

**Проверочная работа тестового типа по теме
«Химическая связь. Типы химической связи.
Кристаллическое состояние вещества»**

Вариант 1

1. Внешний электронный слой завершен в атоме химического элемента, символ которого:
а) К; б) Н; в) Не; г) Са.
2. Между атомами неметаллов с одинаковой электроотрицательностью осуществляется связь:
а) ковалентная полярная;
б) ионная;
в) металлическая;
г) ковалентная неполярная.
3. Одинарная связь имеется в молекуле вещества:
а) азот;
б) хлор;
в) кислород;
г) оксид углерода(II).
4. Формулы веществ с ковалентной полярной связью записаны в ряду:
а) NaCl, KBr; в) HCl, CO₂;
б) Cu, NH₃; г) H₂, O₂
5. Электроотрицательность атомов химических элементов убывает в ряду:
а) Li, B, O; в) O, C, F;
б) Br, Ca, K; г) I, Br, Cl.
6. Выберите формулу вещества в котором связь более полярна
а) HF; в) HBr;
б) HI; г) HCl.
7. Металлические кристаллы характерны для веществ ряда:
а) сера, калий; в) водород, цинк;
б) натрий, бром; г) натрий, медь.
8. Графическая формула молекулы хлора:
а) $\overline{\text{Cl}}-\overline{\text{Cl}}$ в) $\cdot\ddot{\text{Cl}}:\ddot{\text{Cl}}\cdot$
б) Cl₂ г) $\cdot\ddot{\text{Cl}}\cdot$
9. Наименее полярная ковалентная связь в молекуле:
а) сероводорода; в) аммиака;
б) воды; г) селеноводорода.
10. Установите соответствие для связи между атомами:
1) азота (простое вещество); а) ионная;
2) азота и водорода; б) неполярная, одинарная;
3) водорода (простое вещество); в) полярная, одинарная;
4) калия и брома. г) неполярная, тройная.