**Государственное бюджетное специальное «коррекционное» образовательное учреждение для обучающихся, воспитанников с ограниченными возможностями здоровья «Набережночелнинская специальная (коррекционная) общеобразовательная школа № 87 IV вида для детей с нарушением зрения»**

|  |  |
| --- | --- |
| Введено приказом  № 47 от 23.04.2014 года  Директор\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_Т.И. Королькова | **УТВЕРЖДЕНО:**  на заседании педагогического совета  Протокол № 4 от 23.04.2014 года |

**Промежуточная аттестация по предмету химия**

**8 класс**

**Составител**ь: Луганская Наталия Алексеевна

учитель химии и биологии

высшей квалификационной категории

**РАССМОТРЕН**О

на заседании МО, протокол № \_\_\_\_ от \_\_ апреля 2014 г

Руководитель МО \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ /Луганская Н.А../

**СОГЛАСОВАНО**

Зам. директора \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_/Маркова Л.С./

**ПОЯСНИТЕЛЬНАЯ ЗАПИСКА (8 класс)**

Промежуточная аттестация обучающихся 2-10, 12 классов проводится согласно Положению образовательного учреждения «Положение о формах, периодичности и порядке текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации учащихся», Закона «Об образовании в Российской Федерации» - статья 58.

***Промежуточная аттестация по химии проводится в виде теста***. Вопросы и задания для данной работы составлены с учетом обязательных минимумов содержания основного общего и среднего (полного) общего образования (приказы Минобразования России от 19.05.1998 № 1236 и от 30.06.1999 № 56), а также государственных стандартов основного общего и среднего (полного) общего образования (приказ Минобразования России от 05.03.2004 № 1089).

Тесты состоят из 3 частей: часть А – 10 вопросов с выбором ответа, часть В – 4 вопроса с кратким ответом, часть С- 2 вопроса с развернутым ответом. Такая форма позволяет проверить знания, умения и навыки соответствующие базовому уровню изучения курса химии, сокращает зрительную нагрузку, подготавливает к итоговой аттестации.

Рекомендуемое время для выполнения теста 40 минут.

***Темы проверяемые данной работой приведены в таблице.***

|  |  |
| --- | --- |
| **Вопрос** | **Проверяемый элемент** |
| А1 | Простые и сложные вещества, смеси веществ |
| А2 | Химические элементы металлы и неметаллы |
| А3 | Определение валентности |
| А4, | Определение атомной массы |
| А5 | Составление уравнений химических реакций |
| А6 | Определение молекулярной массы |
| А7 | Признаки химических реакций |
| А8 | Классификация оксидов |
| А9 | Химические свойства гидроксидов |
| А10 | Генетическая связь между классами неорганических веществ |
| В1 | Классификация неорганических веществ |
| В2 | Химические реакции |
| В3 | Свойства гидроксидов |
| В4 | Вычисление массовой доли растворенного вещества в растворе |
| С1 | Составление уравнений осуществляющих генетическую связь |
| С2 | Расчетная задача по уравнению реакции |

***Оценивание работы проводится по бальной системе.***

**Часть I**

Задание считается выполненным, если верно указан код ответа, во всех остальных случаях (указан неверный код ответа, указано больше одного ответа, ответ отсутствует) задание считается невыполненным.

**Часть II**

Задание B1 считается сделано полностью, если совпадают все пять элементов ответа. Пять совпадений – 3 балла, четыре совпадения – 2 балла, три совпадения – 1 балл, два, одно совпадение или нет совпадений – 0 баллов**.**

Задание B2 и B3 считается сделанными полностью если совпадают все четыре элемента ответа, четыре совпадения – 3 балла, три совпадения 2 балла, два совпадения 2 балл, одно совпадение или нет совпадений – 0 баллов.

Задание B4 считается сделанным правильно, если сделан правильно расчет и округление до целых.

**Часть III**

За задания C1 и C2 ставиться от 0 до 4 баллов, в зависимости от количества выполненных элементов задания.

**С1** Элементы ответа: Определено вещество X, написаны правильно уравнения реакций. *Max – 4 балла*

**С2** Элементы ответа: записано дано с помощью условных обозначений, составлено правильно уравнение реакции, составлена правильно пропорция количественных соотношений, правильно сделаны переводы единиц измерения.*Max -- 4 балла*

**Максимальный балл -- 29 баллов,**

***Шкала перевода баллов в отметку.***

23-29 баллов – «5»

17 –22 балл – «4»

10 – 16 баллов – «3»

Менее 10 баллов – «2»

