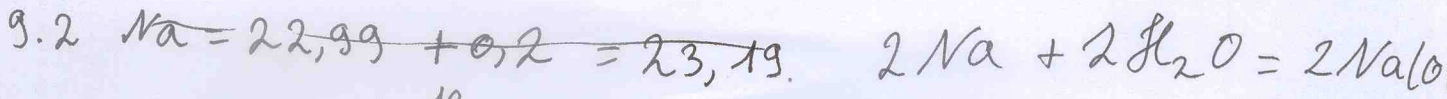


БЛАНК ОТВЕТОВ



$2\% = 0,2$ + H_2

$2\text{Na}(\text{OH}) = 23 + 16 * 1 = 40$ г/моль.

$\text{Na} = 23$ г/моль.

$X = (2, 3 \cdot 4 *)$

$184 : 46 = 4$ ч

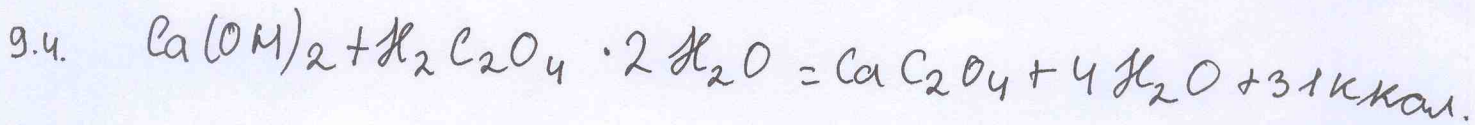
Массу натрия нужно взять 4 г/моль. 1/6

9.3.
$$\begin{array}{r} 1,48 \\ -1,04 \\ \hline 0,44 \end{array}$$

$$\begin{array}{r} 0,44 \\ -0,4 \\ \hline 0,04 \\ -0,04 \\ \hline 0 \end{array}$$

2,2 молекулы. Видимые молекулы

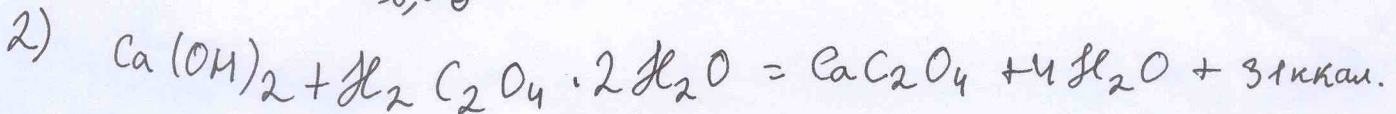
Карбонат натрия был взят.



1) $\text{Ca} + \text{O} = 40,08 + 16 = 56,08 + 31\text{ккал}$

$$\begin{array}{r} 40,08 \\ +16 \\ \hline 56,08 \end{array}$$

2/5



$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + 10,6\text{кДж}$

$\text{Ca} + \text{O} = 40,08 + 16 = 56,08$

$\text{H}_2\text{O} = 200$

$$\begin{array}{r} 256,08 \\ + 4,2 \\ \hline 260,28 \end{array} \quad \begin{array}{r} 256,08 \\ -2 \\ \hline 0,08 \\ -4 \\ \hline 16 \\ -16 \\ \hline 0,08 \\ -8 \\ \hline -8 \end{array} \quad \begin{array}{r} 2 \\ \hline 128,04 \end{array}$$

$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{OH})_2 + 4,2\text{кДж}$

~~56,08~~ $56,08$ г. $256,08 + 4,2\text{кДж}$

$$\begin{array}{r} 56,08 \\ +200 \\ \hline 256,08 \end{array}$$
 г. $128,04 + 4,2\text{кДж}$

$256,08 + 4,2 = 260,28$

2)

БЛАНК ОТВЕТОВ

2) Минимальная масса смеси составляет 260,28

9.5. I колба - $100\text{г} + 14,42 = 114,42$.

II колба = 100г

114,4 ^{внести} ^{Купю} Массу ^{мрамора} $0,14, \text{ } 14,42/\text{моль}$.

$$\begin{array}{r} 114,4 \\ - 100, \\ \hline 014,42 \end{array}$$

35 из 306

Дун Курмиева Л.В

БЛАНК ОТВЕТОВ

9.2 $\text{Na} = 22,99 + 0,2 = 23,19$. $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} = 2\text{NaOH}$

$2\% = 0,2$ + H_2

$2\text{Na}(\text{OH}) = 23 + 16 * 1 = 40$ г/моль.

