**Итоговая контрольная работа по химии за 2019-2020 уч.год.**

**8 класс**

**Часть А**

**А1.**Три энергетических уровня содержит электронная оболочка атома

а) калия         б) бериллия    в) кремния      г) гелия

**А2**.Число электронов, протонов и нейтронов в атоме магния  24Mg:

а) p+—12, n0—10, e—12                 б) p+—12, n0—12, e- —12

в) p+—10, n0—12, e- —12                г) p+—12, n0—24, e- —12

**А3**.Наиболее ярко выражены неметаллические свойства у

а) Na              б) S          в) Cl              г) C

**А4.** Выберите соединение с ковалентной полярной связью

а) H2          б) H2S         в) NaI             г) N2

**А5**.Выберите формулу соединения серы, в котором она проявляет степень окисления -2

а)   SO2                                            б) SO3

в)  MgS                                           г) SF6

**А6**.Выберите ряд формул, в котором все вещества являются основаниями

а) Fe2O3, ZnO, Cu(OH)2                 б) Ba(NO3)2, Ba(OН)2, Н2SО4

в) КОН, Fe(OH)3, NaОН                г) Zn(OН)2, НCl, H2O

**А7.** Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме алюминия

1) 2е, 8е, 3е 2) 2е, 5е, 8е 3) 2е, 8е, 4е 4) 2е, 3е

**А8.** Атом хлора содержит на внешнем энергетическом уровне

1) 3 электрона 2) 7 электронов 3) 17 электронов 4) 35 электронов

**А9**.Фенолфталеин становится малиновым в растворе

1) NaCl 2) NaOH 3) HCl 4) NaNO3

**А10.** Сумма коэффициентов в уравнении реакции **Fe + Cl2→ FeCl3** равна

1) 3 2) 4 3) 5 4) 7

**А11**. Вода реагирует с оксидами металлов с образованием

1) кислот 2) гидроксидов 3) оксидов 4) гидроксидов и водорода

**А12.**Выберите формулу оксида железа (III)

а) FeO                                             б) FeCl3

в) Fe2O3                                          г) ОF2

**А13.**Уравнение реакции замещения

а) Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2            б) ZnO + H2SO4 = ZnSO4 + H2O

в) Cu(OH)2 = CuO + H2O              г) Fe + S = FeS

**А14.**Выберите формулу сильного электролита

а) HNO2                                  б) CaCO3

в) CuO                                     г) FeCl3

**А15**.Выберите уравнение электролитической диссоциации для FeCl3

а) FeCl3= Fe2+ + Cl3-         б) FeCl3= Fe + 3Cl

в)  FeCl3= Fe3++ 6Cl-          г) FeCl3=  Fe3+ + 3Cl**-**

**Часть B**

**В1**. Вычислите массовую долю кислорода в серной кислоте.

**B2.** Распределите предложенные вещества по классам и дайте их названия: CаCl2; NaOH; H3PO4; K2O; CuSO4; Ag2О; NiSO4; Na2S; HI; Cl2O7

**В3. 10.**Закончите уравнения **возможных** реакций. Для каждой осуществимой реакции напишите **тип химической реакции.**

1. Mg(OH)2 = (t)
2. KOH + H3PO4 =
3. ZnSO4 + KOH =

**Подготовка к итоговой контрольной работе по химии.**

А1.Семь электронов находятся на внешнем энергетическом уровне атома

а) алюминия                                        б) углерода

в) хлора                                             г) кремния

А2.Число электронов, протонов и нейтронов в атоме фосфора 31Р:

а) p+—15, n0—15, e—15                  б) p+—31, n0—15, e- —31

в) p+—31, n0—15, e- —15               г) p+—15, n0—16, e- —15

А3. Какой из перечисленных элементов проявляет наиболее ярко выраженные неметаллические свойства

а) алюминий                                 б) натрий

в) кислород                                   г) кремний

А4. Выберете соединение с ионной связью

а) K 2O                                  б) О2

 в) P2O5                                  г) вода

А5. Вещество, в котором азот проявляет степень окисления +4, имеет формулу

а)HNO3                                             б)NO2

в)NO                                                  г) Na3N

А6. Ряд формул, в котором все вещества являются солями:

а) KOH, ZnCl2 , HCl                      б) SO3 , MgO, CuO

в) KCl, K 2O, MgO                         г) NaNO3 , Ca3(PO4) , NaCl

**А7**. Атом фтора содержит на внешнем энергетическом уровне

1) 2 электрона 2) 7 электронов 3) 9 электронов 4) 19 электронов

**А8**. Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме серы

1) 6е, 2е 2) 2е, 8е, 6е 3) 2е, 6е 4) 2е, 3е

**А9**. Сумма коэффициентов в уравнении реакции **Li + O2 → Li2O** равна

1) 3 2) 4 3) 6 4) 7

**А10.** Лакмус становится красным в растворе:

А) основания В)соли

Б) кислоты г) оксида

**А11**. Вода реагирует с оксидами неметаллов с образованием

1) кислот 2) оснований 3) оксидов 4) гидроксидов и водорода

А12.Выберите формулу хлорида железа (III)

а) FeCl2                                           б) FeS

в) FeCl3                                           г) KCl

А13. Уравнение реакции замещения

а)CaO+SiO2= CaSiO3                    б)FeS+ 2HCl= FeCl 2+H2 S

в)2 KClO3 = 2KCl+ 3O2                г)Mg+ 2HCl= MgCl 2+ H2

А14. Выберите среди предложенных веществ формулу неэлектролита

а) CaO                                            б) HCl

в) Cu(NO3)2                                   г) KOH

А15. Какое сокращенное  ионное уравнение отображает сущность процесса

                       NaOH + HCl = NaCl + H2O

а) H+ + OH-= H 2O                        б) NaOH + H+  = Na+ + H 2O

в) 2H++ 2OH- = 2 H2 O                г) OH- + HCl = Cl-+ H 2O

**Часть В**

**В1**. Вычислите массовую долю кислорода в азотной кислоте.

**В2.**Распределите предложенные вещества по классам и дайте их названия: CuCl2; KOH; H2SO4; Ca(OH)2; CuSO4; Al2O3; BaSO4; K2S; KCl; AgNO3.

**В3**.Закончите уравнения **возможных** реакций. Для каждой осуществимой реакции напишите **тип химической реакции.**

1. Cu(OH)2 = (t)
2. BaCl2 + H2SO4 =
3. NaOH + H2SiO3 =