

1. Кристаллическая решетка твердого хлороводорода.

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

2. В твердых веществах молекулярного строения химическая связь между молекулами

- 1) ковалентная
- 2) металлическая
- 3) ионная
- 4) ван-дер-ваальсова или водородная

3. Хлорид бария имеет кристаллическую решетку

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

4. Бром в твердом состоянии имеет кристаллическую решетку

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

5. Молекулярное строение имеет

- 1) хлорид бария
- 2) оксид калия
- 3) хлорид аммония
- 4) аммиак

6. У веществ с низкой температурой плавления кристаллическая решетка

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

7. Оксид серы(IV) в кристаллическом состоянии имеет кристаллическую решетку

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

8. Кристаллическая решетка кремния

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

**9.** Вещества с атомной кристаллической решеткой

- 1) очень твердые и тугоплавкие
- 2) хрупкие и легкоплавкие
- 3) проводят электрический ток в растворах
- 4) проводят электрический ток в расплавах

**10.** Фторид цезия имеет кристаллическую решетку

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

**11.** Кристаллическая решетка хлорида лития

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

**12.** Какой тип кристаллической решетки имеют вещества с высокой электропроводностью и пластичностью?

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

**13.** Веществом молекулярного строения является

- 1) KOH
- 2)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 3)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$
- 4)  $\text{ZnSO}_4$

**14.** Иодид кальция имеет кристаллическую решетку

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

**15.** К веществам молекулярного строения не относится

- 1) хлор
- 2) оксид серы(IV)
- 3) йод
- 4) бромид калия

**16.** У твердых веществ с высокой электропроводностью и пластичностью кристаллическая решетка

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

17. Веществом молекулярного строения является

- 1) KOH
- 2)  $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 3)  $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$
- 4)  $\text{ZnSO}_4$

18. Ионное строение имеет

- 1) оксид кремния
- 2) оксид фосфора(V)
- 3) оксид азота(II)
- 4) оксид лития

19. Молекулярное строение имеет каждое из двух веществ:

- 1)  $\text{CH}_4$  и  $\text{HCOONa}$
- 2)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa}$  и  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- 3)  $\text{CH}_3\text{OCH}_3$  и  $\text{CCl}_4$
- 4)  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$  и  $\text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$

20. К веществам с молекулярным строением относятся

- 1) алмаз и оксид натрия
- 2) аммиак и оксид серы(IV)
- 3) йод и хлорид бария
- 4) фосфорная кислота и кремний

21. Веществом молекулярного строения является

- 1) иод
- 2) оксид кремния
- 3) марганец
- 4) хлорид кальция

22. Хлорид калия имеет кристаллическую решетку

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

23. У какого вещества в узлах кристаллической решетки находятся молекулы?

- 1)  $\text{Na}_2\text{O}_2$
- 2)  $\text{SO}_3$
- 3)  $\text{SiO}_2$
- 4)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$

24. В сульфате калия присутствуют химические связи.

1. Ионные
2. Ковалентные неполярные
3. Ковалентные полярные
4. Водородные
5. Металлические

Запишите номера выбранных ответов.