|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Т-5 вариант 1**  **1.** Число энергетических уровней в электронной оболочке атома равно  1) номеру группы 3) номеру периода  2) заряду ядра 4) порядковому номеру    **2.** В электронной оболочке атома магния число энергетических уровней равно:  1) 1 2) 2 3) 3 4) 4  **3.**  Атому фосфора соответствует электронная схема:  1) 3)  +9 +19  2 7 2 8 8 1    2) 4)  +8 +15  2 6 2 8 5  **4.** Соотнесите:  *Число энергетических уровней*  А) 2 Б) 3 В) 4 Г) 5  *Атом химического элемента*  1) водород 4) бром  2) фтор 5) цезий  3) олово 6) хлор     |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **5.** Соотнесите:  *Число электронов на внешнем уровне*  А) 1 Б) 3 В) 5 Г) 7    *Атом химического элемента*  1) Ca 3) Ar 5) As  2) B 4) K 6) I   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |     **6.**  Ряд чисел 2, 8, 7 соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням атома  1) брома 3) хлора  2) азота 4) фтора  **7.** Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням в атоме алюминия?  1) 2, 8, 1 3) 2, 8, 8, 3  2) 2, 3 4) 2, 8, 3    **8.**  Символ химического элемента, электронная формула атома которого  1s22s22p63s23p2:  1) C 2) Si 3) Al 4) Se  **9.** Электронная формула атома азота:  1) 1s22s22p4 3) 1s22s22p3  2) 1s22s22p63s2 4) 1s22s22p1  **10.** Одинаковое число электронов на внешнем уровне имеют атомы:  1) Se и P 3) F и Br  2) S и Cl 4) K и Ca | **Т-5 вариант 2**  **1.** Число электронов на внешнем энергетическом уровне атомов элементов  главных подгрупп равно  1) номеру периода 3) порядковому номеру  2) номеру группы 4) заряду ядра    **2.**  В электронной оболочке атома кремния число энергетических уровней  равно:  1) 1 2) 2 3) 3 4) 4  **3.** Атому фтора соответствует электронная схема:  1) 3)  +16 +11  2 8 6 2 8 1    2) 4)  +9 +15  2 7 2 8 5  **4.** Соотнесите:  *Число энергетических уровней*  А) 2 Б) 3 В) 4 Г) 5  *Атом химического элемента*  1) гелий 4) углерод  2) рубидий 5) алюминий  3) калий 6) водород     |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **5.** Соотнесите:  *Число электронов на внешнем уровне*  А) 2 Б) 4 В) 6 Г) 7    *Атом химического элемента*  1) Ba 3) Al 5) O  2) H 4) Si 6) Br   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **6.** Ряд чисел 2, 8, 4 соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням атома  1) углерода 3) кальция  2) кремния 4) германия  **7.** Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням в атоме серы?  1) 2, 6 3) 2, 8, 6  2) 2, 8, 3 4) 2, 8, 8, 6    **8.** Символ химического элемента, электронная формула атома которого  1s22s22p63s1:  1) Al 2) Na 3) Mg 4) K  **9.** Электронная формула атома углерода:  1) 1s22s2 3) 1s22s22p2  2) 1s22s22p4 4) 1s22s22p6  **10.** Одинаковое число электронов на внешнем уровне имеют атомы:  1) Ba и Si 3) N и F  2) Mg и Ba 4) Br и C |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Т-5 вариант 3**  **1.** Число энергетических уровней в электронной оболочке атома равно  1) порядковому номеру 3) заряду ядра  2) номеру группы 4) номеру периода    **2.** В электронной оболочке атома магния число энергетических уровней равно:  1) 4 2) 1 3) 2 4) 3  **3.**  Атому фосфора соответствует электронная схема:  1) 3)  +15 +8  2 8 5 2 6    2) 4)  +9 +19  2 7 2 8 8 1  **4.** Соотнесите:  *Число энергетических уровней*  А) 5 Б) 2 В) 3 Г) 4  *Атом химического элемента*  1) хлор 4) олово  2) водород 5) бром  3) фтор 6) цезий     |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **5.** Соотнесите:  *Число электронов на внешнем уровне*  А) 7 Б) 1 В) 3 Г) 5    *Атом химического элемента*  1) I 3) B 5) K  2) Ca 4) Ar 6) As   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |     **6.**  Ряд чисел 2, 8, 7 соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням атома  1) фтора 3) азота  2) брома 4) хлора  **7.** Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням в атоме алюминия?  1) 2, 8, 3 3) 2, 3  2) 2, 8, 1 4) 2, 8, 8, 3    **8.**  Символ химического элемента, электронная формула атома которого  1s22s22p63s23p2:  1) Se 2) C 3) Si 4) Al  **9.** Электронная формула атома азота:  1) 1s22s22p1 3) 1s22s22p63s2  2) 1s22s22p4  4) 1s22s22p3  **10.** Одинаковое число электронов на внешнем уровне имеют атомы:  1) K и Ca 3) S и Cl  2) Se и P 4) F и Br | **Т-5 вариант 4**  **1.** Число электронов на внешнем энергетическом уровне атомов элементов  главных подгрупп равно  1) заряду ядра 3) номеру группы  2) номеру периода 4) порядковому номеру    **2.**  В электронной оболочке атома кремния число энергетических уровней  равно:  1) 4 2) 1 3) 2 4) 3  **3.** Атому фтора соответствует электронная схема:  1) 3)  +15 +9  2 8 5 2 7    2) 4)  +16 +11  2 8 6 2 8 1  **4.** Соотнесите:  *Число энергетических уровней*  А) 5 Б) 2 В) 3 Г) 4  *Атом химического элемента*  1) водород 4) калий  2) гелий 5) углерод  3) рубидий 6) алюминий     |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **5.** Соотнесите:  *Число электронов на внешнем уровне*  А) 7 Б) 2 В) 4 Г) 6    *Атом химического элемента*  1) Br 3) H 5) Si  2) Ba 4) Al 6) O   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **6.** Ряд чисел 2, 8, 4 соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням атома  1) германия 3) кремния  2) углерода 4) кальция  **7.** Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням в атоме серы?  1) 2, 8, 8, 6 3) 2, 8, 3  2) 2, 6 4) 2, 8, 6    **8.** Символ химического элемента, электронная формула атома которого  1s22s22p63s1:  1) K 2) Al 3) Na 4) Mg  **9.** Электронная формула атома углерода:  1) 1s22s22p6 3) 1s22s22p4  2) 1s22s2 4) 1s22s22p2  **10.** Одинаковое число электронов на внешнем уровне имеют атомы:  1) Br и C 3) Mg и Ba  2) Ba и Si 4) N и F |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Т-5 вариант 5**  **1.** Число энергетических уровней в электронной оболочке атома равно  1) номеру периода 3) номеру группы  2) порядковому номеру 4) заряду ядра    **2.** В электронной оболочке атома магния число энергетических уровней равно:  1) 3 2) 4 3) 1 4) 2  **3.**  Атому фосфора соответствует электронная схема:  1) 3)  +19 +9  2 8 8 1 2 7    2) 4)  +15 +8  2 8 5 2 6  **4.** Соотнесите:  *Число энергетических уровней*  А) 4 Б) 5 В) 2 Г) 3  *Атом химического элемента*  1) цезий 4) фтор  2) хлор 5) олово  3) водород 6) бром     |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **5.** Соотнесите:  *Число электронов на внешнем уровне*  А) 5 Б) 7 В) 1 Г) 3    *Атом химического элемента*  1) As 3) Ca 5) Ar  2) I 4) B 6) K   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |     **6.**  Ряд чисел 2, 8, 7 соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням атома  1) хлора 3) брома  2) фтора 4) азота  **7.** Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням в атоме алюминия?  1) 2, 8, 8, 3 3) 2, 8, 1  2) 2, 8, 3 4) 2, 3    **8.**  Символ химического элемента, электронная формула атома которого  1s22s22p63s23p2:  1) Al 2) Se 3) C 4) Si  **9.** Электронная формула атома азота:  1) 1s22s22p3 3) 1s22s22p4  2) 1s22s22p1  4) 1s22s22p63s2  **10.** Одинаковое число электронов на внешнем уровне имеют атомы:  1) F и Br 3) Se и P  2) K и Ca 4) S и Cl | **Т-5 вариант 6**  **1.** Число электронов на внешнем энергетическом уровне атомов элементов  главных подгрупп равно  1) порядковому номеру 3) номеру периода  2) заряду ядра 4) номеру группы    **2.**  В электронной оболочке атома кремния число энергетических уровней  равно:  1) 3 2) 4 3) 1 4) 2  **3.** Атому фтора соответствует электронная схема:  1) 3)  +11 +16  2 8 1 2 8 6    2) 4)  +15 +9  2 8 5 2 7  **4.