**Задания по химии для 8 класса.**

**6.05.2020 (среда)**

**Тема урока: Контрольная работа по теме «Периодический закон. Строение атома».**

- Записать в тетрадь число и тему урока;

**- Выполнить тесты** ( в тетради писать номер задания и рядом правильный ответ)

 **Периодический закон Д. И. Менделеева. Строение атома.**

**Вариант 1.**

**Часть А**

**А1.**Ряд химических элементов периодической системы Д. И. Менделеева, начинающийся щелочным металлов и заканчивающийся инертным газом, называется

       1) группой      2) подгруппой      3) периодом      4) периодическим законом

**А2.**В 4 периоде главной подгруппы (А) V группы находится элемент с порядковым номером      1) 33               2) 23           3) 50            4) 75

**А3.**Общим для элементов главной подгруппы II группы является

      1) число электронных слоев                      3) число электронов в атоме

      2) высшая валентность                              4) величина зарядов ядер

**А4.**Номер периода периодической таблицы определяет

      1) высшую валентность атома                     3) число протонов в ядре

      2) число электронов в атоме                        4) число электронных слоев в атоме

**А5.**Изотопы хлора 35Cl и 37Cl различаются

      1) числом электронов                           3) числом протонов

      2) числом нейтронов                            4) зарядом ядра атома

**А6.**Укажите распределение электронов по электронным слоям в атоме магния.

      1)   )2)8)2           2)    )2)2            3)   )2)8)4           4)   )2)8

**А7.**Гидроксид лития вступает в реакцию с

      1) гидроксидом кальция                       3) оксидом магния

      2) соляной кислотой                             4) барием

**А8.**Наиболее ярко выражены неметаллические свойства у простого вещества

      1) хлора          2) серы             3) кремния              4) кальция

**А9.**Заряд ядра атома натрия

      1) +1                2) +3                3) +23               4) +11

**А10.**Число нейтронов в атоме изотопа фосфора 31Р

       1) 5              2) 15                 3) 16               4) 31

**Часть В**

**В1.**Установите соответствие между химическим элементом и его положением в Периодической системе.

      **Элементы                       Положение в периодической системе**

     1) Fe                                  А) 4 период, VII группа, главная подгруппа (А)

     2) F                                   Б) 4 период, VII группа, побочная подгруппа (Б)

     3) Mn                                В) 2 период, VII группа, главная подгруппа (А)

     4) Br                                  Г) 4 период, VIII группа, побочная подгруппа (Б)

**В2.**Установите соответствие между распределением электронов по энергетическим уровням и формулами химических частиц.

     **Распределение электронов по уровням                  Формулы частиц**

     1) 2, 8, 3                                                                          А) S2-

     2) 2, 8, 8                                                                          Б) Ne

     3) 2, 8                                                                              В) Al

     4) 2,5                                                                               Г) N

**8.05.2020 ( пятница)**

- изучить материал **п. 56 по теме**

**«Основные виды химической связи.».**

- выписать в тетрадь определение и важную информацию и выучить;