

# Тест по химии

## Металлическая связь

### для 8 класса

1. Какие частицы образуются в металлической связи?
  - 1) атомы
  - 2) ионы
  - 3) атомы-ионы
2. Какая кристаллическая решетка характерна для металлической связи?
  - 1) Металлическая
  - 2) Ионная
  - 3) Атомная
3. Какое свойство характерно для веществ с металлической кристаллической решеткой?
  - 1) Теплопроводность
  - 2) Низкая температура замерзания
  - 3) УФ-устойчивость
4. По какой причине металлы проводят ток?
  - 1) Из-за наличия высокого сродства к току
  - 2) Из-за наличия в кристаллической решетке электронов
  - 3) Из-за наличия последнего энергетического уровня
5. У какого из приведенных ниже веществ будет металлическая связь?
  - 1) Na
  - 2) Xe
  - 3) N<sub>2</sub>
6. Какое свойство обуславливает использование металлов при ковке?
  - 1) Пластичность
  - 2) Металлический блеск
  - 3) Электропроводность
7. Какое из приведенных ниже веществ не будет обладать металлической кристаллической решеткой?
  - 1) Fe
  - 2) Ge
  - 3) As
8. Какие частицы присутствуют в кристаллической решетке натрия?
  - 1) Ионы натрия, атомы натрия
  - 2) Ионы натрия, электроны
  - 3) Ионы натрия, атомы натрия, электроны
9. Какие частицы не будут присутствовать в металлической связи сплава железа и никеля?
  - 1) Ионы никеля
  - 2) Электроны
  - 3) Молекулы железа
10. Какой металл имеет жидкое агрегатное состояние?
  - 1) Натрий
  - 2) Ртуть
  - 3) Серебро

**Ответы на тест химии  
Металлическая связь  
для 8 класса**

1-3  
2-1  
3-1  
4-2  
5-1  
6-1  
7-3  
8-3  
9-3  
10-2