**Критерии оценивания:**

Верное выполнение каждого задания **части А** и первое задание части В (**В-1**) оценивается **1 баллом**.

За правильное выполнение заданий **В-2, В-3, В-4** учащиеся получают **2 балла** (1 балл за половину верного задания).

Задания **С-1, С-2**, **С-3** оцениваются максимально **3 баллами** за каждое верно выполненное задание.

Для получения отметки **«3»** необходимо набрать от **15 до 20 баллов**.

Для получения отметки **«4»** необходимо набрать **21 - 25 баллов.**

Для получения отметки **«5»** необходимо набрать **26 – 29 баллов**.

**МБОУ Волошинская СОШ**

**Итоговая контрольная работа за курс химии 8 класса**

**учени*ка(цы):* \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ (Ф.И.)**

**Инструкция для учащихся**

Тест состоит из 3 частей (А, В и С) и включает 20 заданий (А-13, В-4, С-3). На его выполнение отводится 45 минут. Задания рекомендуется выполнять по порядку. Если не удается выполнить сразу, перейдите к следующему. Если останется время, вернитесь к пропущенным заданиям. Постарайтесь выполнить как можно больше заданий и набрать наибольшее количество баллов.

Желаем успеха!

**3 вариант**

**Часть А**

***К каждому заданию части А дано 4 варианта ответа, из которых только один верный.***

А1. Четыре энергетических уровня содержит электронная оболочка атома:

а) калия

б) бериллия

в) кремния

г) гелия

А2. Шесть электронов находятся на внешнем энергетическом уровне атома:

а) золота

б) углерода

в) хром

г) кислорода

А3. Выберите соединение с ковалентной полярной связью:

а) H2

б) H2S

в) NaI

г) N2

А4. Выберите формулу соединения **серы**, в котором она проявляет степень окисления **-2**

а) SO2

б) SO3

в) MgS

г) SF6

А5. Выберите формулу **оксида железа (III):**

а) FeO

б) FeCl3

в) Fe2O3

г) ОF2

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

а) Fe2O3, CaO, Mg(OH)2

б) Ba(NO3)2, Ba(OН)2, Н2SО3

в) LiОН, Fe(OH)2, KОН

г) Cu(OН)2, НBr, H2O

А7. **Оксид кальция** **СаО** реагирует с:

а) HCl

б) Li2O

в)Cu

г) CuSO4

А8. Смесью веществ, в отличие от чистого вещества, является:

а) водопроводная вода

б) углекислый газ

в) кислород

г) медь

А9. Уравнение реакции замещения:

а) Zn + 2HCl = ZnCl2 + H2

б) MgO + H2SO4 = MgSO4 + H2O

в) Cu(OH)2 = CuO + H2O

г) Fe + S = FeS

А10. Выберите уравнение электролитической диссоциации для **Ba(NO3)2**:

а) Ba(NO3)2 = Ba2+ + NO3-

б) Ba(NO3)2 = Ba + 2 NO3

в) Ba(NO3)2 = Ba2+ + 6 NO-

г) Ba(NO3)2 = Ba2+ + 2 NO3-

А11. Выберите краткое ионное уравнение для реакции **2LiОН + Н2SО4 = Li2SО4 + 2Н2О**

а)2LiОН + 2 Н+= 2Li++ 2Н2О

б) ОН- + Н+= Н2О

в) 2ОН- + 2Н+= 2Н2О

г) 2Li++ 2ОН-+ 2 Н++ SО42-= 2Li++SО42-+2Н2О

А12. В уравнении реакции Cu+HNO3→Cu(NO3)2+NO+H2O коэффициент перед формулой восстановителя:

а) 2 б) 3 в) 6 г) 8

А13. Какой объем при н.у. занимает 2 моль водорода Н2 :

а) 11,2л б) 22,4 л в) 44,8 л г) 8 9,6 л л

**Часть В**

***В задании В1 ответом является цифра или формула.***

***В заданиях В2 и В3 на установление соответствия запишите напротив цифр буквы (одну или несколько) выбранных вами ответов. В задании В4 – решение + ответ (цифра).***

В1. Ядро атома 15N содержит 7 протонов и …… нейтронов.

В2. Установите соответствие между формулой вещества и его принадлежностью к определенному классу неорганических соединений.

 **Класс веществ: Формула вещества:**

1. соли а) HNO3
2. основания б) P2O5
3. кислоты в)Cu(OH)2
4. оксиды г) Mg(NO2)2

В3. Установите соответствие между реагентами и названием продуктов реакции

 **Реагенты** **Продукты реакции**

 1) BaCl2 + Na2SO4 =а) = хлорид бария + вода

 2) BaO + HCl = б) = нитрат бария + вода

 3) Ba + H2O = в) = гидроксид бария + водород

 4) Ba(OH)2 + HNO3 =г) = сульфат бария + вода

 д) = сульфат бария + хлорид натрия

В4. Массовая доля кислорода в серной кислоте H2SO4 равна …%

**Часть С**

***При записи ответов к заданиям части С приведите полное решение. Ответы записывайте четко и разборчиво.***

С1. Составьте химические формулы соединений:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| а). Оксид алюминия | б). Сульфат натрия | в). Гидроксид железа (III) |
|  |  |  |

С2. Определите с.о. элементов в соединениях: а). Н2SO3. б). Са(ОН)2. в). Fе2О3

С3.Определите массу металла, который выделился при взаимодействии 40 моль железа с достаточным количеством сульфата меди (II).