

1.

- , 10% , 0,15% 0,15% . 65% , 18%
1. 70 . (),
2. , , , .
3. .

(,)	
1.) $m(O) = m() \cdot w()$;	1
$m(O) = 70000 \cdot 0,65 = 45500 ()$;	1
) $m() = 70000 \cdot 0,18 = 12600 ()$;	1
) $m() = 70000 \cdot 0,10 = 7000 ()$;	1
) $m(Na) = 70000 \cdot 0,15 = 10500 ()$;	1
) $m(Cl) = 70000 \cdot 0,15 = 10500 ()$.	1
2.) $n(O) = 45500 / 16 / = 2843,8$;	2
) $n() = 12600 / 12 / = 1050$;	2
) $n() = 7000 / 1 / = 7000$;	2
) $n(Na) = 10500 / 23 / = 456,5$;	2
) $n(Cl) = 10500 / 35,5 / = 295,8$.	2
3. $n() : n() : n() : n(Na) : n(Cl) = 2843,8 : 1050 : 7000 : 456,5 : 295,8$;	1
$n() : n() : n() : n(Na) : n(Cl) = 9,6 : 3,5 : 23,7 : 1,5 : 1$.	1
Cl, Na, C, O, H.	2
	20

2.

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

(,)	
1) - (10).	2
2) - (4).	2
3) . « » (2).	2
4) . (5).	2
5) . , - (8).	2
6) . : (7).	2
7) . « » (1).	2
8) . (9).	2
9) . (3).	2
10) . (6).	2
	20

3.

1. ?
- 2.
- 3.

(,)	
-------	--

1.						2
2.						
	BaCl ₂	H ₂ SO ₄	AgNO ₃	HI	KOH	4
BaCl ₂		.	.	-	-	
H ₂ SO ₄	.					
AgNO ₃	.	.		.		
HI	-	.				
KOH	-	.		.		
3. BaCl ₂ + H ₂ SO ₄ = BaSO ₄ + 2HCl						2
BaCl ₂ + 2AgNO ₃ = 2AgCl + Ba(NO ₃) ₂						2
H ₂ SO ₄ + 2AgNO ₃ = Ag ₂ SO ₄ + 2HNO ₃						2
H ₂ SO ₄ + 2HI = I ₂ + SO ₂ + 2 H ₂						2
AgNO ₃ + HI = AgI + HNO ₃						2
2AgNO ₃ + 2KOH = Ag ₂ O + 2KNO ₃ + H ₂ O						2
2KOH + H ₂ SO ₄ = K ₂ SO ₄ + 2H ₂ O ()						2
						20

4.

(%)

200

1, 505 · 10²³

()	
1. + 2 = () ₂ +	2
2. n (Ba) = 1,505 · 10 ²³ : 6,02 · 10 ²³ = 0,25 ()	2
3. n (Ba) = n () = 0,25	2
4. n (Ba() ₂) = n (Ba) = 0,25	2
5. m (Ba() ₂) = n(Ba() ₂) · M(Ba() ₂); m (Ba() ₂) = 0,25 · 171 / = 42,75	2 1
6. m () ₂ = 0,25 · 2 / = 0,5	1
7. m (B) = 0,25 · 137 / = 34,25	1
8. m () = m () + m (B) - m () ₂ ; m () = 200 + 34,25 - 0,5 = 233,75	3 1
9. w (B () ₂) = m (() ₂) : m () · 100 ; w (B () ₂) = 42,75 : 233,75 · 100 = 18,29 %	2 1
	20

5.

:
 ()₂ SO₃ Ca(HSO₃)₂ CaSO₃
 <
 ()₂ CaCl₂ CaCO₃ CaO CaSO₄

(,)	
1. $2\text{Ca} + \text{O}_2 = 2\text{CaO}$	2
2. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$	2
3. $\text{Ca(OH)}_2 + \text{SO}_2 = \text{CaSO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	2
4. $\text{CaSO}_3 + \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(HSO}_3)_2$	2
5. $\text{Ca(HSO}_3)_2 + 2\text{KOH} = \text{CaSO}_3 + \text{K}_2\text{SO}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$	2
6. $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca(OH)}_2$	2
7. $\text{Ca(OH)}_2 + 2\text{HCl} = \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	2
8. $\text{CaCl}_2 + \text{K}_2\text{CO}_3 = \text{CaCO}_3 + 2\text{KCl}$	2
9. $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$	2
10. $\text{CaSO}_4 = \text{CaO} + \text{SO}_3$	2
	20