**Материалы для проведения промежуточной аттестации по химии в 11 классе**

**Контрольная работа**

**Вариант 1**

**1.** Химический элемент, формула высшего оксида которого R2O3, имеет электронную конфигурацию атома

а) 1s22s22p63s23p5б) 1s22s22p63s23p3

в) 1s22s22p63s23p64s1г) 1s22s22p1

**2.** Наибольшую степень окисления хром имеет в соединении

а) CrSO4 б) CrO в) K2CrO4 г) Cr2O3

**3.** С водой без нагревания реагирует

а) алюминий б) натрий в) цинк г) медь

**4.** Оксид углерода (IV) взаимодействует с

а) K2O б) SO2 в) Na2SO4 г) HCl

**5.** Гидроксид алюминия **не реагирует**с

а) Fe(OH)3 б) NaOH в)H2SO4 г)Ca(OH)2

**6.** Среда водного раствора карбоната калия

а) щелочная б) кислая в) нейтральная

**7.** С какими из перечисленных веществ будет реагировать концентрированная серная кислота: H2SO4, Al(OH)3, KOH, B2O3, MgO, C, Mg, BaCl2, Cu ?

**8.** Осуществить превращения:

S → Al2S3 → H2S → CuS



K2S

Для окислительно-восстановительной реакции найдите окислитель и восстановитель.

**9.** Вычислите объем углекислого газа (н.у.), полученного при взаимодействии 250 г известняка (карбоната кальция), Содержащего 5 % примесей, с разбавленной серной кислотой (ну)