

II ()

9

1.

1. 1) 2) 3)

2. 5,6
1) $6 \cdot 10^{23}$ 2) $3 \cdot 10^{23}$ 3) $1,5 \cdot 10^{23}$ 4) $6 \cdot 10^{24}$

3.
1)
2)
3)

4. 10
1) 2) 3) 4)

5. : 1) 2) 3) 4)

6. :
1)
2)
3)

7. (II) 1) 2) 3) 4)

8. 1) 2) 3) 4)

9. $P + KClO_3 \rightarrow KCl + P_2O_5$ -
1) 17 2) 18 3) 19 4) 20

10. ?
H₂SO₄()
H₂SO₄()
1) 2) 3) 4)

2.

- 19,4 (II) 6,72 (. .).
33,6% - ? ()
1,33 /)

3.

- 11,2 (. .) 5,5 .

4.

- NH₄NO₂ N₂ Ca₃N₂ NH₃ NO NO₂ N₂ :

5.

.

