|  |  |
| --- | --- |
|  | Часть 1 |
| 1 | В соединении калия с хлором химическая связь1. Ковалентная полярная
2. Ковалентная неполярная
3. Ионная
4. Металлическая
 |
| 2 | В соединении калия с кислородом химическая связь1. Металлическая
2. Ковалентная полярная
3. Ковалентная неполярная
4. Ионная
 |
| 3 | Тип связи в молекуле азотной кислоты1. Ковалентная полярная
2. Ионная
3. Металлическая
4. Ковалентная неполярная
 |
| 4 | Химическая связь соответственно: ионная, ковалентная полярная, ковалентная неполярная1. NaCl, NH3, Br2
2. H2O, CaO, KCl
3. Cl2, MgO, HCl
4. NaOH, H2S, CO
 |
| 5 | Ковалентная неполярная связь в веществе1. Аммиак
2. Сероводород
3. Хлор
4. Железо
 |
| 6 | Молекулярная кристаллическая решетка у1. Оксида кремния (IV)
2. Магния
3. Кислорода
4. Хлорида натрия
 |
| 7 | Формула вещества с ионной связью1. K2S
2. NH3
3. O2
4. H2O
 |
| 8 | Формула вещества с ковалентной полярной связью1. KNO3
2. HNO3
3. Cl2
4. NaCl
 |
| 9 | Ионная кристаллическая решетка у1. Углекислого газа
2. Нитрата натрия
3. Воды
4. Графита
 |
| 10 | Атомная кристаллическая решетка у1. Алмаза
2. Поваренной соли
3. Аммиака
4. Кристаллической соды
 |
| 11 | Наибольшую температуру плавления имеет вещество1. С ионной кристаллической решеткой
2. С атомной кристаллической решеткой
3. С молекулярной кристаллической решеткой
4. С металлической кристаллической решеткой
 |
| 12 |  . . Схема электронного строения A :B: A соответствует веществу, формула которого . . 1. NH3  3) CH4
2. H2S 4) CaCl2
 |
| 13 | Какое из веществ образовано металлической связью?1. SO3
2. N2O
3. Br2
4. Fe
 |
| 14 | Вещество, не образованное ионной связью1. Хлорид калия
2. Оксид натрия
3. Хлорид магния
4. Оксид серы (VI)
 |
| 15 | Высокая электропроводность и теплопроводность характерны для веществ с 1. Металлической связью
2. Ионной связью
3. Ковалентной полярной связью
4. Ковалентной неполярной связью
 |
| 16 | Какое из указанных веществ образовано ионной связью?1. NH3
2. K2O
3. H2O
4. CH4
 |
| 17 | Какое из указанных веществ имеет ковалентную неполярную связь?1. Br2
2. NO2
3. CO
4. NaCl
 |
| 18 | Какое из указанных веществ имеет ковалентную полярную связь?1. Na2S
2. N2
3. H2S
4. CaO
 |
| 19 | Тип связи в веществе, формула которого H2CO31. Ковалентная неполярная
2. Ионная
3. Металлическая
4. Ковалентная полярная
 |
| 20 | Тип связи в веществе, формула которого СuО1. Металлическая
2. Ионная
3. Ковалентная полярная
4. Ковалентная неполярная
 |
| 21 | Тип кристаллической решетки у вещества CaCl21. Ионная
2. Молекулярная
3. Атомная
4. Металлическая
 |
| 22 | Ковалентная полярная связь характерна для каждого из двух веществ1. Алмаз, хлорид калия
2. Кислород, метан
3. Сероводород, вода
4. Калий, аммиак
 |
| 23 | Ионная связь характерна для каждого из двух веществ1. Магний, хлорид натрия
2. Оксид кальция, бромид калия
3. Вода, азот
4. Графит, сульфат натрия
 |
| 24 | Ковалентная неполярная связь характерна для каждого из двух веществ1. Оксид углерода (II), хлорид калия
2. Аммиак, углекислый газ
3. Кислород, азот
4. Бромид калия, бром
 |
| 25 | Ионная и ковалентная полярная связи характерны соответственно у веществ1. NaBr, CH4
2. NH3, O2
3. H2O, H2S
4. KCl, Na2O
 |
| 26 | Ковалентная неполярная и ковалентная полярная связи соответственно у веществ1. O2, NaCl
2. N2, CH4
3. KBr, CO