** Соотнесите:  *Число энергетических уровней*  А) 4 Б) 5 В) 2 Г) 3  *Атом химического элемента*  1) алюминий 4) рубидий  2) водород 5) калий  3) гелий 6) углерод     |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **5.** Соотнесите:  *Число электронов на внешнем уровне*  А) 6 Б) 7 В) 2 Г) 4    *Атом химического элемента*  1) O 3) Ba 5) Al  2) Br 4) H 6) Si   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **6.** Ряд чисел 2, 8, 4 соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням атома  1) кальция 3) углерода  2) германия 4) кремния  **7.** Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням в атоме серы?  1) 2, 8, 6 3) 2, 6  2) 2, 8, 8, 6 4) 2, 8, 3    **8.** Символ химического элемента, электронная формула атома которого  1s22s22p63s1:  1) Mg 2) K 3) Al 4) Na  **9.** Электронная формула атома углерода:  1) 1s22s22p2 3) 1s22s2  2) 1s22s22p6 4) 1s22s22p4  **10.** Одинаковое число электронов на внешнем уровне имеют атомы:  1) N и F 3) Ba и Si  2) Br и C 4) Mg и Ba |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Т-5 вариант 7**  **1.** Число энергетических уровней в электронной оболочке атома равно  1) заряду ядра 3) порядковому номеру  2) номеру периода 4) номеру группы    **2.** В электронной оболочке атома магния число энергетических уровней равно:  1) 2 2) 3 3) 4 4) 1  **3.**  Атому фосфора соответствует электронная схема:  1) 3)  +8 +15  2 6 2 8 5    2) 4)  +19 +9  2 8 8 1 2 7  **4.** Соотнесите:  *Число энергетических уровней*  А) 3 Б) 4 В) 5 Г) 2  *Атом химического элемента*  1) бром 4) водород  2) цезий 5) фтор  3) хлор 6) олово     |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **5.** Соотнесите:  *Число электронов на внешнем уровне*  А) 3 Б) 5 В) 7 Г) 1    *Атом химического элемента*  1) K 3) I 5) B  2) As 4) Ca 6) Ar   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |     **6.**  Ряд чисел 2, 8, 7 соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням атома  1) азота 3) фтора  2) хлора 4) брома  **7.** Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням в атоме алюминия?  1) 2, 3 3) 2, 8, 3  2) 2, 8, 8, 3 4) 2, 8, 1    **8.**  Символ химического элемента, электронная формула атома которого  1s22s22p63s23p2:  1) Si 2) Al 3) Se 4) C  **9.** Электронная формула атома азота:  1) 1s22s22p63s2 3) 1s22s22p1  2) 1s22s22p3  4) 1s22s22p4  **10.** Одинаковое число электронов на внешнем уровне имеют атомы:  1) S и Cl 3) K и Ca  2) F и Br 4) Se и P | **Т-5 вариант 8**  **1.** Число электронов на внешнем энергетическом уровне атомов элементов  главных подгрупп равно  1) номеру группы 3) заряду ядра  2) порядковому номеру 4) номеру периода    **2.**  В электронной оболочке атома кремния число энергетических уровней  равно:  1) 2 2) 3 3) 4 4) 1  **3.** Атому фтора соответствует электронная схема:  1) 3)  +9 +15  2 7 2 8 5    2) 4)  +11 +16  2 8 1 2 8 6  **4.** Соотнесите:  *Число энергетических уровней*  А) 3 Б) 4 В) 5 Г) 2  *Атом химического элемента*  1) углерод 4) гелий  2) алюминий 5) рубидий  3) водород 6) калий     |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **5.** Соотнесите:  *Число электронов на внешнем уровне*  А) 4 Б) 6 В) 7 Г) 2    *Атом химического элемента*  1) Si 3) Br 5) H  2) O 4) Ba 6) Al   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | А | Б | В | Г | |  |  |  |  |   **6.** Ряд чисел 2, 8, 4 соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням атома  1) кремния 3) германия  2) кальция 4) углерода  **7.** Какой ряд чисел соответствует распределению электронов по энергети-  ческим уровням в атоме серы?  1) 2, 8, 3 3) 2, 8, 8, 6  2) 2, 8, 6 4) 2, 6    **8.** Символ химического элемента, электронная формула атома которого  1s22s22p63s1:  1) Na 2) Mg 3) K 4) Al  **9.** Электронная формула атома углерода:  1) 1s22s22p4 3) 1s22s22p6  2) 1s22s22p2 4) 1s22s2  **10.** Одинаковое число электронов на внешнем уровне имеют атомы:  1) Mg и Ba 3) Br и C  2) N и F 4) Ba и Si |