***Ответы***

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **А1** | **А2** | **А3** | **А4** | **А5** | **А6** | **А7** | **А8** | **А9** | **А10** | Max балл |
| **Вариант №1** | **3** | **4** | **3** | **4** | **1** | **2** | **3** | **4** | **1** | **1** | **10** |
| **Вариант №2** | **3** | **1** | **4** | **1** | **2** | **2** | **1** | **3** | **2** | **2** | **10** |

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **Б1** | **Б2** | **Б3** | **Б4** | Max балл |
| **Вариант №1** | А3,Б4,В2,Г1,Д3 | А3,Б2,В5,Г1 | 1,2,5,6 | 9 |  |
| **Вариант №2** | А2,Б4,В3,Г1,Д1 | А1,Б3,В4,Г2 | 1,3,5,6 | 9 |  |
| **Max балл** | **3** | **3** | **3** | **2** | **11** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **С1** | **С2** |
| ***Вариарт №1*** | X = H2CO3  C +O2 =CO2  CO2 + H2O = H2CO3  H2CO3 + 2NaOH = Na2CO3 + 2H2O  Max балл 4 | X=NaOH  4Na + O2 =2Na2O  Na2O +H2O =2NaOH  2NaOH + H2SO4 = Na2SO4 + H2O  Max балл 4 |
| ***Вариарт №2*** | Mg + O2 = MgO  ν(Mg)=4,8г: 24г/моль=0,2 г  ν(MgO)=ν(Mg)=0,2 моль  M(MgO)= 24+16=40г/моль  m(MgO)= 0,2 моль \*40г/моль=8г  Max балл 4 | C +O2 =CO2  ν(C)=2,4г: 12г/моль=0,2 г  ν(CO2)=ν(C)=0,2 моль  M(CO2)= 12+16\*2=44г/моль  m(CO2)= 0,2 моль \*44г/моль=8,8г  Max балл 4 |

***Содержание тестов:***

**Вариант №1**

**Часть I**

*Выберите правильный ответ, в бланке ответов поставьте знак «+» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.*

|  |  |
| --- | --- |
| **A1** | Какая из указанных ниже групп веществ относится к простым?   1. вода, кислород, воздух, молоко; 2. водород, железо, азот, медь; 3. серная кислота, оксид кремния, алюминий, фтор; 4. углекислый газ, воздух, азот, хлор |
| **А2** | В какой группе все элементы являются металлами?  1) S, O, Mg, N; 2) P, Cl, C, H; 3) K, Na, C, Fe; 4) Al, Mg, Ca, Na. |
| **А3** | Валентность серы в соединении SO2 равна:  1) 2 2) 1 3) 4 4) 6 |
| **А4** | Относительная атомная масса кислорода равна:  1) 16 2) 8 3) 32 4) 15 |
| **А5** | Сумма всех коэффициентов в химической реакции  Na+ O2= Na2O равна:  1) 7 2) 3 3) 5 4) 4 |
| **A6** | Молекулярная масса CO2 равна:  1) 28 2) 44 3) 42 4) 20 |
| **А7** | При горении серы можно наблюдать:  1) выделение газа 2) изменение цвета  3) выделение теплоты 4) выпадение осадка |
| **А8** | Кислотным оксидом является:  1) H2SO4 2) NaOH 3) K2O 4) CO2 |
| **А9** | Гидроксид натрия вступает в реакцию с:  1) SO2 2) CaO 3) KCl 4) Cu(OH)2 |
| **А10** | В схеме превращений Na → X → NaOH веществом X является:  1) Na2O 2) H2O 3) NaCl 4) KOH |

**Часть II**

*В заданиях Б1-Б2 установите соответствие, и в бланк ответов запишите цифры выбранных вами ответов*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Б1** | Установите соответствие между формулой и классом вещества | |
|  | **Формула вещества:**  А) CO2  Б) Cu(OH)2  В) Mg(NO3)2  Г) H2SO4  Д) Na2O  Е) KCl | **Класс вещества:**   1. кислота 2. соль 3. оксид 4. основание |
| **Б2** | Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции. | |
|  | **Исходные вещества:**  А) SO2+2KOH=  Б) 2HCl+Zn=  В) KOH+HCl=  Г) H2SO4+Na2O= | **Продукты реакции:**  1) Na2SO4+H2O  2) ZnCl2+H2  3) K2SO3+H2O  4)K2SO4 + H2O  5) 2KCl+H2O  6) Na2SO4 + H2 |

*В задании Б3 установите, какая характеристика является верной, и в бланк ответа запишите номер правильной характеристики.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Б3** | *Установите, какие характеристики являются верными для серной кислоты* |
|  | 1. Окрашивает раствор лакмуса в красный цвет. 2. Взаимодействует с основными оксидами с образованием соли и воды. 3. Ни при каких условиях не взаимодействует с металлами. 4. Имеет резкий неприятный запах. 5. Образуется при растворении в воде оксида серы (VI). 6. Хорошо растворяется в воде. |

