

7-8

1 (6)

«
 1) ;
 2) ;
 3) « » ;
 4) ;
 5) ;
 6) ;
 7) ;
 8) ;
 8) ;
 9) ;
 10) .»
 , .
 , .
 .
 :

(,)	
1) : (); 4) (); 6) (); 7) (); 9) (); 10) ()	1
	0
	6

2 (10)

	0
	4

4 (5)

() 3%- ()
 96 %- ()

()	
1) 96%- 100 , $m(\text{борной кислоты}) = 100 \times 0,03 = 3$ 96 %- $m(\text{)} = 100 - 3 = 97$	2
2) 96 %- 4%. 96 %- $m(\text{воды}) = 97 \times 0,04 = 3,88$	2
3) : $\omega(\text{воды}) = \frac{3,88 \text{ г}}{100 \text{ г}} \times 100\% = 3,88 \%$	1
	0
	5

5 (10)

— $1,46 \cdot 10^{21}$. 275 ()
) 21 % ()
 - 1,2 / 3). 2420

75%.

?

()?

()	
1) $m(O) \text{ в гидросфере} = \frac{1,4 \times 10^2 \text{ г}}{1 \text{ г/моль}} \times 16 \text{ г/моль} = 1,30 \times 10^2 \text{ г}$	2
2) 2420 $m(O) \text{ в биомассе} = 2,42 \times 10^1 \text{ г} \times 0,75 = 1,82 \times 10^1 \text{ г}$	2
3) $m(O) = \frac{1,4 \times 10^2 \text{ г}}{2} = 5,31 \times 10^{21}$ $V(O_2) = \frac{5,3 \times 10^2 \text{ г}}{1,2 \text{ /л}} \times 0,21 = 9,29 \times 10^2$ $n(O) = 2 \times \frac{9,2 \times 10^2}{2,4 \text{ /моль}} = 8,29 \times 10^{19}$ $m(O) \text{ в атмосфере} = 8,29 \times 10^1 \text{ моль} \times 16 \text{ г/моль} = 1,33 \times 10^2 \text{ г}$	4
4) $m(O) \text{ в биомассе} < m(O) \text{ в атмосфере} < m(O) \text{ в гидросфере}$	1
5) $1,30 \times 10^2 \text{ г} / 1,33 \times 10^2 \text{ г} = 977$	1
	0
	10

6 (5)

?

()	
1)	2

2)	:	2
3)	,	1
	.	0
	.	5