

II ()

9

1.

200

200

-3

9,8%

Na₂HPO₄ 14,2%.

2.

10

X



X

10

3.

(VI)

1,42

(IV),

6

4.

- 1) $n_4 + 1$ $L_2 + \dots$
- 2) $SO_2 + HNO_3 + H_2O$ $NO + \dots$
- 3) $1 + 1$ $1_2 + \dots$
- 4) $K_2Cr_2O_7 + H_2S + H_2SO_4$ $\dots + 2$
- 5) $FeSO_4 + H_2SO_4 + HNO_3$ $NO + \dots$
- 6) $As_2S_3 + HNO_3$ $H_3AsO_4 + NO_2 + \dots$

12

5.

AgNO₃, HCl, b(NO)₂, N • 2, NaOH.

(,)

, : , - , [] -

(,)

	b(NO) ₂	N • 2	NaOH	1	AgNO ₃
b(NO) ₂	X				
N • 2		X			
NaOH.			X		
1				X	
AgNO ₃					X