

1. Вещество — твердое, пластичное, имеет высокие температуры кипения и плавления, практически не растворимо в воде. Его кристаллическая решетка

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

2. Общее свойство для веществ с металлической и ионной кристаллической решеткой

- 1) хорошо растворимы в воде
- 2) расплав проводит электрический ток
- 3) имеют низкие температуры плавления и кипения
- 4) высокая плотность

3. И ковалентные, и ионные связи присутствуют в

- 1) SO_2
- 2) H_2SO_4
- 3) K_2SO_3
- 4) Na_2S

4. И ковалентные, и ионные связи присутствуют в

- 1) HCl
- 2) NaCl
- 3) KClO_3
- 4) COCl_2

5. Из молекул состоит оксид

- 1) алюминия
- 2) кремния
- 3) серы(IV)
- 4) магния

6. Из молекул состоит

- 1) CO
- 2) SiC
- 3) CaCO_3
- 4) NaNO_3

7. К веществам молекулярного строения относится

- 1) алюминий
- 2) хлорид натрия
- 3) оксид кремния(IV)
- 4) аммиак

8. К веществам немолекулярного строения относится

- 1) фторид лития
- 2) углекислый газ
- 3) хлор
- 4) глюкоза

9. Ионную кристаллическую решетку в твердом состоянии имеет каждое из двух веществ:

- 1) HBr и HCOONa
- 2) SO_3 и KNO_3
- 3) NaOH и Fe
- 4) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ и Li_2O

10. Молекулярное строение имеет оксид

- 1) алюминия
- 2) кальция
- 3) кремния
- 4) серы(IV)

11. Атомное строение имеет оксид

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