**Тест по химии, 0 срез 9 класс**

 **1.Серия элементов, общая формула которых есть R2O**

1) Na, K, Li 2) N, P, As 3) Mg, Cu, Be 4) B, Al, Ca

**2. Преобладающий элемент неметаллических свойств** 1) О 2) N 3) B 4) F

**3. Реакция веществ с кислородом** 1) нейтрализация 2) обмен 3) окисление 4) замещение

**4. Масса вещества в 250 г 20% раствора:** 1) 150 г 2) 50 г 3) 250 г 4) 80 г

**5. Степень окисления серы в оксиде SO3** 1) +2 2) -2 3) +4 4) +6

**6.Число протонов в ядре атома железа** 1) 20 2) 55 3)30 4) 26

**7. Массовое соотношение атомов элементов в молекуле MgCO3**1) 2:1:2 2) 2:1:4 3) 3:1:3 4) 6:3:12

**8. Реакция соединения**

1) FeCl2 + NaOH = 2) MgCO3 = 3) Mg + О2=  4) СН4 + О2=

**9. Примером безкислородной соли служит:**

**1)** Сульфид калия 2) Нитрат калия 3) Сульфит натрия 4) сульфат магния

**10. Карбонат кальция при нагревании разлагается на**:

1) Оксид кальция и углекислый газ 2) Кислород, кальций, углерод

3) Угарный газ, кислород, кальций 4) углерод, кальций

**10.  Каков заряд ядра атома магния?** 1)+24 2)+12 3)+36 4)-12

**11.  Каков физический смысл порядкового номера хими­ческого элемента?**

1) это число энергетических уровней в атоме 2) это заряд ядра атома

3) это относительная атомная масса 4) это число нейтронов в ядре

**12. Укажите количество электронов на внешнем энерге­тическом уровне в атоме Сl**.

1) 2 электрона 2) 5 электронов 3) 7 электронов 4) 17 электронов

**13. Выбберите сложные вещества**

1)S, Аl, N2 2)СO2, Fе, Н2O 3)НNО3, СаО, РН3 4)Si, Р4, Fе2O3

**14. Какова относительная молекулярная масса молекулы С2Н2O4?**

1)130 2)29 3)90 4)49

**15.  Укажите формулу соединения с ковалентной поляр­ной связью.** 1)O3 2)КВr 3)СF4 4)Р4

**16.  Выберите формулы оксидов**

1) NН3, СuО, K2О 2) ОF2, СO2, Аl2O3 3) СаО, N2O5, СгO3 4) СS2, Р2O5, В2O3

**17. Укажите формулу растворимого основания.** 1) Сu(ОН)2 2) Аl(ОН)3 3) Ва(ОН)2 4) Fе(ОН)2

**18. Что относится к неоднородным смесям?**

1) смесь кислорода и азота 2) мутная речная вода 3) снежный наст 4) кисель

**19. Какое количество веществ необходимо для приготов­ления 10%-го раствора соли?**

1) 1 г соли и 9 г воды 2) 2 г соли и 20 г воды 3) 3 г соли и 17 г воды 4) 4 г соли и 46 г воды

