Химия. 25.05

 ***Ребята, сегодня у нас контрольная работа по двум темам: «Строение атома. Периодический закон» и «Химическая связь».***

 ***Повторите материал по конспектам (с 30. 03 по 18.05).***

***Работу выполняете на двойных листочках в клетку.***

 ***Подписываете, как тетрадь (на первом листе, посередине):***

**Контрольная работа**

**по химии**

**обучающегося(щейся) 8-А(8-Б) класса**

**МБОУ «Школа №60**

**города Донецка»**

**Фамилия, имя *(в родительном падеже)***

***Открываете лист и вверху пишете:***

**Контрольная работа 4** *(дату писать не надо)*

 ***Выполняете тестовые задания.***

 ***Записываете только номер вопроса и букву, которая обозначает правильный ответ.***

**1. В состав атома входят:**

 а) ядро и электроны;

 б) протоны и электроны;

 в) протоны и нейтроны;

 г) электроны и нейтроны.

**2. В состав ядра атома входят:**

 а) ядро и электроны;

 б) протоны и электроны;

 в) протоны и нейтроны;

 г) электроны и нейтроны.

**3. Суммарное число протонов и нейтронов в атоме элемента – это**

 а) протонное число;

 б) заряд ядра атома;

 в) массовое число;

 г) порядковый номер элемента.

**4. Заряд ядра атома численно совпадает:**

 а) с массовым числом;

 б) с числом нейтронов;

 в) с суммой протонов и нейтронов;

 г) с порядковым номером элемента.

**5. Изотопы одного химического элемента различаются:**

 а) числом протонов;

 б) числом электронов;

 в) числом нейтронов;

 г) зарядом ядра.

**6. Горизонтальный ряд элементов в периодической системе, который начинается щелочным металлом и заканчивается инертным газом - это:**

 а) группа;

 б) подгруппа;

 в) период;

 г) ряд.

**7. Вертикальный ряд в периодической системе, в котором находятся сходные по свойствам элементы - это:**

 а) период;

 б) ряд металлов;

 в) группа;

 г) ряд неметаллов.

**8. Закончите современную формулировку периодического закона.**

 ***Свойства химических элементов и их соединений находятся в периодической зависимости от:***

 а) суммы протонов и нейтронов в атоме;

 б) заряда ядра атома;

 в) количества нейтронов в атоме;

 г) количества изотопов.

**9. Химический элемент хлор в периодической системе находится:**

 a) в 7 периоде, III группе, главной подгруппе;

 б) в 3 периоде, VII группе, побочной подгруппе;

 в) в 3 периоде, VII группе, главной подгруппе;

 г) в 7 периоде, III группе, побочной подгруппе.

**10. Химический элемент – это:**

 а) вид атомов с одинаковым зарядом ядра;

 б) вид атомов с одинаковым числом нейтронов;

 в) вид атомов с одинаковым числом изотопов;

 г) вид атомов с различным зарядом ядра.

**11. Число электронных уровней в атоме совпадает:**

 а) с номером группы;

 б) с порядковым номером элемента;

 в) с номером периода;

 г) с массовым числом.

**12. Число валентных электронов в атоме совпадает:**

 а) с номером группы;

 б) с порядковым номером элемента;

 в) с номером периода;

 г) с массовым числом.

**13. Число валентных электронов в атоме серы равно:**

 а) 3;

 б) 4;

 в) 5;

 г) 6.

**14. Число электронных уровней в атоме серы равно:**

 а) 3;

 б) 4;

 в) 5;

 г) 6.

**15. Электроотрицательность атомов элементов в группах:**

 а) уменьшается сверху вниз;

 б) увеличивается сверху вниз;

 в) не изменяется;

 г) сначала увеличивается, затем уменьшается.

**16. В молекуле Br2 химическая связь:**

 а) ионная;

 б) ковалентная полярная;

 в) ковалентная неполярная;

 г) ионная и ковалентная.

**17. В молекуле НBr химическая связь:**

 а) ионная;

 б) ковалентная полярная;

 в) ковалентная неполярная;

 г) ионная и ковалентная.

**18. В молекуле NaBr химическая связь:**

 а) ионная;

 б) ковалентная полярная;

 в) ковалентная неполярная;

 г) ионная и ковалентная.