

1. Степень окисления серы в сернистом газе такая же, как и в

- 1) FeS_2
- 2) NaHSO_3
- 3) KHSO_4
- 4) SO_3

2. Одну и ту же степень окисления азот имеет в соединениях

- 1) NH_3 и N_2O_3
- 2) NO_2 и NaNO_2
- 3) N_2O и NO
- 4) Mg_3N_2 и NH_4Cl

3. Одну и ту же степень окисления фосфор имеет в соединениях

- 1) PCl_3 и PH_3
- 2) PCl_3 и PCl_5
- 3) P_2O_2 и H_3PO_4
- 4) Ca_3P_2 и PH_3

4. Степень окисления атома азота в соединении NO_2 такая же, как у серы в

- 1) FeS_2
- 2) NaHSO_3
- 3) KHSO_4
- 4) SO_3

5. Степень окисления атома хрома в соединении $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ такая же, как у серы в

- 1) FeS_2
- 2) NaHSO_3
- 3) KHSO_4
- 4) SO_2

6. Низшую возможную степень окисления углерод имеет в

1. CaCO_3
2. CO
3. CH_4
4. C_2H_4

7. Низшую возможную степень окисления кремний имеет в

- 1) CaSiO_3
- 2) SiCl_4
- 3) Mg_2Si
- 4) Si_2H_6

8. Сера проявляет высшую степень окисления в соединении, формула которого

- 1) FeS_2
- 2) NaHSO_3
- 3) KHSO_4
- 4) SO_2

9. Марганец проявляет высшую степень окисления в соединении, формула которого

- 1) MnS
- 2) MnSO_4
- 3) K_2MnO_4
- 4) KMnO_4

10. Такую же степень окисления, как в PCl_3 , фосфор имеет в

- 1. PCl_5
- 2. P_2O_5
- 3. H_3PO_4
- 4. H_3PO_3

11. Такую же степень окисления, как в CrO_3 , хром имеет в

- 1) CrCl_2
- 2) Cr_2O_3
- 3) $\text{Cr}(\text{OH})_3$
- 4) K_2CrO_4

12. Сера проявляет отрицательную степень окисления в

- 1) S_8
- 2) K_2SO_3
- 3) Cu_2S
- 4) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$

13. Углерод проявляет отрицательную степень окисления в

- 1) CaCO_3
- 2) CCl_4
- 3) CH_4
- 4) C_{60}

14. В каком соединении фосфор имеет отрицательную степень окисления?

- 1) PCl_3
- 2) H_3PO_2
- 3) Ca_3P_2
- 4) H_3PO_4

15. В каком соединении азот имеет отрицательную степень окисления?

- 1) NaNO_2
- 2) N_2O
- 3) Mg_3N_2
- 4) HNO_3

16. Высшую степень окисления хром проявляет в

- 1) CrCl_2
- 2) KCrO_2
- 3) BaCrO_4
- 4) $\text{K}_3[\text{Cr}(\text{OH})_6]$

17. Высшую степень окисления марганец проявляет в

- 1) MnS
- 2) MnO_2
- 3) Mn_2O_7
- 4) K_2MnO_4

18. Высшую степень окисления иод имеет в

- 1) H_5IO_6
- 2) HIO_3
- 3) I_2O_5
- 4) HI

19. Высшую степень окисления углерод имеет в

- 1) CH_4
- 2) COCl_2
- 3) H_2CO
- 4) CaC_2

20. Углерод проявляет отрицательную степень окисления в соединении с

- 1) хлором
- 2) кальцием
- 3) фтором
- 4) кислородом

21. Степень окисления, равную -2 , сера проявляет в каждом из двух соединений:

- 1) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ и K_2S
- 2) CS_2 и SCl_4
- 3) NaHS и Li_2S
- 4) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ и H_2SO_3

22. Постоянную степень окисления в соединениях проявляет

- 1) фтор
- 2) медь
- 3) водород
- 4) хлор

23. В каком ряду степень окисления серы не изменяется?

- 1) $\text{H}_2\text{S} \sim \text{ZnS} \sim \text{SO}_2$
- 2) $\text{SO}_2 \sim \text{Na}_2\text{SO}_3 \sim \text{NaHSO}_3$
- 3) $\text{H}_2\text{SO}_4 \sim \text{SO}_2 \sim \text{S}$
- 4) $\text{SO}_2 \sim \text{SO}_3 \sim \text{H}_2\text{SO}_4$

24. В каком ряду степень окисления марганца не изменяется?

- 1) $\text{MnS} \sim \text{MnCl}_2 \sim \text{Mn}(\text{OH})_2$
- 2) $\text{MnO}_2 \sim \text{Mn} \sim \text{MnSO}_4$
- 3) $\text{KMnO}_4 \sim \text{MnO}_2 \sim \text{MnCl}_2$
- 4) $\text{MnSO}_4 \sim \text{MnO}_2 \sim \text{K}_2\text{MnO}_4$