

1. Из предложенного перечня выберите два вещества с одинаковым типом кристаллической решетки:

1. Cu;
2. SiO_2 ;
3. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$;
4. C (алмаз);
5. C_3H_8 .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

2. Из предложенного перечня выберите два вещества с одинаковым типом кристаллической решетки:

1. Na;
2. SiO_2 ;
3. NH_4NO_3 ;
4. C_{60} ;
5. C_2H_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

3. Из предложенного перечня выберите два вещества, молекулы которых неполярны:

1. NH_3 ;
2. CH_4 ;
3. HCl;
4. H_2O ;
5. CO_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

4. Из предложенного перечня выберите два вещества, молекулы которых полярны.

1. Этан.
2. Этен.
3. Этин.
4. Пропен.
5. Пропин.

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

5. Из предложенного перечня выберите два вещества молекулярного строения.

1. Озон.
2. Оксид бария.
3. Графит.
4. Сульфид калия.
5. Хлороводород.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

6. Из предложенного перечня выберите два вещества с ионным строением.

1. Оксид бора.
2. Оксид натрия.
3. Оксид углерода(II).
4. Оксид серы(IV).
5. Оксид бария.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

7. Из предложенного перечня выберите два вещества с атомной кристаллической решеткой.

1. Хлороводород.
2. Вода.
3. Поваренная соль.
4. Кремнезем.
5. Графит.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

8. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, в которых каждое соединение имеет молекулярное строение:

1. CH_4 и Na_2CO_3 ;
2. O_3 и $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OCH}_2\text{CH}_3$;
3. $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$ и NH_4Cl ;
4. CH_3OCH_3 и HCl ;
5. $(\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Ca}$ и $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$.

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

9. Из предложенного перечня выберите две пары веществ, в которых каждое соединение имеет немолекулярное строение:

1. Ti и KI ;
2. S_8 и O_2 ;
3. Fe и NaCl ;
4. CO и Mg ;
5. Na_2CO_3 и I_2 (тв).

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

10. Из предложенного перечня выберите два вещества с молекулярным строением.

1. Хлорид бария.
2. Бром.
3. Оксид калия.
4. Хлорид аммония.
5. Аммиак.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

11. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые не относятся к веществам молекулярного строения.

1. Хлороводород.
2. Оксид серы(IV).
3. Иод.
4. Ацетат калия.
5. Хлорид натрия.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

12. Из предложенного перечня выберите две пары веществ с молекулярным строением.

1. Графит и оксид углерода(IV).
2. Вода и оксид углерода(II).
3. Кремний и оксид железа(III).
4. Сероводород и аммиак.
5. Серная кислота и оксид кремния(IV).

Запишите в поле ответа номера выбранных пар веществ.

13. Из предложенного перечня выберите два соединения с молекулярным строением:

1. KNO_3 ;
2. HF ;
3. SiO_2 ;
4. C_6H_{14} ;
5. Na_2O .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

14. Из предложенного перечня выберите два вещества с молекулярным строением.

1. Цинк.
2. Вода.
3. Нитрат бария.
4. Гидроксид калия.
5. Сероводород.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

15. Из предложенного перечня выберите два вещества с ионной кристаллической решеткой.

1. Йодид калия.
2. Хлор.
3. Хлорид цезия.
4. Хлорид фосфора(III).
5. Оксид углерода(II).

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

16. Из предложенного перечня выберите два вещества с атомной кристаллической решеткой.

1. Графит.
2. Натрий.
3. Иод.
4. Иодид натрия.
5. Оксид кремния(IV).

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

17. Из предложенного перечня выберите два соединения немолекулярного строения:

1. SiC ;
2. SiH_4 ;
3. H_2O_2 ;
4. SiO_2 ;
5. SO_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

18. Из предложенного перечня выберите два соединения молекулярного строения:

1. Na_2CO_3 ;
2. NH_3 ;
3. SiO_2 ;
4. SF_6 ;
5. CaF_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

19. Из предложенного перечня выберите две пары соединений только молекулярного строения:

1. CH_4 и NH_4NO_3 ;
2. HNO_3 и $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$;
3. NaAlO_2 и C_2H_4 ;
4. N_2O_3 и CH_3COONa ;
5. H_2O и HCl .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

20. Из предложенного перечня выберите два вещества, кристаллическая решетка которых такая же, как и у сахара.

1. Ацетат натрия.
2. Этанол.
3. Оксид кремния.
4. Углекислый газ.
5. Ртуть.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

21. Из предложенного перечня выберите два соединения, в узлах кристаллической решетки которых находятся атомы:

1. P_4O_{10} ;
2. SiO_2 ;
3. CO_2 ;
4. Na_2S ;
5. B.

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

22. Из предложенного перечня выберите два вещества молекулярного строения.

