

ЗАДАНИЕ 4.

1. Из предложенного перечня выберите два соединения с ковалентной полярной связью.

- 1) Cl_2
- 2) NaBr
- 3) CO_2
- 4) H_2S
- 5) MgCl_2

2. Из предложенного перечня выберите две пары атомов, у каждой из которых между атомами образуется ионная связь.

- 1) S и Br
- 2) Mg и Cl
- 3) Cl и F
- 4) H и O
- 5) Na и I

3. Из предложенного перечня выберите два соединения с ковалентной неполярной связью.

- 1) N_2
- 2) C_2H_6
- 3) CH_4
- 4) NO_2
- 5) HCl

4. 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 $\text{I}_2(\text{тв})$

5. Из предложенного перечня выберите два ряда веществ, в которых расположены только соединения с ковалентной неполярной связью.

- 1) O_2 , Cl_2 , H_2
- 2) HCl , N_2 , F_2
- 3) O_3 , P_4 , H_2O
- 4) NH_3 , S_8 , NaF
- 5) Cl_2 , Br_2 , N_2

6. Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствуют водородные связи.

- 1) фтороводород
- 2) бутанол
- 3) хлорметан
- 4) диметилвый эфир
- 5) этилен

7. Из предложенного перечня выберите два вещества молекулярного строения.

- 1) ацетилен
- 2) сода
- 3) графит
- 4) аммиак
- 5) поваренная соль

8. Из предложенного перечня выберите два соединения, у которых реализуются ковалентные неполярные связи.

- 1) H_2
- 2) CaCO_3
- 3) CO_2
- 4) CH_4
- 5) C (алмаз)

9. Из предложенного перечня выберите два вещества с ковалентной полярной связью.

- 1) O_2
- 2) CO_2
- 3) NaBr
- 4) NH_3
- 5) MgCl_2

10. Из предложенного перечня выберите два ряда веществ, в которых расположены только соединения с ковалентной полярной связью.

- 1) NH_3 , SF_6 , H_2S
- 2) H_2O , HCl , CH_4
- 3) KF , HF , CF_4
- 4) CO_2 , N_2 , HF
- 5) SO_2 , NO_2 , Cl_2

11. Из предложенного перечня выберите две пары веществ только с ковалентными связями.

- 1) PH_3 и Ca_3P_2
- 2) S_2Cl_2 и NH_4Cl
- 3) HF и CO_2
- 4) H_2SeO_4 и CH_4
- 5) N_2O_3 и NaAlO_2

12. Из предложенного перечня выберите два вещества с ионным типом связи.

- 1) NH_3
- 2) HBr
- 3) CaCO_3
- 4) CCl_4
- 5) KCl

13. Из предложенного перечня выберите два соединения, у которых хлор образует ковалентную полярную связь.

- 1) PCl_3
- 2) Cl_2
- 3) BaCl_2
- 4) NaCl
- 5) CCl_4

14. Из предложенного перечня выберите два соединения, в которых присутствует ионная химическая связь.

- 1) $\text{Ca}(\text{ClO}_2)_2$
- 2) HClO_3
- 3) NH_4Cl

- 4) HClO_4
- 5) Cl_2O_7

15. Из предложенного перечня выберите два химических элемента, с которыми хлор образует ковалентные полярные связи.

- 1) водород
- 2) калий
- 3) магний
- 4) натрий
- 5) фосфор

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

- 1) красный фосфор
- 2) иод
- 3) лёд
- 4) поваренная соль
- 5) кремнезем

17. 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

18. Из предложенного перечня выберите два соединения с ионным типом связи.

- 1) SO_3
- 2) KBr
- 3) SiF_4
- 4) HCl
- 5) RbF

19. Из предложенного перечня выберите два соединения с молекулярным строением.

- 1) KNO_3
- 2) HF
- 3) SiO_2
- 4) C_6H_{14}
- 5) Na_2O

20. Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых присутствуют водородные связи.

- 1) глицерин
- 2) этилен
- 3) пропин-1
- 4) толуол
- 5) муравьиная кислота

21. Простые вещества главной подгруппы 1 группы имеют кристаллическую решетку

- 1) молекулярную
- 2) атомную
- 3) ионную
- 4) металлическую

22. Твердые Na_2O и KI содержат в узлах их кристаллической решетки

- 1) ионы
- 2) атомы

- 3) молекулы
- 4) не знаю

23. «Твердое, тугоплавкое, нелетучее вещество» - это характеристика

- 1) нафталина
- 2) фторида кальция
- 3) хлорида аммония
- 4) формальдегида

24. Из предложенного перечня выберите два соединения, в которых присутствует донорно-акцепторная связь.

- 1) NH_4Cl
- 2) NaClO_4
- 3) $\text{K}_3[\text{Fe}(\text{CN})_6]$
- 4) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
- 5) $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$

25. Из предложенного перечня выберите два вещества, которые имеют немолекулярное строение.

- 1) H_2
- 2) HCOONa
- 3) H_2S
- 4) HCl
- 5) $\text{C}_6\text{H}_5\text{ONa}$

26. Из предложенного перечня выберите два вещества, в которых отсутствует ионная связь

- 1) K_2SiO_3
- 2) $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$
- 3) NH_3
- 4) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$
- 5) PCl_3