4. Br2, Cl2
 |
| 27 | Ионная и ковалентная неполярная связи характерны соответственно у веществ1. NH3, O2
2. CaO, H2O
3. Cl2, H2S
4. MgCl2, Br2
 |
| 28 | В веществе, формула которого FeCl3, тип связи1. Ионная
2. Ковалентная полярная
3. Ковалентная неполярная
4. Металлическая
 |
| 29 | Для вещества NH4Cl не характерны вид связи1. Ковалентная полярная
2. Ионная
3. Ковалентная неполярная
4. Нет правильного ответа
 |
| 30 | В веществе С2Н4 химическая связь1. Ионная и ковалентная неполярная
2. Ионная и ковалентная полярная
3. Ковалентная полярная и ковалентная неполярная
4. Металлическая и ковалентная полярная
 |
| 31 | Химическая связь в молекуле РН31. Ионная
2. Ковалентная полярная
3. Ковалентная неполярная
4. Металлическая
 |
| 32 | Выберите формулу вещества, образованного с помощью ковалентной полярной связи1. MgCl2
2. N2
3. NF5
4. BaCl2
 |
| 33 | В силикате натрия связи1. Ковалентные полярные и ионные
2. Все связи ковалентные
3. Все связи ионные
4. Ковалентные полярные и металлические
 |
| 34 | В гидроксиде калия связи1. Ковалентные полярные и металлические
2. Все связи оные
3. Все связи ковалентные полярные
4. Ионные и ковалентные полярные
 |
| 35 | По физическим свойствам красный фосфор1. Ковкий
2. Летучий
3. Пластичный
4. Нерастворимый
 |
| 36 | В серной кислоте связи1. Ионные
2. Ковалентные полярные
3. Ковалентные полярные и неполярные
4. Ковалентные неполярные
 |
| 37 | В кристалле хлорида калия ионная связь, поэтому хлорид калия1. Пластичен
2. Обладает резким запахом
3. Тугоплавок
4. Летуч
 |
| 38 | В кристалле алмаза атомная кристаллическая решетка, поэтому алмаз1. Тугоплавкий
2. Растворимы в воде
3. Пластичный
4. Летучий
 |
| 39 | В каких веществах ионная и металлическая связи соответственно?1. Оксид калия и кислород
2. Аммиак и хлор
3. Магний и вода
4. Бромид натрия и железо
 |
| 40 | В узлах металлической кристаллической решетки находятся1. Разноименно заряженные ионы
2. Одноименно заряженные ионы и атомы
3. Молекулы
4. Атомы
 |
|  | Часть 2 (несколько правильных ответов) |
| 1 | Выберите вещества с ионной связью1. H2O
2. CaCl2
3. K2O
4. NH3
5. HCl
 |
| 2 | Выберите вещества с ковалентной полярной связью1. H2S
2. NaCl
3. PH3
4. O2
5. MgO
 |
| 3 | В каких рядах представлены вещества только с ионной связью1. NaCl, H2O, KBr
2. CuCl2, Al2S3, CaO
3. CaF2, Na2O, K2SO4
4. NH3, MgCl2, Br2
5. Fe(NO3)2, K2O, H2S
 |
| 4 | Выберите вещества с атомной кристаллической решеткой1. Алмаз
2. Хлорид калия
3. Водород
4. Графит
5. Нитрат натрия
 |
| 5 | Выберите вещества с ионной кристаллической решеткой1. Вода
2. Аммиак
3. Фосфин
4. Бромид натрия
5. Карбонат калия
 |

**Ответы.**

**Часть 1**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № задания | Ответ | № задания | Ответ |
| 1 | 3 | 21 | 1 |
| 2 | 4 | 22 | 3 |
| 3 | 1 | 23 | 2 |
| 4 | 1 | 24 | 3 |
| 5 | 3 | 25 | 1 |
| 6 | 3 | 26 | 2 |
| 7 | 1 | 27 | 4 |
| 8 | 2 | 28 | 1 |
| 9 | 2 | 29 | 3 |
| 10 | 1 | 30 | 3 |
| 11 | 2 | 31 | 2 |
| 12 | 3 | 32 | 3 |
| 13 | 4 | 33 | 1 |
| 14 | 4 | 34 | 4 |
| 15 | 1 | 35 | 4 |
| 16 | 2 | 36 | 2 |
| 17 | 1 | 37 | 3 |
| 18 | 3 | 38 | 1 |
| 19 | 4 | 39 | 4 |
| 20 | 2 | 40 | 2 |

**Часть 2**

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| № задания | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
| Ответ | 2,3 | 1,3 | 2,3 | 1,4 | 4,5 |