Кристаллические решётки

1.Выполнение тестов

**В узлах кристаллической решетки меди находятся**

1) Атомы 2) ионы 3) молекулы 4) атомы и ионы

**2. В узлах кристаллической решетки алмаза находятся**

1) Атомы 2) ионы 3) молекулы 4) атомы и ионы

**3. Ионную кристаллическую решетку имеет вещество:**

1) KBr  2) Br   3) HBr  4) Br2O5

**4. Наиболее высокую температуру плавления имеет вещество:**

1) H2O  2) SO3  3) KBr  4) Cl2

**5. Кристаллическая решетка хлорида натрия NaCl:**

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

**6. Какие из приведенных утверждений верны?**

**А.** Вещества с молекулярной решеткой имеют низкие температуры плавления.

**Б.**Большинство веществ с металлической решеткой обладают

электропроводимостью.

1) верно только А 2) верно только Б 3) верны А и Б 4) оба неверны

**7. Вещества с атомной кристаллической решеткой**

1) очень твердые и тугоплавкие 2) хрупкие 3) легкоплавкие

4) проводят электрический ток

**8. В каком ряду перечислены вещества, имеющие ионную кристаллическую** **решетку?**

1) KBr; O2; CO2  2) FeCl3; BaS; NaI 3) SiO2; CuBr2; 4) HCl; KF; H2O

2. Задание. По формуле приведенных веществ: Na2O, C2H2, Si, Al – определите тип кристаллической решетки каждого соединения и на основе этого предположите физические свойства каждого из четырех веществ.

Дополнительно: AlCl3, H2S, O3