

1) ,	1
2) - (,) , - (, -) - (,) - . (: -) , - , -)	2
3) AgNO ₃ . 3- , AgNO ₃ : HCl + AgNO ₃ = AgCl + HNO ₃ - AgCl; 2NaOH + 2AgNO ₃ = Ag ₂ O + 2NaNO ₃ + H ₂ O - Ag ₂ O; AgNO ₃ .	3
	0
	6

9-3 (10)

(,)	
1) : - N ₂ .	1
2) , - N, - Nitrogenium.	1
3) : 7,	1

5	II , ()	
4)	: Z = +7; r = 14; Z = 7; N = 7; - 2; - 7	1
5)	1s ² 2s ² 2p ³ () - 5. 4 () - , 2 2s-)	1
6)	- , p -	1
7)	- N ₂ O ₅ - HNO ₃ ()	1
8)	+5 (, HN ⁺⁵ O ₃ -) , -3 (, N ⁻³ H ₃ -)	1
9)	N ₂ , N N (N ₂ 3, - 0)	1
10)		1
		0
		10

9-4 (10)

Na₂O₂,
?
1
2,5%
(. .)

BaO₂? ?

()	
1) 2Na ₂ O ₂ + 2 O ₂ = 2Na ₂ O ₃ + O ₂	1
2) Na ₂ O ₂ (O ⁻¹): $\begin{array}{r} \overset{-1}{2} + \overset{-2}{2} \quad \quad 2 \\ \overset{-1}{2} - 2 \quad \overset{0}{2} \quad \quad 1 \end{array}$	3
3) n(O ₂) = 1 · 24 = 24 : n(Na ₂ O ₂) = n(O ₂) = 2n(O ₂) = 48	1
2) m(Na ₂ O ₂) = 48 · 78 / = 3744	1
2) m(Na ₂ O ₂) = 3744 · 1,025 = 3837,6	1
4) V(O ₂) = 48 · 22,4 / = 1075,2 ;	1
5) 2 O ₂ + 2 O ₂ = 2 O ₃ + O ₂ : n(O ₂) = 2n(O ₂) = 48 m(O ₂) = 48 · 169 / = 8112 m(O ₂) / m(Na ₂ O ₂) = 8112/3744 = 2,17 ()	2
	0
	10

9-5 (10)

« 4,8 ».

4,8

5,8 .

?

1 ?

<p>1)</p> <p>(,)</p> <p>(, Cu²⁺)</p>	<p>2</p>
<p>2)</p> <p> $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$ $\text{Cu} + 2\text{Ag}^+ + 2\text{NO}_3^- \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{NO}_3^- + 2\text{Ag}$ $\text{Cu} + 2\text{Ag}^+ \rightarrow \text{Cu}^{2+} + 2\text{Ag}$ </p>	<p>2</p>
<p>2)</p> <p>Cu²⁺,</p> <p>m(Ag),</p> <p>m(Cu),</p> <p>$m = m_2(\text{Ag}) - m_1(\text{Cu}) = 5,8 - 4,8 = 1$</p>	<p>2</p>
<p>3)</p> <p>$n(\text{Cu}) = n(\text{Cu}^{2+}) =$</p> <p>$m(\text{Cu}) = 64$</p> <p>$n(\text{Ag}^+) = n(\text{Ag}) = 2n(\text{Cu}) = 2$</p> <p>$m(\text{Ag}) = 108 \cdot 2 = 216$</p> <p>$4,8 - 64 + 216 = 5,8$ ()</p> <p>$= 0,0066$</p> <p>$m(\text{Cu}) = 0,42$,</p> <p>$m(\text{Ag}) = 1,42$</p> <p>$m = m(\text{Ag}) - m(\text{Cu}) = 1,42 - 0,42 = 1$</p>	<p>4</p>
	<p>0</p>
	<p>10</p>