1-2 урок. Итоговый контроль

**Вариант 1**

**1.** В ряду элементов О  S  Sе Те уменьшаются

**1)** радиусы атомов **3)** неметаллические свойства

**2)** металлические свойства **4)** число электронов на внешнем слое

**2.** Оксиду S(VI) соответствует кислота

**1)** H2SO4 **2)** H2S **3)** H2SO3 **4)** K2SO4

**3.** Среди металлов Au, Hg, W, Na, Cu, Zn самым тугоплавким является

**1)** медь **2)** натрий **3)** золото **4)** вольфрам

**4.** Вещества с молекулярной кристаллической решеткой

**1)** натрий и кислород **3)**вода и кислород

**2)** водород и хлорид калия **4)**графит иуглекислый газ

**5.** Для взаимодействия 1 моль алюминия с соляной кислотой потребуется \_\_\_ моль кислоты

**1)** 1 **2)** 2 **3)** 3 **4)** 4

**6.** Формула высшего оксида элемента, имеющего строение электронной оболочки 2,8,7

**1)** P2O3 **2)** SO3 **3)** Сl2O7 **4)** Al2O3

**7.** Ряд Zn(OH)2 , Н2СО3, NaOH соответственно представляет гидроксиды

**1)** основный, кислотный, амфотерный

**2)** основный, амфотерный, кислотный

**3)** амфотерный, кислотный, основный

**4)** кислотный, основный, амфотерный

**8.** Реакция водорода с оксидом меди (II) относится к реакциям

**1)** соединения **2)** обмена **3)** замещения **4)** разложения

**9.** Наиболее энергично реагирует с водой

**1)** калий **2)** литий **3)** натрий **4)** рубидий

**10.** Сумма коэффициентов в сокращённом ионном уравнении

Cu(OH)2 + HCl равна

**1)** 4 **2)** 5 **3)** 6 **4)** 8

**11.**Какой атом имеет такое же строение внешнего слоя как и ион Na+?

*В ответе укажите русское название элемента, в именительном падеже.*

**12.** И с соляной кислотой и с гидроксидом натрия будут взаимодействовать

**1)** KOH **2)** H3PO4 **3)** Be(OH)2 **4)** SO3 **5)**ZnO**6)**Al2O3

*Ответ запишите в виде последовательности цифр.*

**13.***Дополните предложение.*Продуктами взаимодействия калия с водой являются гидроксид калия и \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.

**14.** Восстановительными свойствами обладают

**1)** Na 0 **2)** Fe 3+**3)** Cu 0 **4)** F0 **5)** Ba2+

*Ответ запишите в виде последовательности цифр.*

**15.** Окислительно-восстановительными реакциями являются

**1)** 2Al(OH)3  Al2O3 + 3H2O

**2)** Fe2O3 + 3C  2Fе + 3CO

**3)** 2Na + H2  2NaH

**4)**LiOH + HCl  LiCl + H2O

**5)**Zn + FeSO4 Fe + ZnSO4

*Ответ запишите в виде последовательности цифр.*

**16.** Объём водорода (*н.у*.), образовавшийся при взаимодействии 26 *г* цинка с раствором серной кислоты, составляет \_\_\_\_\_\_ *л*. *В бланк ответа запишите число с точностью до сотых.*