

8-1. (8)

, , , - ; , , -
-1 .

8-2. (7)

1. 1898 -
2. ?
3. « ».
- 4.
- 5.
- 6.
7. ().
-1 , 7 .

8-3. (3)

6- « » . . . : «
1894 .
1% , , - ,
...

».

.....

1. -1

2.) -1 ;

)
Mr() = D × Mr(N₂) = 1,5 × 28 = 42 - 1 .

8-4. (2)

NH₄NO₃.

63,64% 36,36% « »

N : = 63,64/14 : 36,36/16

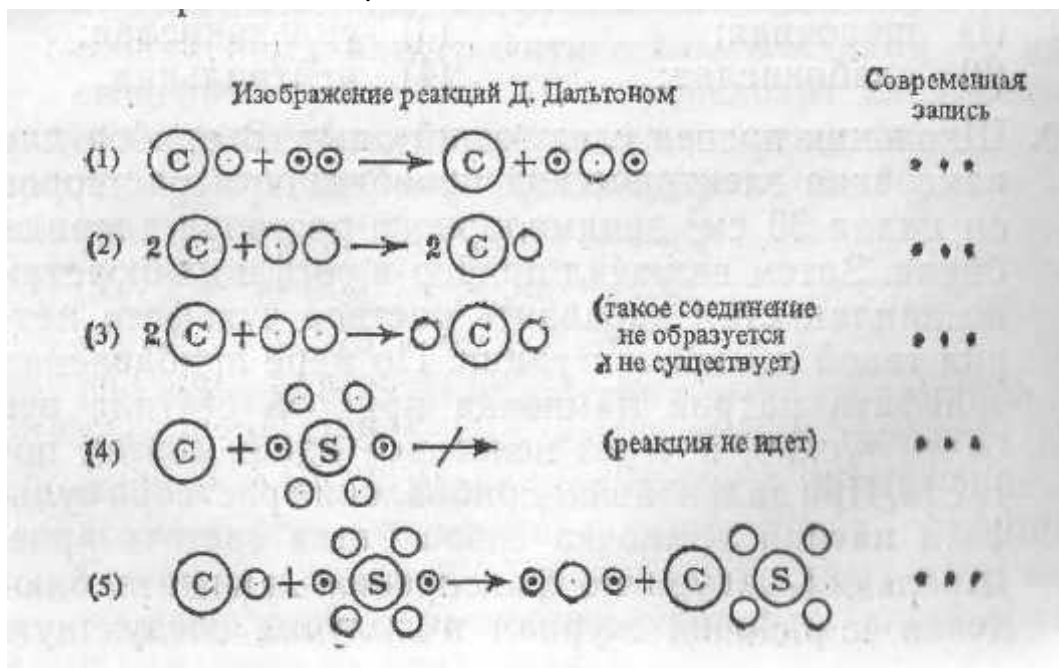
N : = 4,5457 : 2,2725

N : = 2: 1 (- 1)

N₂ - 1

8-5. (10)

XIX



?

- (1) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{O} = \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ 2
(2) $\text{Cu} + \text{O}_2 = 2\text{CuO}$ 2
(3) $\text{Cu} + \text{O}_2 = \text{CuO}_2$ () 2
(4) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4$ () 2
(5) $\text{Cu} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{H}_2\text{O} + \text{CuSO}_4$ 2

8-6. (7)

0,64 1,97
?

- 1) $2\text{Au} + 3\text{S} = \text{Au}_2\text{S}_3$ 2
2) $n(\text{Au}) = 1,97/197 = 0,01$
 $n(\text{S}) = 0,64/32 = 0,02$
3) 0,01 Au 0,015 S 1
4) : 0,02 - 0,015 = 0,005 1
4) 0,005 Au_2S_3 0,005 S 2

8-7. (6)

- 1) : , , , , , 2
2) : , , , , , 2
3) : , , , , , 2