$\text{Na} = 23$ г/моль.

$X = (2, 3 \cdot 4 *)$

$184 : 46 = 4$ моль

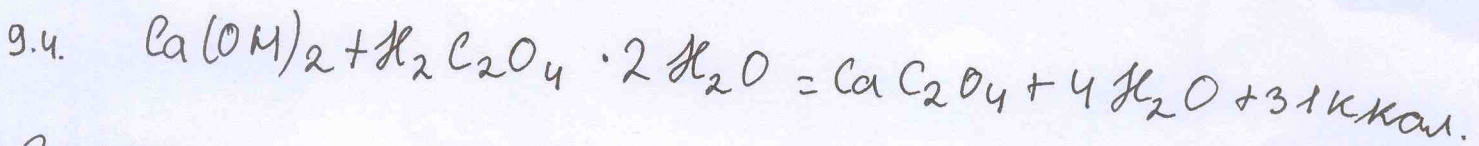
Массу натрия нужно взять 4 г/моль. 1/6

9.3.
$$\begin{array}{r} 1,48 \\ -1,04 \\ \hline 0,44 \end{array}$$

$$\begin{array}{r} 0,44 \\ -0,4 \\ \hline -4 \\ 0 \\ -4 \\ 0 \end{array}$$

2,2 молекулы. Выделилось газ

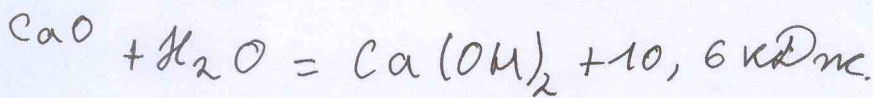
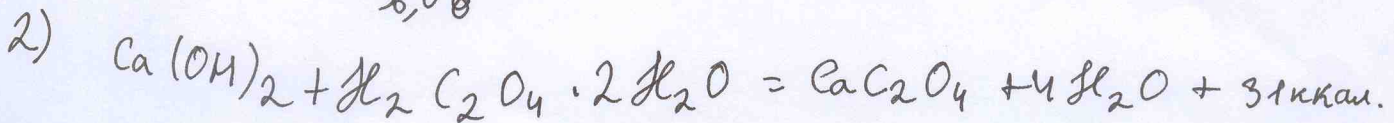
Карбонат натрия был взят.



1) $\text{Ca} + \text{O} = 40,08 + 16 = 56,08 + 31\text{ккал}$.

$$\begin{array}{r} 40,08 \\ +16 \\ \hline 56,08 \end{array}$$

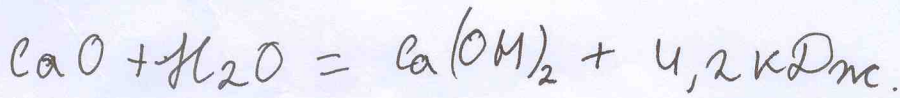
2/5



$\text{Ca} + \text{O} = 40,08 + 16 = 56,08$

$\text{H}_2\text{O} = 200,2$

$$\begin{array}{r} 256,08 \\ + 4,2 \\ \hline 260,28 \end{array} \quad \begin{array}{r} 256,08 \\ -2 \\ \hline 05 \\ -4 \\ \hline 16 \\ -16 \\ \hline 0,08 \end{array} \quad \begin{array}{r} 256,08 \\ \hline 128,04 \end{array}$$



~~56,08~~ $56,08$ г. $256,08 + 4,2\text{кДж}$.

$128,04 + 4,2\text{кДж}$

$256,08 + 4,2 = 260,28$.

2)

-8/0