**Контрольная работа**

**1.**  Электронная конфигурация внешней оболочки галогена:

1) 4S24P3, 2) 4S24P5, 3) 4S24P3, 4) 4S24P4.

**2.**  Какой из перечисленных элементов имеет наибольшие неметаллические свойства?

1) P, 2) S, 3) Se, 4) As.

**3.**  Межклассовая изомерия характерна для:

1) н-бутана и 2-метилпропана, 2) 1-хлорпропана и 2-хлорпропана,

3) бутена-2 и циклобутана, 4) бутена-1 и бутена-2.

**4.**  Биополимер, построенный из остатков В-глюкозы это:

1) белки, 2) крахмал, 3) целлюлоза, 4) нуклеиновые кислоты.

**5.**  Определите сумму коэффициентов в уравнении реакции:

KMnO4+H2SO4+FeSO4- MnSO4+ Fe2(SO4)3+K2SO4+H2O: 1) 19, 2) 22, 3) 28, 4)36.

**6.** Как сместится равновесие в реакции СаСО3(т) - СаО(т)+СО2(г)-Q при увеличении температуры? 1) вправо, 2) влево, 3) не сместится, 4) не знаю.

**7.**  Какие из ниже приведенных веществ способны давать реакцию серебряного зеркала. Назовите полученные вещества.

1) C6H12O6, 2) C2H5OH, 3) бутаналь, 4) HCOOH.

**8.**  Между одинаковыми неметаллами образуется связь:

1) ионная, 2) водородная, 3) ковалентная неполярная, 4) ковалентная полярная.

**9.** Валентность атома углерода не равна четырем в молекулах:

1) СН4, 2) СО, 3) С3Н8, 4) С2Н6.

**10.** Угол между SР-гибридными орбиталями равен: 1) 180о, 2) 120о, 3) 109о28, 4)90о.

**11.** Нормальный октан и 2,2,4 – триметилпентан являются изомерами для которых характерна:

1) изомерия углеродного скелета, 2) изомерия положения заместителя,

3) межклассовая изомерия, 4) пространственная изомерия.

**12.** Получение белков из аминокислот – это реакция:

1) гомополимеризации, 2) сополимеризации, 3) гомополиконденсации,

4) сополиконденсации.

**13.** Сколько структурных изомеров может существовать в соединении состава С3Н9N

1) 2, 2) 3, 3) 4.

**14.** К сильным электролитам относятся

1) H3PO4, 2) H2CO3, 3) H2S, 4) NaOH.

**15.** При сжигании 1 моль С2Н2 выделяется 1350 кДж. Какое количество Q выделяется при сжигании 1м3 С2Н2 (н.у.)

1) 2350 кДж, 2) 40227 кДж, 3) 60267 кДж.