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

1. Cu;
2. SiO_2;
3. $Al_2(SO_4)_3$;
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 $CH_3CH_2OCH_2CH_3$;
3. C_2H_5ONa и NH_4Cl;
4. CH_3OCH_3 и HCl;
5. $(CH_3COO)_2Ca$ и $C_2H_4Br_2$.

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. HNO3 и C_2H_5OH;
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 сахарозы.

1. Ацетат натрия.
2. Этанол.
3. Оксид кремния(IV).
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 свойства, которые характерны 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. Ковкость.

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. $Ca(OH)_2$;
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. C (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.

44. Из предложенного перечня выберите два вещества молекулярного строения с ковалентной полярной связью.

1) метилацетат;
2) ацетат аммония;
3) кислород;
4) оксид серы(VI);
5) оксид кремния(IV).

Запишите номера выбранных ответов.

45. Из предложенного перечня выберите два вещества с атомной кристаллической решёткой и ковалентной неполярной связью.

1) Si;
2) SiO_2;
3) графит;
4) фосфин;
5) иод.

Запишите номера выбранных ответов.