

1.483

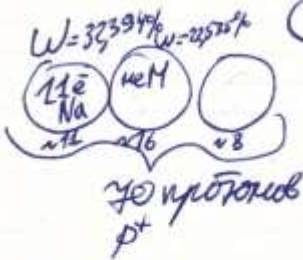
Максимко Маса

8 класс.

20 + 19,5 + 8 + 5 + 8 = 60,5

+ 16 = 76,5

23 + 32 + 16



Na SO

1) Na, S, O (натрий, сера, кислород)

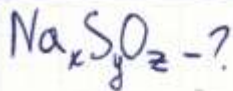
2) $w(O) = 100\% - (32,394\% + 22,535\%) = 45,071\%$

Дано:

$w(Na) = 32,394\%$

$w(S) = 22,535\%$

$w(O) = 45,071\%$



Решение:

$x : y : z = \frac{w(S)}{Ar(S)} : \dots$

$x : y : z = \frac{32,394}{23} : \frac{22,535}{32}$

$: \frac{45,071}{16} = 1,408 : 0,704 :$

$: 2,816 = 2 : 1 : 4$

Ответ: Na_2SO_4 (2:1:4)

3) Сильным окислителем.

4) ~~NaCl~~, Na_2S ; ~~Na~~ Na_2O ;
 SO_3 ; SO_2 ; Na_2SO_3 ;

20

Na_2SO_4

№2.

15) 1) NaCl - хлорид натрия.



$$w(\text{NaCl}) = \frac{23 + 35,5}{200}$$

$$\begin{aligned} 200\text{g} &- 10\% \\ x &- 100\% \end{aligned}$$

Дано:

~~100g~~ $m(\text{раствора}) = 200\text{g}$.

$$W = \frac{m(\text{вещества})}{m(\text{раствора})}$$

$$m(\text{NaCl}) = 200\text{g} \cdot 0,1 = 20\text{g}$$

$$w(\text{NaCl}) = \frac{20\text{g}}{200\text{g}} = 0,1\%$$

Дано: Решение: (8 класс) Макаренко Л. И. № 18

$$x:y:z = \frac{12\%}{40} : \frac{12}{12} : \frac{40}{16} =$$

$$C_x C_y O_z = 0,3 : 1 : 2,5 =$$

~~1:1:3~~

2) Карбонат кальция 18.

~~3) Сили~~

4) -

5) -

1) X эл. - Водород (H_2) 3
Y эл. - Кислород (O_2)
~~H₂~~, O_2 , O_3 , 3.

80

2) H_2O , H_2O_2 2

~~№ 216~~
~~№ 216~~ 3) -

~~Задача~~

Задача №2 п.3.

Приготовленный раствор:

Дано:

$$m(NaCl) = 452$$

$$m(H_2O) = 2452$$

$$n(NaCl) = ?$$

$$n(H_2O) = ?$$

Решение:

$$n = \frac{m}{M}$$

$$n(NaCl) = \frac{452}{23 + 35,5 \frac{г}{моль}} = \underline{\underline{0,769 \text{ моль}}}$$

$$n(H_2O) = \frac{2452}{18 \frac{г}{моль}} = \underline{\underline{13,611 \text{ моль}}}$$

Ответ: 0,769 моль, 13,611 моль.

Раствор через мешалку улей.

Дано:

$$m(NaCl) = 452$$

$$m(H_2O) = 2252$$

$$n(NaCl) = ?$$

$$n(H_2O) = ?$$

Решение:

$$n = \frac{m}{M}$$

$$n(NaCl) = \frac{452}{58,5 \frac{г}{моль}} = \underline{\underline{0,769 \text{ моль}}}$$

$$n(H_2O) = \frac{2252}{18 \frac{г}{моль}} = \underline{\underline{12,5 \text{ моль}}}$$

Ответ: 0,769 масс, 12,5 масс.

