

Тест 2

- Число атомов химического элемента в молекулярной формуле показывает:**
а) индекс; в) химическая формула;
б) химический знак; г) коэффициент.
- Состав вещества немолекулярного строения отражает:**
а) простейшая формула; в) индекс;
б) молекулярная формула; г) коэффициент.
- Простым веществом является:**
а) CaO; в) PH₃;
б) S₈; г) CCl₄.
- Химические формулы только сложных веществ записаны в ряду:**
а) H₂, Ne, MgO; в) FeCl₂, MgS, CO;
б) SiH₄, NH₃, Cl₂; г) S, O₃, Ca.
- Два отдельных атома азота отражает запись:**
а) N₂; в) 2N;
б) 2N₂; г) 2Ar.
- Четыре двухатомные молекулы фтора указаны в записи:**
а) 4F; в) 4P;
б) 4P₄; г) 4F₂.
- Химическая формула вещества, содержащего атомы металла:**
а) MgSO₄; в) HNO₃;
б) H₂O; г) O₃.
- Сложными магнийсодержащими веществами являются все вещества ряда:**
а) Mn, MnCl₂, KMnO₄; в) K₂MnO₄, MgSO₄, MgCl₂;
б) MgSO₄, MgBr₂, MgS; г) Mg, MgSO₃, MgI₂.
- Шесть атомов водорода содержится в:**
а) трех молекулах H₃PO₄; в) трех молекулах H₂O;
б) двух молекулах H₂SO₄; г) двух молекулах HNO₃.
- Наибольшее число атомов содержит молекула:**
а) H₃PO₄; в) PCI₅;
б) H₂SO₄; г) H₂CO₃.