

«

»

06

: 1

: 117, 116

: 29.01.05.  
11.01.02

2017 .

06

29.01.05

11.01.02

-  
-

3

\_\_\_\_\_ «\_\_\_\_\_» \_\_\_\_\_ 20\_\_ .  
\_\_\_\_\_ . . .

: . . .

1.

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

57 .

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 . - $\text{SO}_2$ 3. 5,6 . ( . . ) ? -	1
.	1. : , , , - 2. , . $100^3$ ( . . ) (II) - -	1

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

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

		2 1,5 C CO <sub>3</sub> = C + 2 187	
-		1. « ». 2. 100 <sup>?</sup> 70 <sup>0</sup> 27	1
1.7.	-		4
		1. ( . . ) 36 . , 2,5% ? ( 0,21)? 2. ( . . ) 120 . , 80% ?	2
		1. ? ? - ? 2. 98% 2.5 . , 8% ?	2
2.			35
2.1.	-		4
		1. ? ? 2. : ) ) <sup>3</sup> N; ) <sup>3</sup> N <sub>2</sub> ; ) <sup>3</sup> N <sub>2</sub> ; ) <sup>2</sup> N <sub>2</sub> ; ) <sup>2</sup> N <sub>2</sub> ; ) <sup>3</sup> N <sub>2</sub> ; ) <sup>2</sup> N <sub>2</sub> ; ) <sup>3</sup> N <sub>2</sub> ; ) <sup>2</sup> N <sub>2</sub> ; 2. ( ) « . . »	1
-	-	1. : ) <sup>3-</sup> - 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>2.2.</p>	$\begin{aligned} 1. & \\ & : \\ & - \\ 2. & \\ & : \\ & ) \quad 3^- \quad - \quad 3^+ \quad \text{Br} \quad 3^- \quad \text{Br}^- \quad 3^+ \quad 2 \\ & ) \quad 3^- \quad 2^- \quad 2^- \quad 3 \quad 2= \quad - \quad = \quad 2^+ \quad 2 \\ & ) \quad 2 \quad - \quad 3^+ \quad \text{Cl}_2 \quad 2\text{Cl}^- \quad \text{Cl}^- \quad 3 \\ & ) \quad 3^- \quad + \quad 2 \quad 3^- \quad 2 \\ & ) \quad 2= \quad - \quad 2^- \quad 3 \quad 3^- \quad = \quad - \quad 3 \end{aligned}$	2
2.2.		11
( )	$\begin{aligned} 1. & \\ & : \quad 5 \quad 10, \quad 2 \quad 6, \quad 12 \quad 26, \quad 6 \quad 8, \\ & 4 \quad 10, \quad 3 \quad 6? \\ 2. & \\ & : \\ & ) \quad 3^- \quad 2^- \quad 3 \\ & ) \quad 3^- \quad 2^- \quad - \quad 2^- \quad 3 \\ & \\ & ) \quad 3^- \quad - \quad - \quad 2^- \quad 3 \\ & \\ & ) \quad 3 \quad 3 \\ & \quad 3 \\ & 3^- \quad - \quad - \quad 3 \\ & \\ & ) \quad 3^- \quad 2^- \quad - \quad 2 \quad 2^- \quad 3 \\ & \\ & 2 \quad 5 \\ 3. & \\ & : \\ & ) 2- \\ & ) 2,2- \\ & ) - \\ & ) 2,2- \quad -4 \\ & ) 2,3,4- \\ 4. & \\ & 448 \quad .( \quad . \quad ) \\ & : \\ & 4+2 \quad 2 \quad 2+2 \quad 2 \quad +900 \\ 5. & \quad ( \quad ) : \end{aligned}$	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 Cl<sup>3-</sup> Cl ; Cl<sub>2</sub>- Cl<sub>2</sub>; ) 4. 2 2 2+5 2 4 2+2 2 +2600 . 56<sup>3</sup> ( . )</p>	2
( ) -	<p>? -</p> <p>?</p> <p>2. ? -</p> <p>39, , 92,31% .</p>	1
	1. -	2



	<p>2. ?</p> <p>3. ?</p> <p>4. ( ).</p>	- ? ? -
2.3. -		<b>11</b>
	<p>1. ?</p> <p>2. ?</p> <p>3. 4 9 . , . :</p> <p>)</p> <p>4. .</p>	? - - :
	<p>1. -</p> <p>2. . 130 . 6,8 . .</p>	? - .
	<p>1. ? -</p> <p>2. , -</p> <p>) -</p> <p>.</p>	- - - -
	<p>1. ? -</p> <p>2. , -</p> <p>:</p> <p>/</p> <p>\</p> <p>3. . 90 . -</p> <p>( . .). 5,6 .</p> <p>?</p>	- - - - - - -

	( ): « ».	
, -	1. ? 2. - , - ? ?	1
,	1. , - : ( ) 2. ( 300 ) 85% ? 3. ( ): « ( ): - ».	1
.	1. 1. ? ? 2. ? 3. ? 4. ? ( . ) <sup>3</sup> ( . ) ?	2
2.4. - -		6
.	1. 492 . 282 . 2. , - : 2,4,6 -	1
.	1. ? ? 2. ? ? 0,2	1











#### 4.

1. . 10 . : . ; . .  
; « »..
2. . 11 . : . ; . .  
; « ».
3. : . . . . . . . . . . , . . . . .
4. – , . . . . , « » , 2001
5. , , : . . . . . -  
, . . . . , . . . . « ».
6. , « » .

- ( - )

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