**- 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 |
| 881882883884885 | Ba, BAl, SrGe, SePb, MgSb, Cd | 886887888889890 | Ga, BiSi, RaSn, ClBe, AsS, 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 |
| 891892893 | Se, As3+ , Ge2+ , Br-Kr, Sr2+ , Se2-, Br-Mg, Si, Al3+, S2- | 894895896 | 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 |
| 897898899900901 | As, Co, SrMo, Sb, CaPb, In, BeTh, As, FeTe, Ac, Cr | 902903904905906 | Sm, Pb, AgOs, Se, NaB, Re, MnLa, Xe, BaI, Hg, S |