

«

»

14

:1

: -116 ; -116

: (-)

14

3

_____ «_____» _____ 20__ .
_____ . .

:

. .

1.

, , - , -
 , , -
 . :
 - , , -
 ;
 - ;
 - , ;
 - , , ,
 . , -
 , -
 . , -
 . -

47 .

2.

/		-
1. -		22
1.1. -		2
. -	1. $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}/$ 2. 32 . - SO_2 3. 5,6 . (. .) ? -	1
.	1. : , , , - 2. , . (II) 100^3 (. .) - -	1

	: + 2 = + 2?	
1.2. - ..		2
..	1. : 2, 2 3, Li ₂ , N ₂ 5, . 2. : SO ₂ , P ₂ O ₅ , C ₂ H ₄ , N ₂ , H ₂ O ₂ . 3. 21, 32, 44, 56, 63.	1
- .. .	1. , 6, 15, 20, 25. ? 2. : ».	1
1.3. - .	1. 25% 75% 150 . ? 2. : « , , » 3. ? « ». ?.	3
, - .	1. ? 2. « ». ? 3. ?	1
. .	1. ? ? 2. ? 600 . 0,9%. 3. « ». ?	1

	4.	?	-	
1.4.				2
	1.	750	-	1
	2.	80	20	
	3.	: «	».	
	1.	?	-	1
	2.	?	-	
	3.	?	-	
.1.5.				7
	1.		-	2
	2.	,	:	
		Cl ₂ HCl NaCl AgCl.		
	1.		-	2
	2.	,	:	
		Li Li ₂ O LiOH Li ₂ CO ₃ CO ₂ .		
	1.	?		2
	2.	,	:	
		.C CO ₂ MgCO ₃ Mg(HCO ₃) ₂ MgCO ₃ MgO Mg(NO ₃) ₃ Mg(OH) ₂ MgO.		
	1.	?	-	1
	2.	,	:	
		C CO ₂ C CO ₃ C C () ₂ C (4) ₂ 2 5.		
1.6.				2
	1.		?	1

		2 1,5 C CO ₃ =C + 2 187	
-		1. « ». 2. 100 [?] 70 ⁰ 27	1
1.7.	-		4
		1. (. .) 36 . , 2,5% ? (0,21)? 2. (. .) 120 . , 80% ?	2
		1. ? ? - ? 2. 98% 2.5 . , 8% ?	2
2.			25
2.1.	-		3
		1. ? ? 2. :)) ³ N;) ³ N ² ;) ³ 2 2 ;) ² 3;) ³ ;) ² 2 . 2. () « . . »	1
-	-	1. :) ³⁻ - 2- 3 ;	1

	$\begin{aligned} &) \quad 3^- \quad 2^- \quad 2^- \quad 2^- \\ &) \quad 2= \quad - \quad = \quad - \quad 3 \\ &) \quad 3^- \quad - \quad 3 \\ 2. & \\ & : \\ &) \quad ;) \quad -1;) \quad ;) \quad ;) \quad - \\ & ;) \quad ;) \end{aligned}$	
<p>1. : .</p> <p>2. :</p> $\begin{aligned} &) \quad 3^- \quad - \quad 3^+ \quad \text{Br} \quad 3^- \quad \text{Br}^- \quad 3^+ \quad 2 \\ &) \quad 3^- \quad 2^- \quad 2^- \quad 3 \quad 2= \quad - \quad = \quad 2^+ \quad 2 \\ &) \quad 2 \quad - \quad 3^+ \quad \text{Cl}_2 \quad 2\text{Cl}^- \quad \text{Cl}^- \quad 3 \\ &) \quad 3^- \quad + \quad 2 \quad 3^- \quad 2 \\ &) \quad 2= \quad - \quad 2^- \quad 3 \quad 3^- \quad = \quad - \quad 3 \end{aligned}$		1
2.2.		8
()	<p>1. : 5 10, 2 6, 12 26, 6 8,</p> $4 \quad 10, \quad 3 \quad 6^?$ <p>2. :</p> $\begin{aligned} &) \quad 3^- \quad 2^- \quad 3 \\ &) \quad 3^- \quad 2^- \quad - \quad 2^- \quad 3 \\ &) \quad 3^- \quad - \quad - \quad 2^- \quad 3 \\ &) \quad 3 \quad 3 \\ & \quad 3 \\ & 3^- \quad - \quad - \quad 3 \\ &) \quad 3^- \quad 2^- \quad - \quad 2 \quad 2^- \quad 3 \end{aligned}$ <p>3. 2 5</p> <p>:</p> $\begin{aligned} &) \quad 2^- \quad ; \\ &) \quad 2,2^- \quad ; \\ &) \quad - \quad ; \\ &) \quad 2,2^- \quad -4 \quad ; \\ &) \quad 2,3,4^- \end{aligned}$ <p>4. .</p> $448 \quad .(\quad .)$ <p>:</p> $4+2 \quad 2 \quad 2+2 \quad 2 \quad +900 \quad .$ <p>5. ():</p>	3

