**28.04.2020. Химия 9 класс.**

Параграф 36. **Периодический закон и Периодическая система Д.И. Менделеева в свете теории строения атома.** Используя, текст учебника и ресурсы интернет выполните следующие задания:

**1. Чему равен заряд ядра атома натрия?** 1) 0; 2) +11; 3) +1; 4) +23.

**2. Сколько электронов в атоме азота?** 1) 0; 2) 1; 3) 7; 4) 14.

**3. Сколько нейтронов в атоме углерода C?** 1) 0; 2) 12; 3) 6; 4) 7.

**4. Укажите атом, в котором больше всего электронов:** 1) H; 2) Al; 3) Ar; 4) K.

**5. Сколько электронов содержится в молекуле CO2?** 1) 6; 2) 12; 3) 8; 4) 22.

**6. На внешнем энергоуровне элементов главных подгрупп число электронов:**

1) равно 2;  2) равно номеру периода;  3) равно номеру группы;  4) равно 1.

**7. Элементу 2-го периода до завершения внешнего уровня не хватает 3 электронов. Это элемент-…** 1) бор; 2) углерод; 3) азот; 4) фосфор.

**8. Элемент проявляет в соединениях максимальную степень окисления +7. Какую конфигурацию валентных электронов может иметь этот элемент в основном состоянии?** 1) 3d7; 2) 2s22p5; 3) 3s23p5; 4) 3s24d5.

**9. Формула высшего оксида некоторого элемента – ЭО3. Какую конфигурацию валентных электронов может иметь этот элемент в основном состоянии?**

1) 4d6; 2) 2s22p4; 3) 3s23p4; 4) 3s13d5.

**10. Строение внешнего и предвнешнего электронных слоёв атома меди**

1) 3s23p63d94s2;  2) 3s23p63d104s0;  3) 3s23p64s13d10;  4) 3s23p63d11.

**11. Относительная атомная масса хлора**

1) 36; 2) 35; 3) 35,5; 4) 35,4

**12. Менее яркие чем у кальция металлические свойства выражены у**

1) калия; 2) радия; 3) франция; 4) алюминия

**13. В ряду Al - Si - Cl увеличиваются**

1) Металлические свойства, 2) Неметаллические свойства,

3) Радиус атома, 4) Способность отдавать электроны