государственное бюджетное общеобразовательное учреждение средняя общеобразовательная школа с.Кротково

муниципального района Похвистневский Самарской области

**Контрольная работа по теме «Соединение химических элементов»**

8 класс

Учитель химии и биологии

Аникина Наталья Николаевна

2016- 2017 учебный год

На выполнение работы отводится 40 минут. Работа состоит из 2 частей и включает 11 заданий.

Часть А включает 6 заданий базового уровня. К каждому заданию дается 4 варианта ответа, из которых только один правильный. За выполнение каждого задания- 1 балл.

И 2 задания повышенного уровня состоящего на соотношение. За выполнение задания - 4 балла.

Часть Б содержит 3 задания наиболее сложное объемное задание, которое требует полного ответа. За выполнение 9 и 11 задания вы можете получить 6 балла и за 10 задание – 4 балла..

Баллы, полученные за выполненные задания, суммируются. Максимально вы можете набрать 18 баллов. Желаю успеха!

***Система оценивания работы:***

|  |  |
| --- | --- |
| ***0-14 баллов – «2»*** | ***15-22 баллов – «3»*** |
| ***23-26 баллов – «4»*** | ***27-30 баллов – «5»*** |

**Контрольная работа по теме**

**«Соединение химических элементов» 8 класс.**

**Часть А.** Тестовые задания с выбором одного правильного ответа и на соотнесение

**1. *(1 балла).*** Кремневой кислоте соответствует формула

**А.** СаSO4 **Б.**  HNO3 **В.** Si O2 **Г.**  Н2SiО3

**2 *(1 балла).*** Ряд формул, в котором все ве-щества — основания:

**А.** Сu(ОН) 2, CuCI2, NaOH. **Б.** Са(ОН)2, Mg(OH)2, MgOHCI.

**В**. КОН, Ва(ОН)2, Сu(ОН)2. **Г.** НСl, NaOH,NaCl.

**3 *(1 балла).*** Число формул солей в следующем списке: H2CO3, Fe(OH)3, KNO3, NaOH, Ba(OH)2, CaO, SO2, CaCО3 – равно:

**А.** 1 **Б.** 2 **В.** 3 **Г.** 4

**4 *(1 балла).*** Азот проявляет наибольшую степень окисления в соединении с формулой:

**А.** N2O5  **Б.** NO2  **В.**NH3  **Г.** NO.

**5 *(1 балла).*** Нерастворимое в воде основание – это вещество с формулой:

**А**. NaOH **Б.** KOH **В.** Fe(OH)3 **Г.** Ba(OH)2.

**6 *(1 балла).*** Формула кислоты, в которой заряд иона кислотного остатка равен 3 -:

**А**. НСl **Б.** Н3РО4  **В.** Н2SO4 **Г.** HNO3

**7. *(4 баллов)*** Соотнесите.

Формула соединения:

**1.** K2O **2.** CaSO4  **3.** Н2SO4 **4.** KOH **5.** SO2 **6.** HNO3

Класс соединений:

**А.** Оксиды **Б.** Основания **В.** Кислоты **Г.** Соли

**8*.(4 балла)*** Соотнесите.

Формула соединения:

**1.** MnCl2 **2**. Fe(OH)2  **3.** Fe(OH)3 **4.** H2SO4 **5.** MgCl2 **6.** MgO **7.** MnO

Название вещества: **А.**Оксид магния. **Б.**Серная кислота **В.** Гидроксид железа(III) **Г.** Хлорид магния

**Часть Б** Задания со свободным ответом

**9. *(6 баллов)*** Для гидроксида (кислоты или основания) напишите формулу соответствующего ему оксида: **А.** H2SiO3  **Б.** Ca(OH)2 **В.** Fe(OH)3

**10. *(4 балла)*** Составьте химические формулы соединений: **А.** Азотной кислоты **Б.** Оксид серы (IV) **В.** Сульфат натрия  **Г.** Гидроксид цинка(II)

**11. *(6 баллов)*** Найдите объем, который имеют при н.у. 17г. сероводорода.

**Ответы контрольной работы по теме**

**«Соединения химических элементов»**

Ключ ответов к тесту.

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Часть А | | | | | | | | |
| вопрос | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 11 | 12 |
| ответ | Г | В | Б | А | В | Б | А-1,5 Б-4 В-3,6 Г-2 | А-6 Б-4 В-3 Г-5 |

**13.** A. SiO2 Б. CaO В. Fe2O3

**14.** А. HNO3 Б. SO2 В. Na2SO4 Г. Zn(OH)2

**15.** Задача решение и ответ

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Вар-т | Содержание верного ответа и указания по оцениванию | | Баллы |
|  | | Элементы ответа:  1. Записано краткое условие задачи  2. Приведены формулы для нахождения объема и количества вещества.  3. Рассчитаны количество вещества и объем углекислого газа; записан ответ |  |
| Ответ правильный и полный | 3 |
| В ответе допущена ошибка в одном элементе | 2 |
| В ответе допущена ошибка в двух элементах | 1 |
| Все элементы ответа записаны неверно | 0 |
|  | Решение  Дано: V. =Vm \* n; Vm= 22.4 л/моль  m(H2S). = 17г. n = m / M = 17г / 34 г/моль = 0,5 моль  V (H2S). = X л V (H2S). = 22,4 л/моль \* 0,5 моль = 11,2л  Ответ: V (H2S). = 11.2л | | |

**Источники:**

1. О.С. Габриелян «Химия 8 класс»

[Скачано с www.znanio.ru](https://znanio.ru)