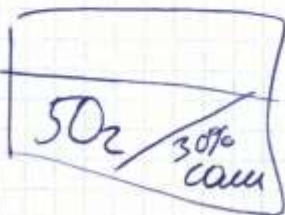
№2

178



~~178~~ $m_{\text{вещ}} = 200_{\text{г}}$
~~200~~ $m(\text{NaCl}) = 20_{\text{г}}$

+



$m(\text{NaCl}) = 15_{\text{г}}$
 $m_{\text{вещ}} = 50_{\text{г}}$

$m_{\text{вещ}} = 250_{\text{г}}$
 $m(\text{NaCl}) = 35_{\text{г}}$

$m_{\text{вещ}} = 250_{\text{г}}$ + $40_{\text{г}} \text{ воды}$ = $m_{\text{вещ}} = 290_{\text{г}}$
 $m(\text{NaCl}) = 35_{\text{г}}$ + $10_{\text{г}} \text{ соля}$ = $m(\text{NaCl}) = 45_{\text{г}}$

266
161



$m_{\text{вещ}} = 240_{\text{г}}$
 $m(\text{NaCl}) = 45_{\text{г}}$

Задача №4



1.

$$M_r(\text{CaCO}_3) = 40 + 12 + 16 \cdot 3 = 100$$

$$w(\text{Ca}) = \frac{40}{100} = 0,4 \text{ (40\%)}$$

$$w(\text{C}) = \frac{12}{100} = 0,12 \text{ (12\%)}$$

$$w(\text{O}) = \frac{48}{100} = 0,48 \text{ (48\%)}$$

Дано:

$$w(\text{Ca}) = 40\%$$

$$w(\text{C}) = 12\%$$

$$w(\text{O}) = 100\% - (40 + 12) = 48\%$$

Решение:

$$x : y : z = \frac{w(x)}{A_r(x)} : \dots$$

$$x : y : z = \frac{40}{40} : \frac{12}{12} : \frac{48}{16} =$$

$$= 1 : 1 : 3 \Rightarrow$$



65



Ответ: CaCO_3

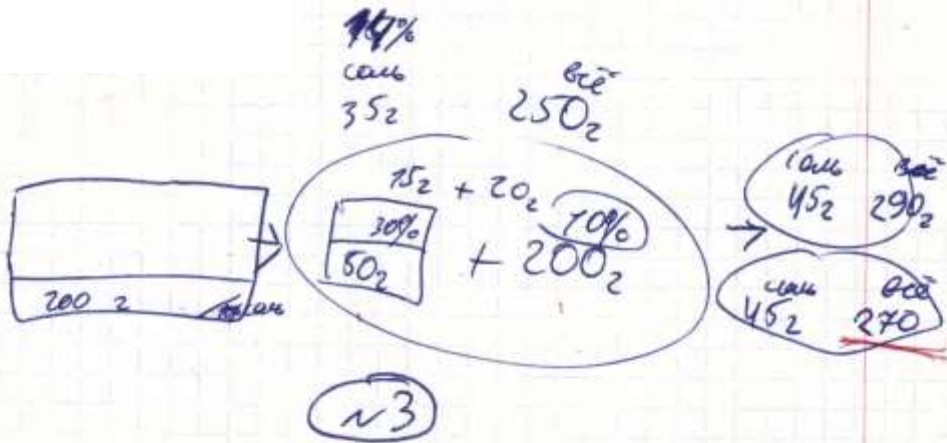
56

2.47

Классико Люда шк. №18

(в задании не сказано, что и сколько соли добавили, поэтому и будем считать.)
 2) т.к. вода постепенно испарялась, то через некоторое время масса раствора уменьшилась. $w(\text{NaCl}) = \frac{290}{1750} = 0,166 = 16,6\%$

85



4,5 1) H_2 ; O_2 ; S_8 ; C_4 ; Si_4 ; Cl_2 ; Na ,
 Ca , Fe , Cu ; (S_8 - крист. сера.)

2) 1) $NaCl$ 2) Na_2O_2 3) H_2S

4) CaH_2 5) HCl 6) NaH

5 7) FeO 8) Fe_2O_3 9) H_2O

10) H_2S

3) 1) ~~$C_6H_{12}O_6$~~ $C_6H_{12}O_6$ - глюкоза (сахар)

+ 2) H_2SO_4 - серная кислота

5 + 3) $CaSO_4$ - сульфат кальция

5 A 4) $CuSO_4$ - сульфат меди

5 5) ~~H_2CO_3~~ $CaCO_3$ - карбонат кальция

4,9,5 + 6) H_2SiO_3 - кремниевая кислота

(N 4)

4) H_2CO_3 - угольная кислота

8) H_2SO_3 - сернистая кислота

1) $Ca_2C_2O_3$

$CaCO_3$ +