

Республика Карелия
Муниципальное автономное
учреждение дополнительного
профессионального образования
Петрозаводского городского округа
"Центр развития образования"
МАУ ДПО ЦРО
ОГРН 1031800051379 ИНН 1001047223
ОКПО 20802301
165031, Республика Карелия,
г. Петрозаводск, ул. Независимости, д. 31
Тел.: 5151421 77.10.51. 79.32.81
e-mail: petrozavodsk@mau-dpo.karelia.ru

От _____ Ин _____
На Ин _____ Ин _____

КОД X 811 44

✓1

ЕСТЬ ТОЛКО ОАНО БЛАГО-
ЗНАНИЕ И ~~ОАНО~~ ТОЛЬКО
ОАНО ЗЛО - НЕВЕЖЕСТВО.

✓2

СОКРАТ.

0) Г)

1. 110.
2. 05. +15
3. 35.
4. 125
5. 50.

Σ 325

указание на противоположную химическую реакцию
В) - химический элемент (инертный) газы, (инертный - инертный)
элемент

✓3

21 Sc	9 F	19 K
12 Mg	10 Ne	39 Y
7 N	15 P	49 In
14 Si	31 Ga	81 Tl
2 He	6 C	8 O
4 Be	12 Mg	16 S

✓4

изотопы кислорода: ^{16}O ^{17}O ^{18}O

разные изотопы кислорода: $^{16}\text{O}_2$, $^{16}\text{O}^{17}\text{O}$,
 $^{16}\text{O}^{18}\text{O}$, $^{17}\text{O}_2$, $^{17}\text{O}^{18}\text{O}$, $^{18}\text{O}_2$ (всего их 6 шт)

~~М~~ $M = m \cdot r$

$$M(^{16}\text{O}_2) = Mr(^{16}\text{O}_2) = Ar(^{16}\text{O}) \cdot 2 = 32 \frac{\text{г}}{\text{моль}}$$

$$\mu(^{16}\text{O}^{14}\text{O}) = m v(^{16}\text{O}^{14}\text{O}) = A v(^{16}\text{O}) + A v(^{14}\text{O}) = 16 + 18 = 34 \text{ u}$$

$$M_{1100} = M_{1000} = AV(100) + AV(00) = 16 + 18 = 34 \frac{\text{g}}{\text{mole}}$$

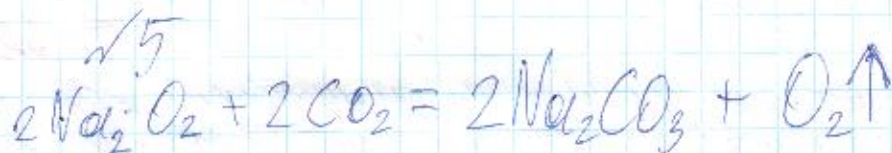
$$= 16 + 4 = 33 \frac{2}{\text{month}}$$

$$M(1^{10}0^{18}0) = M_V(1^{10}0^{18}0) = A_V(1^{10}0) + A_V(0^{18}0) = 16 + 18 = 34 \frac{2}{\text{month}}$$

$$M(1^{14}0_2) = M_V(1^{14}0_2) = A_V(1^{14}0) \cdot 2 = 34 \frac{2}{\text{month}}$$

$$M(^{14}\text{O}^{18}\text{O}) = M(^{14}\text{O}^{16}\text{O}) = A_r(^{14}\text{O}) + A_r(^{18}\text{O}) = 14 + 18 = 32$$

$$\mu(\text{H}_2\text{O}) = \text{MVR}(\text{H}_2\text{O}) = \frac{18}{1000} \text{ m}^3/\text{kg} \cdot 2 = 36 \frac{\text{m}^3}{\text{ton}}$$



по химической реакции мы видим,

что бы 2 молекулы перенесли электроны

[illegible]

Маленькие переноски по 2 роза
Золотые, белые, маленькие, красивые, яркие.

за час для каждого человека предлагается

1 мая воскресенье, тогда за учены

человеку для сохранения здоровья

$24 \cdot 1 \text{ моль} = 24 \text{ моль}$ кислорода, что больше

получить 24 моль кислорода получается
 $2 \cdot 24 \text{ моль} = 48 \text{ моль}$ пероксида водорода (м.м.
 молекулы пероксида водорода в 2 раза больше,

1.24 моль = 48 моль перекиси водорода (м.ч. молекулы перекиси водорода в 2 раза больше,

neut. Atomgewicht berechnen

$$m = M \cdot n$$

$$M = \text{VM}$$

$$m(\text{Na}_2\text{O}_2) = \text{VM}(\text{Na}_2\text{O}_2) \cdot 48 \text{ mol}$$

$$\text{VM}(\text{Na}_2\text{O}_2) = \text{Ar}(\text{Na}) \cdot 2 + \text{Ar}(\text{O}) \cdot 2 = 23 \cdot 2 + 16 \cdot 2 =$$
$$= 78 \frac{\text{g}}{\text{mol}}$$

$$m(\text{Na}_2\text{O}_2) = 78 \frac{\text{g}}{\text{mol}} \cdot 48 \text{ mol} = 3744 \text{ g} = 3,744 \text{ kg}$$

Antwort: ~~3,744 kg~~ $m(\text{Na}_2\text{O}_2) = 3,744 \text{ kg}$