|  |
| --- |
| **Тест «Строение атома».** Вариант 1 |
| **№ п/п** | **Вопрос** | **Ответ** |
| **1.** | Определите элемент со схемой распределения электронов в атоме 2, 8, 4:а) Mg; б) Si; в) Cl; г) S. |  |
| **2.** | Максимальное число электронов на третьем энергетическом уровне:а) 14; б) 18; в) 8; г) 24. |  |
| **3.** | Атом какого химического элемента содержит три протона?а) B; б) P; в) Al; г) Li. |  |
| **4.** | Атом какого химического элемента имеет заряд ядра +22?а) Na; б) P; в) О; г) Ti. |  |
| **5.** | Число нейтронов в атоме марганца равно:а) 25; б) 29; в) 30; г) 55. |  |
| **6.** | Ядро атома  $\frac{40}{19}$К содержит:1) 19p и 19n; 2) 40p и 19n;  3) 19p и 40n; 4) 19p и 21n. |  |
| **7.** | Наименьший радиус имеет атом:1) S; 2) Al; 3) Cl; 4) Ar. |  |
| **8.** | Наибольшую электроотрицательность имеет атом:1) кислорода; 2) серы; 3) селена; 4) теллура. |  |
| **9.** | Чему равно число электронов в атоме кислорода:1) 2; 2) 6; 3) 8; 4) 10. |  |
| **10.** | Какова наивысшая валентность атома серы:1) 2; 2) 3; 3) 4; 4) 6. |  |
| **11.** | Число электронов в атоме натрия равно:1)23; 2) 12; 3) 34; 4) 11 |  |
| **12.** | Число протонов в атоме алюминия равно: а) 27; б) 13; в) 14; г) 40. |  |
| **Тест «Строение атома».** Вариант 2 |
| **1.** | Определите элемент со схемой распределения электронов в атоме 2, 8, 8:а) Na; б) P; в) Al; г) Ar. |  |
| **2.** | Максимальное число электронов на четвертом энергетическом уровне:а) 14; б) 32; в) 26; г) 18. |  |
| **3.** | Атом какого химического элемента содержит десять электронов?а) S; б) H; в) Ne; г) Li. |  |
| **4.** | Атом какого химического элемента имеет заряд ядра +35?а) Ni; б) Pt; в) Br; г) Te. |  |
| **5.** | Число нейтронов в атоме цинка равно:а) 65; б) 22; в) 30; г) 35. |  |
| **6.** | Заряд ядра атома железа равен:1)+8; 2)+56; 3)+26; 4)+16. |  |
| **7.** | Наибольший радиус имеет атом:1) Ba; 2) Mg; 3) Ca;  4) Sr. |  |
| **8.** | Распределение электронов в нормальном состоянии в атоме серы по энергетическим уровням соответствует ряду цифр:1) 2,8,6; 2) 2,8,8; 3) 6,8,8; 4) 2,8,2,4. |  |
| **9.** | Число электронов на внешнем электронном уровне в атоме алюминия:1) 1;  2) 2; 3) 3; 4) 4. |  |
| **10.** | Число нейтронов в атоме 108Ag:1. 1) 47; 2) 61; 3) 108; 4) 155.
 |  |
| **11.** | Массовое число атома железа равно:1) 56; 2) 26; 3) 30; 4) 82. |  |
| **12.** | Масса и заряд протона в атомных единицах равны соответственно: 1) 1 и 0; 2) 0 и +1; 3) 1 и -1; 4) 1 и +1. |  |