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.