

Химия

$$\textcircled{1} [M(\text{OH})_2]_{\text{ж}} = 27 \text{ г/моль}$$

взвесилось $(M) (10^4 \text{ г, } 1 \text{ г/моль}) = 48 \text{ г}$

$[M(\text{OH})_2]_{\text{ж}} =$ уменьшилось на 13 г

\rightarrow жараныс $v(\text{O}_2) [M(\text{OH})_2]_{\text{ж}} =$ ұбасылды на 13 г

$$\textcircled{2} A + B = \text{BaCO}_3 + \text{CO}_2$$

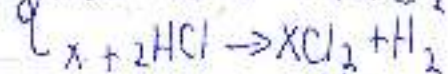
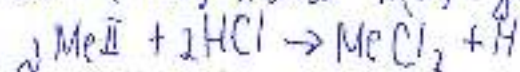
$$m(X) (B) = 20.2\%$$

BaCO_3 ерітіндісі H_2O - арқылы өткізіледі

(BaCO_3 ерітіндісі H_2O - арқылы өткізіледі) $\rightarrow 9.042 \text{ г } (B \cdot \text{H}_2\text{O})$

Тапсырма

Есеп №1 Заңдар қоспасы

Берілгені: $m(\text{MeII}) + m(\text{X}) = 272$ $V(\text{газ}) = 4,81$ Ш: $n(\text{MeII}) = x$ моль $n(\text{X}) = y$ моль

$$n(\text{газ}) = \frac{4,81 \text{ л}}{22,4 \text{ л}} = 0,21 \text{ моль}$$

Есеп №2 Берілгені заңдар.

Шешімі

№1.

Шағрты.

$$m(\text{Me}_2 \text{ нәсір}) = 27 \text{ г}$$

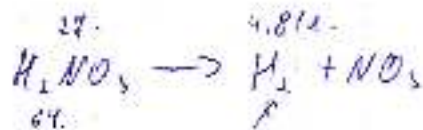
$$V(\text{H}) = 4,81 \text{ л}$$

көпінкелінгі:

13г азоттық.

19,20г өрметті.

Шешімі



$$M(\text{H}_2\text{NO}_3) = 2 + 14 + 16 \cdot 3 = 64 \text{ г}$$

$$x = \frac{64 \cdot 4,81}{27} = \frac{307,8 \approx 308}{27} = 11,37 \rightarrow 4,81 \text{ л}$$

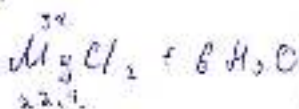
$64 \rightarrow x$

$$\text{H}_2 = \frac{2}{22,4} = 0,08 \text{ моль}$$

$$\text{NO}_3 = \frac{61}{22,4} = 2,7 \text{ моль}$$

н

№3.



$$M(\text{MgCl}_2) = 24 + 35,5 \cdot 2 = 94 \text{ г}$$

$$\frac{94}{221,4} = 4,1$$

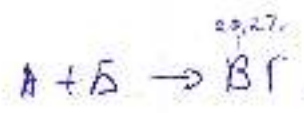
4

Темя

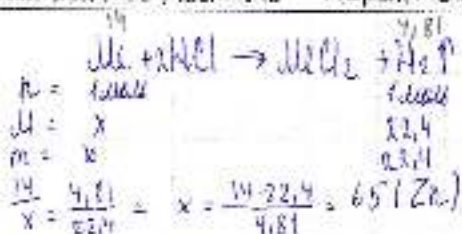
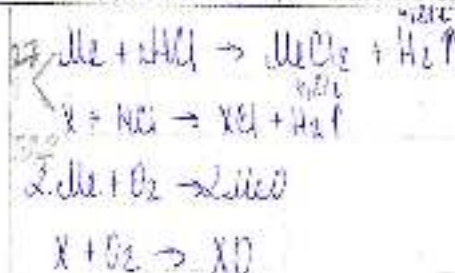
№

A - томографизация

B - томография



№1
 $m(\text{Me}; X) = 27,2$
 $v(\text{H}_2) = 4,81 \text{ л}$
 $m(\text{Me}; X) = 142$
 $m(\text{Me}; X) = 38,72$



$n(\text{H}_2) = \frac{4,81}{22,4} = 0,2147$

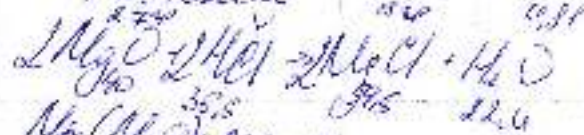
$m(\text{Me}; X) = ?$
 $x = ?$
 $v(\text{H}_2; X) = ?$

Химия
№1

Дано

- $M_2 = 4,81 \text{ г}$
- $m_2 = 13,4 \text{ г}$
- $m_3 = 19,20 \text{ г}$
- $M_{\text{MeX}} = 27 \text{ г/моль (MgO)}$
- $\eta = ?$
- $V = ?$
- $\rho = 1,485$

Решение



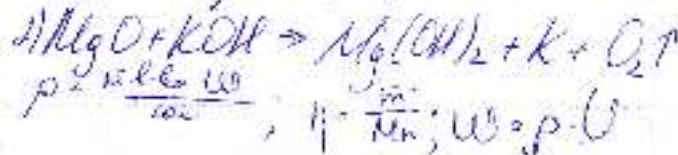
$$M_n(\text{MgO}) = 24 + 16 = 40$$

$$M_n(\text{MgCl}) = 24 + 35,5 \cdot 2 = 95,5$$

$$\eta(\text{MgO}) = \frac{27}{40} = 0,675$$

$$\eta(\text{MgCl}) = \frac{13}{95,5} = 0,109$$

$$\frac{x}{236,5} = \frac{13}{259,5} = \frac{236,5 \cdot 13}{259,5} = 7,97$$



№2

A - Fe

B - KOH

B - K

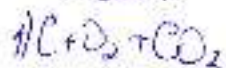
Г - CO₂

Хімія

№ 3



№ 4



- 3) X - CO₂
- A - O₂
- B - C
- C