**Контрольная работа «Общая характеристика химических элементов»**

*Таблица Менделеева вам поможет*

1. Электронная формула Mg:

1) 1s22s22p63s0 2) 1s22s22p63s1 3) 1s22s22p63s2 4) 1s22s22p63s3

2. Элемент, у которого распределение электронов по энергетическим уровням 2ē, 8ē, 8ē :

1) Cu 2) Na 3) Ar 4) Li

3. Атом изотопа углерода 8O содержит:

1) 8ē во внешнем энергетическом слое 2) 8р+ в ядре

3) 3ē во внешнем энергетическом слое 4) 8р+ в ядре

4. Число протонов и электронов у частицы K+ соответственно равно:

1) 19,18 2) 39,38 3) 20,19 4) 19,19

5. Число ē в ионе S2- равно:

1) 32 2) 6 3) 8 4) 18

6. Элемент главной подгруппы - это:

1) Sc 2) As 3) Ni 4) Fe

7. Формула высшего оксида фосфора отвечает общей формуле:

1) RO3 2) R2O3 3) R2O5 4) RO2

8. Характер высшего гидроксида кальция:

1) кислотный 2) основный 3) амфотерный 4) безразличный

9. Наиболее ярко неметаллические свойства выражены у элемента:

1) VII группы, побочной подгруппы, 4 периода 2) V группы, главной подгруппы, 4 периода

3) VII группы, главной подгруппы, 2 периода 4) VII группы, главной подгруппы, 4 периода

10. Ряд в котором элементы расположены в порядке возрастания восстановительных свойств - это:

1) Na, Mg, Al 2) Ca, Mg, Be 3) Cs, Rb, K 4) Li, Na, K

11. Амфотерный гидроксид - это:

1) Al(OH)3 2) NaOH 3) H2SiO3 4) Ca(OH)2

12. Реакции разложения соответствует уравнение:

1) 2С2Н5 + 5О2 = 2Н2О + 4СО2 2) 2KClO3 = 2KCl + 3O2

3) CaO + Н2О = Ca(OH)2 4) CaO + НCl = CaCl2 + Н2О

13. Реакция NaOH + HCl = NaCl + H2O:

1) ОВР 2) соединения 3) замещения 4) обмена

14. Сокращенное ионное уравнение Н+ + OН- = Н2O↓ соответствует взаимодействию:

1) гидроксида меди (II) и раствора серной кислоты 2) гидроксида натрия и азотной кислоты

3) оксида меди (II) и соляной кислоты 4) цинка и раствора серной кислоты

15. Фактор, не влияющий на скорость химической реакции:

1) природа реагирующих веществ 2) температура

3) концентрация реагирующих веществ 4) тип химической реакции

16. В приведенной схеме V2O5 + Al = Al2O3 + V, определите степень окисления каждого элемента и расставьте коэффициенты.

Ответы присылать на почту chalovamasha@yandex.ru