

1. Молекулярное строение имеет

- 1) оксид кремния(IV)
- 2) нитрат бария
- 3) хлорид натрия
- 4) оксид углерода(II)

2. В твердом виде молекулярное строение имеет

- 1) оксид кремния(IV)
- 2) хлорид кальция
- 3) сульфат меди(II)
- 4) йод

3. Ионную кристаллическую решетку имеет

- 1) оксид углерода(II)
- 2) вода
- 3) бромид магния
- 4) аргон

4. Ионную кристаллическую решетку имеет

- 1) вода
- 2) оксид углерода(II)
- 3) аргон
- 4) бромид магния

5. Сульфат натрия имеет кристаллическую решетку

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

6. Немолекулярное строение имеет каждое из двух веществ.

1. Азот и алмаз
2. Калий и медь
3. Вода и гидроксид натрия
4. Хлор и бром

7. Веществом с ионным типом кристаллической решетки является

- 1) аммиак
- 2) бензол
- 3) уксусная кислота
- 4) сульфат натрия

8. Металлическая кристаллическая решетка характерна для

- 1) аргона
- 2) белого фосфора
- 3) оксида алюминия
- 4) кальция

9. Ионную кристаллическую решетку имеет

- 1) вода
- 2) оксид кальция
- 3) алмаз
- 4) алюминий

10. Молекулярную кристаллическую решетку в твердом состоянии имеет

- 1) иодид натрия
- 2) оксид серы(IV)
- 3) оксид натрия
- 4) хлорид железа(III)

11. Ионную кристаллическую решетку имеет

- 1) вода
- 2) аргон
- 3) гидрид натрия
- 4) оксид азота(II)

12. Для веществ с молекулярной кристаллической решеткой характерным свойством является

- 1) тугоплавкость
- 2) низкая температура кипения
- 3) высокая температура плавления
- 4) электропроводность

13. Для веществ с молекулярной кристаллической решеткой характерным свойством является

- 1) тугоплавкость
- 2) высокая температура кипения
- 3) низкая температура плавления
- 4) электропроводность

14. Молекулярное строение имеет

- 1) хлороводород
- 2) сульфид калия
- 3) оксид бария
- 4) оксид кальция

15. Молекулярное строение имеет

- 1) оксид кремния(IV)
- 2) нитрат бария
- 3) хлорид натрия
- 4) оксид углерода(II)

16. Веществом молекулярного строения является

- 1) хлорид аммония
- 2) хлорид цезия
- 3) хлорид железа(III)
- 4) хлороводород

17. Кристаллическая решетка хрома

- 1) атомная
- 2) металлическая
- 3) ионная
- 4) молекулярная

18. Какое из соединений хлора имеет наибольшую температуру плавления?

- 1) HCl 2) CCl_4 3) CaCl_2 4) PCl_5

19. Какое из соединений кислорода имеет наибольшую температуру плавления?

- 1) H_2O
- 2) CO_2
- 3) Al_2O_3
- 4) P_2O_5

20. Для веществ с металлической кристаллической решеткой нехарактерна

- 1) хрупкость
- 2) пластичность
- 3) высокая электропроводность
- 4) высокая теплопроводность

21. Атомную кристаллическую решетку имеет

- 1) BN
- 2) NO_2
- 3) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$
- 4) NH_3

22. Молекулярную кристаллическую решетку имеет

- 1) B_2O_3
- 2) CO_2
- 3) Al_2O_3
- 4) BaSO_4

23. Атомную кристаллическую решетку имеет

- 1) хлорид аммония
- 2) оксид цезия
- 3) оксид кремния(IV)
- 4) сера кристаллическая

24. Твердое хрупкое вещество с высокой температурой плавления, раствор которого проводит электрический ток, имеет кристаллическую решетку

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

25. Какое соединение кремния имеет в твердом состоянии молекулярную кристаллическую решетку?

- 1) SiC 2) SiO₂ 3) SiH₄ 4) Na₂SiO₃

26. Какое соединение углерода имеет в твердом состоянии атомную кристаллическую решетку?

- 1) CO₂ 2) SiC 3) CaCO₃ 4) C₆H₆

27. Молекулярное строение имеет оксид

- 1) азота(I)
2) бора
3) кремния
4) алюминия

28. Атомное строение имеет оксид

- 1) углерода(IV)
2) азота(IV)
3) бора
4) магния

29. Какое соединение хлора имеет наибольшую температуру плавления?

1. Хлороводород
2. Хлорид углерода(IV)
3. Оксид хлора(I)
4. Хлорид кальция

30. Какое соединение серы имеет наибольшую температуру плавления?

1. Оксид серы(VI)
2. Серная кислота
3. Сероводород
4. Сульфат бария

31. Атомную кристаллическую решетку имеет оксид

- 1) кремния(IV)
2) магния
3) серы(IV)
4) азота(II)

32. Атомную кристаллическую решетку имеет

- 1) белый фосфор
2) свинец
3) кремний
4) сера ромбическая

33. Какой тип кристаллической решетки у оксида бария?

1. Атомная
2. Молекулярная
3. Ионная
4. Металлическая

34. Какой тип кристаллической решетки у «сухого льда» (твердый диоксид углерода)?

1. Атомная
2. Молекулярная
3. Ионная
4. Металлическая