{ г/моль}$

$D_{возв} = 0,96$

$W(H) = W(C_2H_4) - W(C) = 100\% - 85,7\% = 14,3\%$

$D_{возв} = 1,43$

$x = \frac{W(C) \cdot M_r(C_2H_4)}{A_r(C) \cdot 100\%} = \frac{85,7\% \cdot 27,84 \text{ г/моль}}{12 \cdot 100\%} = 2 \text{ моль}$

$D_{возв} = 1,93$

$y = \frac{W(H) \cdot M_r(C_2H_4)}{A_r(H) \cdot 100\%} = \frac{14,3\% \cdot 27,84 \text{ г/моль}}{1 \cdot 100\%} = 4 \text{ моль}$

1) C_2H_4 - ?

2) C_2H_4 - ?

3) C_2H_4 - ?

C_2H_4

2. $M(C_2H_4) = D_{возв} \cdot 28 = 1,43 \cdot 28 = 41,47 \text{ г/моль}$

$W(H) = W(C_2H_4) - W(C) = 100\% - 85,7\% = 14,3\%$

$x = \frac{W(C) \cdot M_r(C_2H_4)}{A_r(C) \cdot 100\%} = \frac{85,7\% \cdot 41,47 \text{ г/моль}}{12 \cdot 100\%} = 3 \text{ моль}$

$y = \frac{W(H) \cdot M_r(C_2H_4)}{A_r(H) \cdot 100\%} = \frac{14,3\% \cdot 41,47 \text{ г/моль}}{1 \cdot 100\%} = 6 \text{ моль}$

C_3H_6

3. $M(C_3H_6) = D_{возв} \cdot 28 = 1,93 \cdot 28 = 55,97 \text{ г/моль}$

$W(H) = W(C_3H_6) - W(C) = 100\% - 85,7\% = 14,3\%$

$x = \frac{W(C) \cdot M_r(C_3H_6)}{A_r(C) \cdot 100\%} = \frac{85,7\% \cdot 55,97 \text{ г/моль}}{12 \cdot 100\%} = 4 \text{ моль}$

$y = \frac{W(H) \cdot M_r(C_3H_6)}{A_r(H) \cdot 100\%} = \frac{14,3\% \cdot 55,97 \text{ г/моль}}{1 \cdot 100\%} = 8 \text{ моль}$

C_4H_8

• C_2H_4 - ЭТИЛЕН - $CH_2=CH_2$

• C_3H_6 - ПРОПЕН - $CH_3-CH=CH_2$

• C_4H_8 - БУТЕН $CH_3-CH_2-CH=CH_2$ - БУТЕН-1 $CH_3-CH=CH-CH_3$ - БУТЕН-2

$CH_3-C(CH_3)=CH_2$ - 2-МЕТИЛПРОПЕН-1

+ цис - транс ?
+ метилциклопропан ?

35

45

35

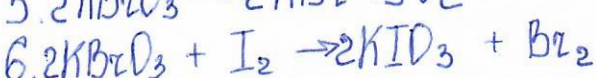
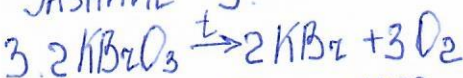
145

(24)

25

25

ЗАДАНИЕ 3.

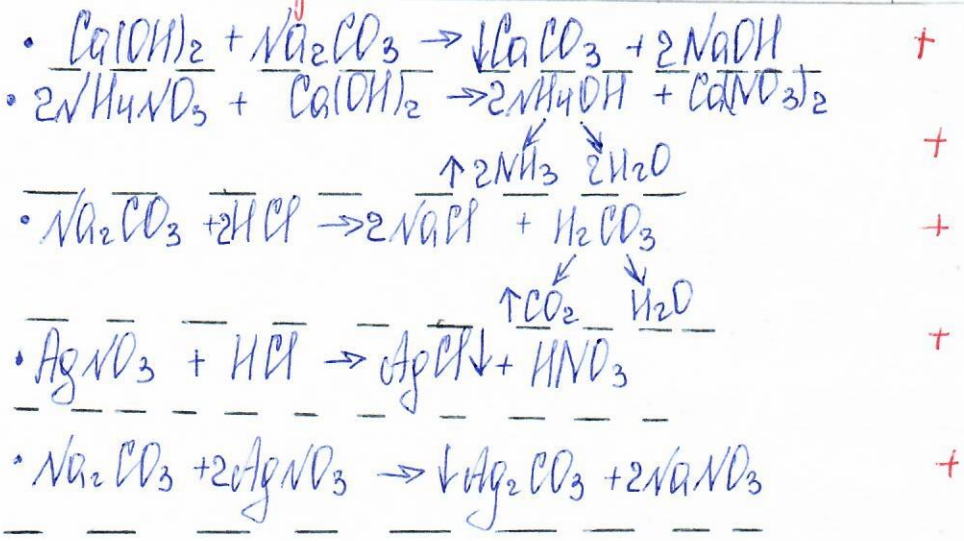


ЗАДАНИЕ 4.

(4)

Ca(OH)_2	Ca(OH)_2	HCl не вис. признаков	Na_2CO_3 белый осадок	NH_4NO_3 выделение бел. газа NH_3	AgNO_3 серый ↓
HCl	нет вис. признаков	—	выделение бесцвет. газа	—	белый осадок
Na_2CO_3	белый осадок	выделение бесцвет. газа	—	нет вис. признаков	осадок белый
NH_4NO_3	выделение бел. газа NH_3	—	нет вис. признаков	—	осадок белый ↓
AgNO_3	серый ↓	белый осадок	осадок	осадок	—

55



105

15

Итого: 435