
() _____

II ()

-4 . II

1.

« ! »

- « ».

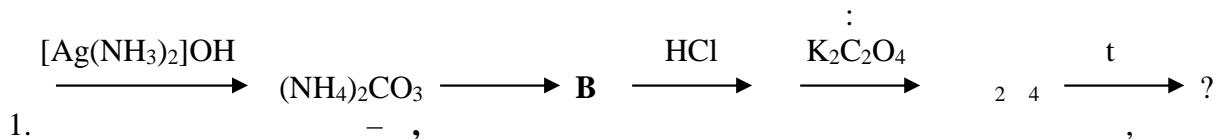
« ? ».

- 1) $D + T \rightarrow ?e + n$;
- 2) $?eO_4 \rightarrow ?e + 2O_2$;
- 3) $?e + O_3, F_2 \rightarrow ?$;
- 4) $2Au + 6H_2?eO_4 \rightarrow 3?eO_2 + Au_2(?eO_4)_3 + 6H_2O$;
- 5) $?eCl_2 + 4NaOH \rightarrow Na_2[?e(OH)_4] + 2NaCl$;
- 6) $?eO_3 + 3H_2O \rightarrow H_6?eO_6$;
- 7) $?e(OH)_4 + 4HCl \rightarrow ?eCl_3 + 1/2 I_2 + 4H_2O$;
- 8) $?eCl_4 + Li[AlH_4] \rightarrow ?eH_4 + Li[AlCl_4]$;
- 9) $?eCl_2 + K_3[?e(CN)_6] \rightarrow K?e[?e(CN)_6]$ () ;
- 10) $2H?eO_4 + 7H_2S \rightarrow ?e_2S_7 + 8H_2O$.

- 10

2.

« »



2.

?

3.

- 10

3.

« ».

400° . (

92,26% , 3,25) ,

1.

2.

?

3.

)

(

-10.

4.

«

15,9

»

125 0,2

-10.

5.

«

»

U-

(?)

1.

2.

)

?

(

-10.

6.

«

»

:)

;)

(II) (III);)

;)

;

)

-10.