1. Ацетилен.
2. Сода.
3. Графит.
4. Аммиак.
5. Поваренная соль.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

23. Из предложенного перечня выберите два вещества немолекулярного строения.

1. Сахар.
2. Алмаз.
3. Метан.
4. Железо.
5. Вода.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

24. Из предложенного перечня выберите два вещества с ионной кристаллической решеткой в твердом состоянии:

1. HNO_3 ;
2. $Ca(NO_3)_2$;
3. H_2O ;
4. KF;
5. HCl.

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

25. Из предложенного перечня выберите два вещества с молекулярной кристаллической решеткой в твердом состоянии:

1. CaO ;
2. $CaSO_4$;
3. H_2SO_4 ;
4. NH_4Cl ;
5. NO_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

26. Из предложенного перечня выберите два общих свойства для веществ с атомной и ионной кристаллической решеткой.

1. Хорошая растворимость в воде.
2. Тугоплавкость.
3. Проводимость электрического тока в твердом состоянии.
4. Наличие высокого показателя твердости.
5. Высокая плотность.

Запишите в поле ответа номера выбранных свойств.

27. Из предложенного перечня выберите два соединения с молекулярной кристаллической решеткой:

1. Al_2O_3 ;
2. CO_2 ;
3. SiO_2 ;
4. CaO ;
5. NO_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

28. Из предложенного перечня выберите два соединения брома, состоящие из молекул в твердом состоянии:

1. HBr ;
2. NaBr ;
3. BrF_3 ;
4. KBrO_3 ;
5. CaBr_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

29. Из предложенного перечня выберите два вещества ионного строения:

1. CaCO_3 ;
2. SO_3 ;
3. HNO_3 ;
4. NH_4NO_3 ;
5. PCl_3 .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

30. Из предложенного перечня выберите два вещества молекулярного строения:

1. SiO_2 ;
2. CO_2 ;
3. Na_2S ;
4. HClO_4 ;
5. Cu .

Запишите в поле ответа номера выбранных соединений.

31. Из перечисленных свойств выберите два, которые характерны для многих твердых веществ ионного строения.

1. Высокая плотность.
2. Хорошая растворимость в воде.
3. Высокая электропроводность.
4. Высокая температура плавления.
5. Высокая твердость.

Запишите в поле ответа номера выбранных свойств.

32. Из предложенного перечня выберите два вещества молекулярного строения:

1. CaCO_3 ;
2. Cl_2 ;
3. SiF_4 ;
4. BaF_2 ;
5. KOH .

Запишите в поле ответа номера выбранных свойств.

33. Из предложенного перечня выберите два вещества ионного строения:

1. $\text{Ca}(\text{OH})_2$;
2. CH_3Cl ;
3. HClO_4 ;
4. CO ;
5. KClO_3 .

Запишите в поле ответа номера выбранных свойств.

34. Из предложенного перечня выберите два вещества, состоящие из молекул:

1. H_3PO_4 ;
2. Al_2O_3 ;
3. CaCl_2 ;
4. SiCl_4 ;
5. SiO_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

35. Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых нет молекул:

1. KNO_3 ;
2. NH_3 ;
3. BN ;
4. SO_3 ;
5. C_5H_{12} .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

36. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые состоят из молекул:

1. H_2O_2 ;
2. CH_3OH ;
3. KOH ;
4. NH_4NO_3 ;
5. SiO_2 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

37. Из предложенного перечня выберите два вещества немолекулярного строения:

1. CaC_2 ;
2. S_8 ;
3. BaSO_4 ;
4. CO ;
5. CH_3COOH .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ.

38. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые в твердом состоянии имеют атомную кристаллическую решетку.

1. Si ;
2. SiH_4 ;
3. BN ;
4. Ca ;
5. CaO .

Запишите номера выбранных ответов.

39. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые в твердом состоянии имеют молекулярную кристаллическую решетку.

1. CaCO_3 ;
2. CO_2 ;
3. С (графит);
4. NH_3 ;
5. NH_4NO_3 .

Запишите номера выбранных ответов.

40. Из предложенного перечня выберите вещества, которые состоят из молекул:

1. CaCO_3 ;
2. SiF_4 ;
3. Na_2O_2 ;
4. H_2O_2 ;
5. Mg .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

41. Из предложенного перечня выберите вещества, в которых нет молекул:

1. CuSO_4 ;
2. H_2S ;
3. N_2O_4 ;
4. NH_4NO_3 ;
5. HClO_4 .

Запишите в поле ответа номера выбранных веществ в порядке возрастания.

42. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые состоят из полярных молекул.

1. CuO ;
2. CO_2 ;
3. NH_3 ;
4. CH_3OH ;
5. NH_4Cl .

Запишите номера выбранных ответов.

43. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые состоят из неполярных молекул.

1. P_4 ;
2. Si ;
3. H_2O ;
4. CH_4 ;
5. HNO_3 .

Запишите номера выбранных ответов.