

10

10-1

(II)

1,204·10²³

1,084·10²⁴

10-2

(C₆H₁₀O₅)_n,

(HClO₄)

1.

1.

1	0.04762
2	0.66667
3	0.19048
4	0.09523

1 -

1766

2 -

« . . . ».

3 -

15-

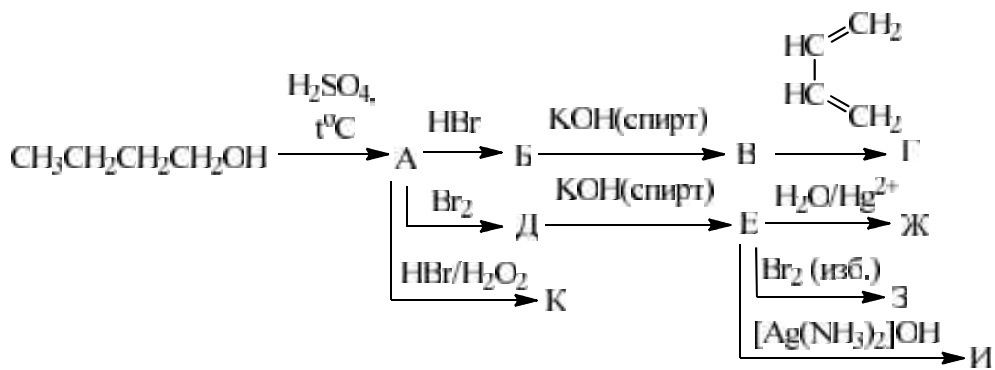
« . . . ».

4 -

2.

(II).

10-3



10-4

N N, -

2	7	6	15
9	5	1	15
4	3	8	15
15	15	15	

3x3.



5. $\text{Zn} + \text{HNO}_3 (\text{aq}) \rightarrow \text{Zn}(\text{NO}_3)_2 + \text{N}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O}$
6. $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_8 + \text{KOH} + \text{I}_2 \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{KIO}_3 + \text{H}_2\text{O} (\text{aq})$
7. $\text{P} + \text{KMnO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{K}_2\text{H}_2\text{P}_2\text{O}_6 + \text{MnO}_2 + \text{KOH} (\text{aq})$
8. $\text{Sn} + \text{NaOH} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Na}_2[\text{Sn}(\text{OH})_6] + \text{H}_2$
9. $\text{H}_2\text{SeO}_4 + \text{HCl} + \text{Au} \rightarrow \text{SeO}_2 + \text{H}[\text{AuCl}_4] + \text{H}_2\text{O} (\text{aq})$
10. $\text{KNO}_2 (\text{aq}) + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{FeSO}_4 (\text{aq}) \rightarrow \text{NO} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
11. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + \text{C} (\text{s}) + \text{SiO}_2 \rightarrow \text{CaSiO}_3 + \text{P}_4 + \text{CO} (\text{g}, 1000^\circ\text{C})$

:

1	2	3
4	5	6
7	8	9

10-5

: 4 H_2 , 1.5 I_2 , 9 HI .

1.

2.

3.

4.

2