*В задании Б4 сделайте расчет и в бланк ответов запишите полученное число без указания единиц измерения*

|  |  |
| --- | --- |
| **Б4** | В 50 г воды растворили 5г сахара, вычислите массовую долю сахара в полученном растворе. |

**ЧастьIII**

*Запишите сначала номер задания (В1,В2), а затем полное решение. Ответы записывайте четко и разборчиво.*

|  |  |
| --- | --- |
| **В1** | В схеме превращений C → CO2 → X → Na2CO3 определите вещество X, запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить эти превращения. |
| **В2** | Вычислите массу оксида магния (II), полученного при сжигании 2,4г магния. |

**Вариант №2**

**Часть I**

*Выберите правильный ответ, в бланке ответов поставьте знак «+» в клеточку, номер которой соответствует номеру выбранного вами ответа.*

|  |  |
| --- | --- |
| **A1** | Какая из указанных ниже групп веществ относится к простым?  1) Туман, раствор сахара, воздух, стекло;  2) Железо, кислород, оксид меди, вода;  3) Цинк, алюминий, водород, хлор;  4) углекислый газ, воздух, азот, молоко |
| **А2** | В какой группе все элементы являются неметаллами?  1) S, O, P, N; 2) K, C, Zn, H; 3) K, Na, C, Fe; 4) Al, Mg, Ca, Na. |
| **А3** | Валентность углерода в соединении СO2 равна:  1) 2 2) 6 3) 1 4) 4 |
| **А4** | Относительная атомная масса натрия равна:  1) 23 2) 11 3) 22 4) 13 |
| **А5** | Сумма всех коэффициентов в химической реакции  N2+ O2= NO равна:  1) 2 2) 4 3) 5 4) 3 |
| **A6** | Молекулярная масса SO2 равна:  1) 28 2) 64 3) 42 4) 20 |
| **А7** | При растворении магния в соляной кислоте можно наблюдать:  1) выделение газа 2) изменение цвета  3) появление запаха 4) выпадение осадка |
| **А8** | Основным оксидом является:  1) HCl 2) Ca(OH)2 3) Na2O 4) CO2 |
| **А9** | Серная кислота вступает в реакцию с:  1) Na2SO2 2) CaO 3) HCl 4) O2 |
| **А10** | В схеме превращений Ca -- X– Ca(OH)2 веществом X является:  1) H2O 2) CaO 3) CaCl2 4) KOH |

**Часть II**

*В заданиях Б1-Б2 установите соответствие, и в бланк ответов запишите цифры выбранных вами ответов*

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Б1** | Установите соответствие между формулой и классом вещества | |
|  | **Формула вещества:**  А) Na2CO3  Б) Mg(OH)2  В) CO2  Г) H2SO4  Д) HCl  Е) SiO2 | **Класс вещества:**   1. кислота 2. соль 3. оксид 4. основание |
| **Б2** | Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции. | |
|  | **Исходные вещества:**  А) SO3+2NaOH=  Б) 2HCl+Mg=  В) KOH+H2SO4=  Г) CO2+K2O= | **Продукты реакции:**  1) Na2SO4+H2O  2) K2CO3  3) MgCl2+H2  4) K2SO4+2H2O  5) K2SO3 + H2O  6) Na2SO3 + H2 |

*В задании Б3 установите, какая характеристика является верной, и в бланк ответа запишите номер правильной характеристики.*

|  |  |
| --- | --- |
| **Б3** | *Установите, какая характеристика является верной для гидроксида натрия* |
|  | 1. Окрашивает раствор лакмуса в синий цвет.  2. Взаимодействует с основными оксидами с образованием соли и воды.  3. Ни при каких условиях не взаимодействует с металлами.  4. Имеет резкий неприятный запах.  5. Образуется при растворении в воде оксида натрия.  6. Вступает в реакцию нейтрализации с кислотами. |

*В задании Б4 сделайте расчет и в бланк ответов запишите полученное число без указания единиц измерения*

|  |  |
| --- | --- |
| **Б4** | В 70 г воды растворили 7г соли, вычислите массовую долю сахара в полученном растворе. |

**ЧастьIII**

*Запишите сначала номер задания (В1,В2), а затем полное решение. Ответы записывайте четко и разборчиво.*

|  |  |
| --- | --- |
| **В1** | В схеме превращений Na → Na2O →X →Na2SO4 определите вещество X, запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить эти превращения. |
| **В2** | Вычислите массу оксида углерода (VI), полученного при сжигании 2,4г углерода. |