**Контрольная работа по теме: Строение атома.**

Даны: а) знаки химических элементов; б) электронные формулы; в) ряды чисел, характеризующие заполнение электронных слоев в атомах химических элементов:

* 1. 1s22s22p63s23p5;
  2. 2,8,18,5;
  3. 1s22s22p63s23p4;
  4. Br;
  5. Sе;
  6. 2,8,18,3;
  7. Be;
  8. 1s22s22p63s23p63d104s24p64d35s2;
  9. 2,6;
  10. Zn.

Ответьте на предложенные ниже вопросы. Букву (буквы), соответствующие правильному ответу, запишите в формулу ответа. Пример формулы ответа: 1-а, 2- б,в …

1. Укажите химический элемент, расположенный в III периоде, главной подгруппе VII группы;
2. Найдите химические элементы, у которых внешний электронный слой атомов образован шестью электронами;
3. Найдите химический элемент побочной подгруппы II группы;
4. Выберите d-элементы;
5. Выберите химический элемент, формула внешнего электронного слоя которого 4s24p5;
6. Укажите схему заполнения электронами электронных слоев атома химического элемента с зарядом ядра +33.