|  |  |
| --- | --- |
| I вариант.  1.Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 4.  2. Как в периоде изменяются радиусы атомов и их электроотрицательность?  3.Распределите вещества по 4 колонкам в зависимости от типа химической связи: BaCl2 , CH4, Cl2, C2H2, MgO, Br2, K2O, Mn  4. Определите массовую долю кислорода в соединении N2O5, | III вариант  1.Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 3.  2. Как в группе изменяются радиусы атомов и их электроотрицательность?  3.Распределите вещества по 4 колонкам в зависимости от типа химической связи: CF4, C4H8, Fe, HCl , Na2O, PCl3, O2 , NH3,  4. Определите массовую долю кислорода в соединении P2O3 |
| IIвариант  1.Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 7.  2. Как в группе изменяются число электронов на внешнем слое, число слоёв и металлические свойства элементов?  3.Распределите вещества по 4 колонкам в зависимости от типа химической связи: H2S, CH4, N2 ,SiO2 , Ag , N2O5 , P2O3, K2S  4. Определите массовую долю кислорода в соединении SiO2 | IV вариант  1.Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 6.  2. Как в периоде изменяются число электронов на внешнем слое, число слоёв и неметаллические свойства элементов?  3.Распределите вещества по 4 колонкам в зависимости от типа химической связи: Cu, CO, MgF2 , CO2 , PH3 , Cl2, P4, PCl3  4. Определите массовую долю кислорода в соединении Na2O |

|  |  |
| --- | --- |
| I вариант.  1.Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 4.  2. Как в периоде изменяются радиусы атомов и их электроотрицательность?  3.Распределите вещества по 4 колонкам в зависимости от типа химической связи: BaCl2 , CH4, Cl2, C2H2, MgO, Br2, K2O, Mn  4. Определите массовую долю кислорода в соединении: N2O5, | III вариант  1.Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 3.  2. Как в группе изменяются радиусы атомов и их электроотрицательность?  3.Распределите вещества по 4 колонкам в зависимости от типа химической связи: CF4, C4H8, Fe, HCl , Na2O, PCl3, O2 , NH3,  4. Определите массовую долю кислорода в соединении: P2O3 |
| IIвариант  1.Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 7.  2. Как в группе изменяются число электронов на внешнем слое, число слоёв и металлические свойства элементов?  3.Распределите вещества по 4 колонкам в зависимости от типа химической связи: H2S, CH4, N2 ,SiO2 , Ag , N2O5 , P2O3, K2S  4. Определите массовую долю кислорода в соединении: SiO2 | IV вариант  1.Составьте схемы строения атома и распределите электроны по орбиталям для элемента № 6.  2. Как в периоде изменяются число электронов на внешнем слое, число слоёв и неметаллические свойства элементов?  3.Распределите вещества по 4 колонкам в зависимости от типа химической связи: Cu, CO, MgF2 , CO2 , PH3 , Cl2, P4, PCl3  4. Определите массовую долю кислорода в соединении: Na2O |