

1. Азот проявляет степень окисления -3 в каждом из двух соединений:

- 1) N_2O_3 и HNO_2
- 2) NH_3 и NF_3
- 3) Mg_3N_2 и NH_4Cl
- 4) $NaNO_3$ и HNO_3

2. Атом серы имеет минимальную возможную степень окисления в соединении:

- 1) $CaSO_3$
- 2) H_2SO_4
- 3) Na_2S
- 4) SO_3

3. Максимально возможную степень окисления азот проявляет в

- 1) нитриде магния
- 2) нитрате цинка
- 3) аммиаке
- 4) хлориде аммония

4. Одинаковую степень окисления железо проявляет в соединениях:

- 1) FeO и $FeCO_3$
- 2) $Fe(OH)_3$ и $FeCl_2$
- 3) Fe_2O_3 и $Fe(NO_3)_2$
- 4) FeO и $FePO_4$

5. Наибольшую степень окисления сера проявляет в соединении

- 1) Na_2S
- 2) Li_2SO_3
- 3) $(NH_4)_2SO_4$
- 4) SO_2

6. Из перечисленных элементов наиболее электроотрицательным является

- 1) азот
- 2) кислород
- 3) хлор
- 4) фтор

7. Степень окисления $+4$ в соединениях могут проявлять неметаллы

- 1) хлор и бор
- 2) углерод и кремний
- 3) фтор и кислород
- 4) кремний и бериллий

8. Степень окисления серы в $NaHSO_3$ равна

- 1) $+6$
- 2) -2
- 3) 0
- 4) $+4$

9. Степень окисления, равную +4, атом серы имеет в соединении

- 1) H_2SO_4
- 2) FeS_2
- 3) H_2SO_3
- 4) NaHSO_4

10. Азот проявляет степень окисления +3 в каждом из двух соединений:

- 1) HNO_3 и NH_3
- 2) NH_4Cl и N_2O_3
- 3) KNO_3 и N_2H_4
- 4) HNO_2 и N_2O_3

11. Степень окисления азота в карбонате аммония равна

- 1) -3
- 2) -2
- 3) +2
- 4) +3

12. Степень окисления -3 азот проявляет в соединении

- 1) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
- 2) N_2O_4
- 3) HNO_2
- 4) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$

13. Наименьшую степень окисления хром имеет в соединении

- 1) K_2CrO_4
- 2) CrS
- 3) CrO_3
- 4) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$

14. Наиболее электроотрицательным элементом из перечисленных является

- 1) кремний
- 2) азот
- 3) фосфор
- 4) калий

15. Степень окисления, равную +5, атом хлора проявляет в ионе

- 1) ClO_4^-
- 2) ClO_3^-
- 3) ClO_2^-
- 4) ClO^-

16. Наименьшую степень окисления сера имеет в соединении

- 1) Na_2S
- 2) Na_2SO_4
- 3) NaHSO_3
- 4) Na_2SO_3

17. В ионе аммония NH_4^+ степень окисления атома азота равна

- 1) +1
- 2) +3
- 3) -3
- 4) -5

18. В какой молекуле степень окисления элемента равна нулю, а валентность равна трем?

- 1) S_8
- 2) BaO
- 3) N_2
- 4) AlCl_3

19. Хлор проявляет положительную степень окисления в соединении с

- 1) серой
- 2) водородом
- 3) кислородом
- 4) железом

20. Наименьшую степень окисления атом фосфора имеет в соединении

- 1) H_3PO_4
- 2) H_3PO_3
- 3) H_3PO_2
- 4) $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$

21. Одинаковую степень окисления сера имеет в каждом из двух соединений:

- 1) Na_2S и H_2SO_4
- 2) S и KHSO_3
- 3) SO_3 и Na_2SO_4
- 4) SO_2 и K_2S

22. Наибольшую степень окисления сера проявляет в соединении

- 1) CaS
- 2) Li_2SO_3
- 3) CaSO_4
- 4) H_2S

23. Степень окисления -3 азот проявляет в соединении

- 1) $(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$
- 2) KNO_3
- 3) N_2O_3
- 4) $\text{Ca}(\text{NO}_2)_2$

24. Одинаковую степень окисления железо проявляет в соединениях:

- 1) FeO и $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- 2) $\text{Fe}(\text{OH})_2$ и FeCl_3
- 3) FeO и $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
- 4) K_2FeO_4 и FePO_4

25. Максимально возможную степень окисления азот проявляет в

- 1) нитрите калия
- 2) нитрате алюминия
- 3) азотистой кислоте
- 4) хлориде аммония

26. В какой молекуле степень окисления элемента равна нулю, а валентность равна единице?

- 1) O_2
- 2) CaC_2
- 3) Cl_2
- 4) CO

27. Фосфор проявляет степень окисления +3 в каждом из двух соединений:

- 1) P_2O_3 и Ca_3P_2
- 2) PH_4Cl и PH_3
- 3) Na_3PO_4 и P_2O_5
- 4) H_3PO_3 и P_2O_3

28. Степень окисления, равную +3, атом хлора проявляет в ионе

- 1) ClO_4^-
- 2) ClO_3^-
- 3) ClO_2^-
- 4) ClO^-

29. Степень окисления +3 в соединениях могут проявлять неметаллы

- 1) фосфор и хлор
- 2) углерод и кислород
- 3) азот и фтор
- 4) кремний и селен

30. Степень окисления азота в сульфате аммония равна

- 1) -3
- 2) -1
- 3) +1
- 4) +3

31. Одинаковую степень окисления хлор имеет в каждом из двух соединений:

- 1) CrCl_3 и Cl_2O_7
- 2) KClO_4 и Cl_2O_7
- 3) KCl и HClO
- 4) KClO_2 и BaCl_2