	« , »	
() -	<p>1. ;) ;) :) -</p> <p>2. ;) ;) -</p> <p>3. :) ;) .</p> <p>10 . 10 .</p> <p>21%.</p> <p>4. ? -</p> <p>« - ».</p>	2
() . .	<p>1. ? -</p> <p>2. . -1,3 -</p> <p>250 . 96% -</p> <p>?</p>	1
() . -	<p>68. -</p> <p>2. , . -</p> <p>4 6? , -</p> <p>?</p> <p>3. , :) 4) 2 Cl³⁻ Cl Cl₂- Cl₂;) 4. 2 2 2+5 2 4 2+2 2 +2600 . 56³ (.)</p>	2
() -	<p>1. ? ? . -</p> <p>2. . -</p>	1

	3. ?	?
2.3. -		9
	1. ? 2. ? 3. 4 9 . , . :) 4. .	2
	1. - ? 2. . 130 . 6,8 . . 3. ? 4. , :) .	2
	1. ? 2. , - : / \ 3. . 90 . - (.). 5,6 . ?	2
, - , - .	1. ? ? 2. ? , - : () 3. . (2

) 85% 300 ?	
	1. ? ? ? 2. ? 3. ? (. .) 3 (. .) ? 672	1
2.4. - -		5
	1. . 492 . 282 . 2. , - - : 2,4,6 - .	2
	1. ? ? 2. . ? ? 30 . . 1. ? 2. . ?	2
	1. ? ? ? 2. ? , - 3. . - - - () 6 5 2 ? .	1
		47

3.1.

- , -
 , , -
 , , -
 . , -
 , .
 : , .
 , , -
 .
 : , -
 , , -
 , , -
 , , -
 ().
 , -
 , , -
 ()
 , , -
 .

- 20 . 30 , - 15 , - 20 ,
 - Times New Roman, - 12, - 1,5.

: ;
 ;
 « » (,
);
 , ;
 ()

3.2.

.
 :
 ;
 ;
 , (,) (), -
 (,) ;
 , , , , .
 :
 , : (): (.
 , , , , , , , , .
) , , , , , , .
) : .
 ;
 ;
 ;
 ;
 : -
 , , , — ; ;
 ; , , , , -
 ;
 () , -
 ;
 , , - : -
 : , , , ; -
 , , ;
 , . . ;
 , — ; (-
 ,) ;

- , , (, , -
- , , . .) .
- :
- ;
- ;
- ,
- .
- :
- — 32 50, — 36 ;
- — 18 32, — 24 ..
- ,
- ,
- ,
- ,
- (, , -
-)
- :
- ,
- .
- ,
- ,
- () .
- ,
- (-
-)
- ,
- .
- ,
- ,
- ,
- .
- ,
- .
- ;
- ;

3.3.

1.

2.

2.1.

2.2.

2.3.

2.4.

3.

3.1.

3.2.

3.3.

).

3.4.

1.

$$\frac{2}{w()-? w()-?} \left| \begin{array}{l} w() = \frac{Ar(\text{эл}) \cdot \pi}{M_r}, \quad r() = 1, \quad r() = 16 \\ r(2) = 1 \cdot 2 + 16 = 18 \\ w() = \frac{1 \cdot 2}{1} = 0,11, \quad 11\% \\ w() = \frac{1}{1} = 0,89, \quad 89\% \end{array} \right.$$

2

11%

89%

2.

30%

?

(.)

480 .

?

$m(\text{Cu}) = 320 \cdot 20\%$ $V(\text{O}_2) = ?$ $(\text{Cu}_2) = ?$	$4 \text{ Cu} + \text{O}_2 = 2 \text{ Cu}_2\text{O}$ $\nu(\text{Cu}) = 4$; $\nu(\text{O}_2) = 1$ $m(\text{Cu}) = m(\text{Cu}_2) \cdot \nu(\text{Cu}_2) / \nu(\text{Cu})$ $m(\text{Cu}_2) = m(\text{Cu}) \cdot \nu(\text{Cu}) / \nu(\text{Cu}_2)$ $\nu(\text{Cu}) = \frac{m(\text{Cu}) \cdot \nu(\text{Cu}_2)}{m(\text{Cu}_2)}$ $\nu(\text{O}_2) = 1$; $\nu(\text{Cu}_2\text{O}) = 2$ $V(\text{O}_2) = \nu \cdot V_m$; $V(\text{O}_2) = 1 \cdot 22,4 = 22,4$
---	--

3.
 $2 \text{ C}_2\text{H}_2 + 5 \text{ O}_2 = 4 \text{ CO}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O}$
 $1,12 \cdot 2 = 2,24$

$V(\text{C}_2\text{H}_2) = 1,12$ $Q(\text{C}_2\text{H}_2) = -?$	$2 \text{ C}_2\text{H}_2 + 5 \text{ O}_2 = 4 \text{ CO}_2 + 2 \text{ H}_2\text{O}$ $44,8$ $= \frac{1,12 \cdot 2}{4,8} = 65$
--	---

5.

-
-
-

4.

1. $10 \cdot 10 = 100$; ... ; ...
2. $11 \cdot 11 = 121$; ... ; ...
3. : ... ; ...
4. - , ... , « ... », 2001
5. , , : . « ... ».
6. , « ... ».

- (-)

1. <http://interneturok.ru/> -
2. <http://simplescience.ru/video> -