**- В задачах 881–890 составить электронные формулы атомов элементов в стабильном и возбужденном состояниях и изобразить орбитали внешнего энергетического уровня. Решаете 1 задачу.**

**- В задачах 891–896 определить, какие частицы являются изоэлектронными, то есть содержащими одинаковое число электронов. Написать электронные формулы данных частиц. Решаете 1 задачу.**

**- В задачах 897–906 , пользуясь правилом Хунда, распределить электроны по квантовым ячейкам (орбиталям), отвечающим низшему и высшему энергетическому состоянию атомов элементов. Решаете 1 задачу.**

**Итого должно быть решено 3 задачи. Номер можете выбрать любой.**

**В задачах 881–890 составить электронные формулы атомов элементов в стабильном и возбужденном состояниях и изобразить орбитали внешнего энергетического уровня**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № задачи | Элементы | № задачи | Элементы |
| 881  882  883  884  885 | Ba, B  Al, Sr  Ge, Se  Pb, Mg  Sb, Cd | 886  887  888  889  890 | Ga, Bi  Si, Ra  Sn, Cl  Be, As  S, I |

**В задачах 891–896 определить, какие частицы являются изоэлектронными, то есть содержащими одинаковое число электронов. Написать электронные формулы данных частиц**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № задачи | Частицы | № задачи | Частицы |
| 891  892  893 | Se, As3+ , Ge2+ , Br-  Kr, Sr2+ , Se2-, Br-  Mg, Si, Al3+, S2- | 894  895  896 | Fe2+, Cr3+, Co3+, Ni2+  Ti, V3+, Cr2+, Fe3+  Sn2+, Sb3+, Cd, Sn4+ |

**В задачах 897–906 , пользуясь правилом Хунда, распределить электроны по квантовым ячейкам (орбиталям), отвечающим низшему и высшему энергетическому состоянию атомов элементов**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № задачи | элементы | № задачи | элементы |
| 897  898  899  900  901 | As, Co, Sr  Mo, Sb, Ca  Pb, In, Be  Th, As, Fe  Te, Ac, Cr | 902  903  904  905  906 | Sm, Pb, Ag  Os, Se, Na  B, Re, Mn  La, Xe, Ba  I, Hg, S |