**20. Жесткость воды обусловлена ионами**

1) кальция и магния 2) магния и калия 3) калия и натрия 4) кальция и натрия

**21 Определите типы данных химических реакций**

А.4Р+5О2→2Р2О5 Б.2НgO →2Hg + O2 В.СuCl2 + Fe → FeCl2 + Cu

Г.CuO + 2HCl→ CuCl2 + H2O

**22. Задача.Определите массу и массовую долю вещества, который образуется при горении 6,4г магни**я

**23.Классифицируйте данные неорганические соединения**

НСl,К2О,Ba(OH)2,Na2SO4,KNO3,H3PO4,MgO,HF, КОН

Оксиды

Кислоты

Основания

Соли

Тест по химии, 0 срез 9 класс

 **1.Серия элементов, общая формула которых есть R2O**

1) Na, K, Li 2) N, P, As 3) Mg, Cu, Be 4) B, Al, Ca

**2. Преобладающий элемент неметаллических свойств** 1) О 2) N 3) B 4) F

**3. Реакция веществ с кислородом** 1) нейтрализация 2) обмен 3) окисление 4) замещение

**4. Масса вещества в 250 г 20% раствора:** 1) 150 г 2) 50 г 3) 250 г 4) 80 г

**5. Степень окисления серы в оксиде SO3** 1) +2 2) -2 3) +4 4) +6

**6.Число протонов в ядре атома железа** 1) 20 2) 55 3)30 4) 26

**7. Массовое соотношение атомов элементов в молекуле MgCO3**1) 2:1:2 2) 2:1:4 3) 3:1:3 4) 6:3:12

**8. Реакция соединения**

1) FeCl2 + NaOH = 2) MgCO3 = 3) Mg + О2=  4) СН4 + О2=

**9. Примером безкислородной соли служит:**

**1)** Сульфид калия 2) Нитрат калия 3) Сульфит натрия 4) сульфат магния

**10. Карбонат кальция при нагревании разлагается на**:

1) Оксид кальция и углекислый газ 2) Кислород, кальций, углерод

3) Угарный газ, кислород, кальций 4) углерод, кальций

**10.  Каков заряд ядра атома магния?** 1)+24 2)+12 3)+36 4)-12

**11.  Каков физический смысл порядкового номера хими­ческого элемента?**

1) это число энергетических уровней в атоме 2) это заряд ядра атома

3) это относительная атомная масса 4) это число нейтронов в ядре

**12. Укажите количество электронов на внешнем энерге­тическом уровне в атоме Сl**.

1) 2 электрона 2) 5 электронов 3) 7 электронов 4) 17 электронов

**13. Выбберите сложные вещества**

1)S, Аl, N2 2)СO2, Fе, Н2O 3)НNО3, СаО, РН3 4)Si, Р4, Fе2O3

**14. Какова относительная молекулярная масса молекулы С2Н2O4?**

1)130 2)29 3)90 4)49

**15.  Укажите формулу соединения с ковалентной поляр­ной связью.** 1)O3 2)КВr 3)СF4 4)Р4

**16.  Выберите формулы оксидов**

1) NН3, СuО, K2О 2) ОF2, СO2, Аl2O3 3) СаО, N2O5, СгO3 4) СS2, Р2O5, В2O3

**17. Укажите формулу растворимого основания.** 1) Сu(ОН)2 2) Аl(ОН)3 3) Ва(ОН)2 4) Fе(ОН)2

**18. Что относится к неоднородным смесям?**

1) смесь кислорода и азота 2) мутная речная вода 3) снежный наст 4) кисель

**19. Какое количество веществ необходимо для приготов­ления 10%-го раствора соли?**

1) 1 г соли и 9 г воды 2) 2 г соли и 20 г воды 3) 3 г соли и 17 г воды 4) 4 г соли и 46 г воды

**20. Жесткость воды обусловлена ионами**

1) кальция и магния 2) магния и калия 3) калия и натрия 4) кальция и натрия

**21 Определите типы данных химических реакций**

А.4Р+5О2→2Р2О5 Б.2НgO →2Hg + O2 В.СuCl2 + Fe → FeCl2 + Cu

Г.CuO + 2HCl→ CuCl2 + H2O

**22. Задача.Определите массу и массовую долю вещества, который образуется при горении 6,4г магни**я

**23.Классифицируйте данные неорганические соединения**

НСl,К2О,Ba(OH)2,Na2SO4,KNO3,H3PO4,MgO,HF, КОН

Оксиды

Кислоты

Основания

Соли

Тест по химии, 0 срез 9 класс

 **1.Серия элементов, общая формула которых есть R2O**

1) Na, K, Li 2) N, P, As 3) Mg, Cu, Be 4) B, Al, Ca

**2. Преобладающий элемент неметаллических свойств** 1) О 2) N 3) B 4) F

**3. Реакция веществ с кислородом** 1) нейтрализация 2) обмен 3) окисление 4) замещение

**4. Масса вещества в 250 г 20% раствора:** 1) 150 г 2) 50 г 3) 250 г 4) 80 г

**5. Степень окисления серы в оксиде SO3** 1) +2 2) -2 3) +4 4) +6

**6.Число протонов в ядре атома железа** 1) 20 2) 55 3)30 4) 26

**7. Массовое соотношение атомов элементов в молекуле MgCO3**1) 2:1:2 2) 2:1:4 3) 3:1:3 4) 6:3:12

**8. Реакция соединения**

1) FeCl2 + NaOH = 2) MgCO3 = 3) Mg + О2=  4) СН4 + О2=

**9. Примером безкислородной соли служит:**

**1)** Сульфид калия 2) Нитрат калия 3) Сульфит натрия 4) сульфат магния

**10. Карбонат кальция при нагревании разлагается на**:

1) Оксид кальция и углекислый газ 2) Кислород, кальций, углерод

3) Угарный газ, кислород, кальций 4) углерод, кальций

**10.  Каков заряд ядра атома магния?** 1)+24 2)+12 3)+36 4)-12

**11.  Каков физический смысл порядкового номера хими­ческого элемента?**

1) это число энергетических уровней в атоме 2) это заряд ядра атома

3) это относительная атомная масса 4) это число нейтронов в ядре

**12. Укажите количество электронов на внешнем энерге­тическом уровне в атоме Сl**.

1) 2 электрона 2) 5 электронов 3) 7 электронов 4) 17 электронов

**13. Выбберите сложные вещества**

1)S, Аl, N2 2)СO2, Fе, Н2O 3)НNО3, СаО, РН3 4)Si, Р4, Fе2O3

**14. Какова относительная молекулярная масса молекулы С2Н2O4?**

1)130 2)29 3)90 4)49

**15.  Укажите формулу соединения с ковалентной поляр­ной связью.** 1)O3 2)КВr 3)СF4 4)Р4

**16.  Выберите формулы оксидов**

1) NН3, СuО, K2О 2) ОF2, СO2, Аl2O3 3) СаО, N2O5, СгO3 4) СS2, Р2O5, В2O3

**17. Укажите формулу растворимого основания.** 1) Сu(ОН)2 2) Аl(ОН)3 3) Ва(ОН)2 4) Fе(ОН)2

**18. Что относится к неоднородным смесям?**

1) смесь кислорода и азота 2) мутная речная вода 3) снежный наст 4) кисель

**19. Какое количество веществ необходимо для приготов­ления 10%-го раствора соли?**

1) 1 г соли и 9 г воды 2) 2 г соли и 20 г воды 3) 3 г соли и 17 г воды 4) 4 г соли и 46 г воды

**20. Жесткость воды обусловлена ионами**

1) кальция и магния 2) магния и калия 3) калия и натрия 4) кальция и натрия

**21 Определите типы данных химических реакций**

А.4Р+5О2→2Р2О5 Б.2НgO →2Hg + O2 В.СuCl2 + Fe → FeCl2 + Cu

Г.CuO + 2HCl→ CuCl2 + H2O

**22. Задача.Определите массу и массовую долю вещества, который образуется при горении 6,4г магни**я

**23.Классифицируйте данные неорганические соединения**

НСl,К2О,Ba(OH)2,Na2SO4,KNO3,H3PO4,MgO,HF, КОН

Оксиды

Кислоты

Основания

Соли