**Тест по теме «Галогены»**

1**.  Что общего в строении атомов галогенов:**

а) заряд ядра атома;

б) радиус атома;

в) число электронов на внешнем электронном слое;

г) до октета на внешнем электронном слое недостает 7 электронов.

**2.  В чем различие строения атомов галогенов:**

а) число электронов на внешнем электронном слое;

б) внешний электронный слой близок к завершенному;

в) заряд ядра.

**3.  Как изменяются неметаллические свойства галогенов в груп­пе с увеличением порядкового номера:**

а) возрастают;

б) не изменяются;

в) уменьшаются;

г) усилива­ются от элемента № 17 к элементу № 9, остальные без измене­ния.

**4. Галогены являются:**

а) сильными восстановителями;

б) сильными окислителями;

в) переходными элементами?

**5.  Установите соответствие, характеризуя физические свойства галогенов:**

1) фтор      А. красно-бурая жидкость

2) хлор      Б. светло-желтый газ

3) бром      В. твердое кристаллическое вещество, темно-фиоле­товое,

 с металлическим блеском

4) йод        Г. газ, желто-зеленый

**6. Назовите жидкий галоген:**

а) хлор;

б) фтор;

в) бром;

г) йод.

**7. Назовите галоген, который способен возгоняться**:

а) фтор;

б) хлор;

в) бром;

г) йод.

**8. Какое из приведенных ниже утверждений является неверным? Галогены обладают следующими свойствами:**

а) существуют в виде двухатомных молекул;

б) способны образовывать со щелочными металлами соедине­ние типа MeГ;

в) не образуют химической связи с Н2;

г) обладают окислительными свойствами.