

Тест 2

- 1. Число атомов химического элемента в молекулярной формуле показывает:**
а) индекс; в) химическая формула;
б) химический знак; г) коэффициент.
- 2. Состав вещества немолекулярного строения отражает:**
а) простейшая формула; в) индекс;
б) молекулярная формула; г) коэффициент.
- 3. Простым веществом является:**
а) CaO ; в) PH_3 ;
б) S_8 ; г) CCl_4 .
- 4. Химические формулы только сложных веществ записаны в ряду:**
а) H_2 , Ne , MgO ; в) FeCl_2 , MgS , CO ;
б) SiH_4 , NH_3 , Cl_2 ; г) S , O_3 , Ca .
- 5. Два отдельных атома азота отражает запись:**
а) N_2 ; в) 2N ;
б) 2N_2 ; г) 2Ar .
- 6. Четыре двухатомные молекулы фтора указаны в записи:**
а) 4F ; в) 4P ;
б) 4P_4 ; г) 4F_2 .
- 7. Химическая формула вещества, содержащего атомы металла:**
а) MgSO_4 ; в) HNO_3 ;
б) H_2O ; г) O_3 .
- 8. Сложными магнийсодержащими веществами являются все вещества ряда:**
а) Mn , MnCl_2 , KMnO_4 ; в) K_2MnO_4 , MgSO_4 , MgCl_2 ;
б) MgSO_4 , MgBr_2 , MgS ; г) Mg , MgSO_3 , MgI_2 .
- 9. Шесть атомов водорода содержится в:**
а) трех молекулах H_3PO_4 ; в) трех молекулах H_2O ;
б) двух молекулах H_2SO_4 ; г) двух молекулах HNO_3 .
- 10. Наибольшее число атомов содержит молекула:**
а) H_3PO_4 ; в) PCl_5 ;
б) H_2SO_4 ; г) H_2CO_3 .