**Зачет № 1 по химии 9кл**

**по теме: Общая характеристика химических элементов.**

**учебник химия 9 кл О.С.Габриелян (параграф 1-6)**

**(срок сдачи октябрь)**

**1.** Основным оксидом является:

а) BaO б) Al2O3 в) BeO г)SO2

**2.** Амфотерным соединением не является:

а) гидроксид магния б) гидроксид цинка в) гидроксид железа (III) г) аминоуксусная кислота.

**3** Металл, способный вытеснить водород из воды при комнатной температуре:

а) Cu б) Zn в) Fe г) K

Дать характеристику этому металлу по периодической таблице Д.И. Менделеева.

**4.** Даны: сажа, графит, фуллерен, алмаз. Количество элементов, образующих эти вещества:

а) 1 б) 2 в) 3 г) 4

**5.** Для нейтрализации серной кислоты можно использовать вещество:

а) HNO3  б) CH3OH в) Mg(OH)2  г) NaHSO4

**6.** Среди приведённых веществ щёлочью является:

а) КОН б) СН3ОН в) Mg(OH)2  г) С2Н5ОН

**7.** Для протекторной защиты стального корпуса корабля от коррозии нельзя использовать:

а) Mg б) Al в) Cu г) Zn

**8.** Кислотными свойствами обладают водородные соединения группы:

а) HCl, H2S, HF б) PH3, H2O, HI в) SiH4, H2Se, C2H4 г) H2O, CH4, NH3.

**9**. С концентрированной азотной кислотой не взаимодействует:

а) Cu б) Cr в) Ag г) Zn

**10.** Амфотерными соединениями являются**:**

а) гидроксид натрия и серная кислота

б) этанол и нашатырный спирт

в) гидроксид алюминия и гидроксид цинка

г) азотная кислота и гидроксид алюминия.

**Дополнительная часть**

**1.** Натрий реагирует с обоими веществами пары:

а) вода и углекислый газ б) кислород и вода в) серная кислота и кальций г) хлор и кислород.

**2.** Конечным веществом **Х** в цепочке превращений является:

Cu + O2 → **A** + H2SO4 → **B** + NaOH→ **C -t**→ **Х**

а) Cu(OH)2 б) CuO в) Cu2O г) Cu

**3.** Методом электронного баланса расставить коэффициенты в уравнении:

**Ca + HNO3 = Ca(NO3)2 +N2O + H2O**