**Задания по химии для 8 класса.**

**27.05.2020 (среда)**

**Тема урока*:*** Итоговая контрольная работа.

- записать в тетради число и тему;

- выполнить задания контрольной работы (писать в столбик номер задания и рядом ответ).

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

|  |
| --- |
| **Часть А** К каждому из заданий даны 4 варианта ответа, из которых только один правильный**.** |

**А1**. Символ химического элемента кальция

1. K 2. Ca 3. Сs

4. Сd

**А2**. Физическим природным явлением является

1. образование глюкозы в зеленом растении

2. лесной пожар

3. высыхание дождевых луж

4. процесс дыхания растений

**А3.** Из приведенных понятий выберите только те, которые обозначают вещество.

1. железо, нож, сахар

2. стекло, дерево, железо

3. парта, дерево, стекло

4. стекло, окно, гвоздь

**А4.** Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только сложные вещества.

1. кислород, ртуть, оксид азота

2. оксид натрия, вода, серная кислота 3. барий, оксид бария, гидроксид бария

4. кислород, водород, барий

**А5.** Число, показывающее число атомов в молекуле называется…

1. индекс 2. Коэффициент 3. Валентность 4. электроотрицательность

**А6.** Как определяется число электронов атома химического элемента?

1. по порядковому номеру 2. по номеру периода 3. по номеру группы

4. по разнице между атомной массой и порядковым номером.

**А7.** Какое из веществ имеет ковалентный неполярный вид связи?

1. O2 2. H2O 3. CaCl2 4. Ba

**А8**. Из приведенного перечня выберите ряд, в котором указаны только двухвалентные элементы.

1. H, Na, K 2. O, Mg, Zn 3. Na, Mg, Ca 4. Al, P, Cl

**А9**. Выберите ряд, где указаны только основания

1. H2SO4 N2O5 Cu(NO3)2 Na2O 2. Ca(OH)2 Cu(OH)2 NaOH

3. CaO H2O Na2O N2O5 4. CaO NaOH Na2O N2O5

**А10.** Сумма коэффициентов в уравнении реакции, схема которой

SO2+ O2 → SO3

1. 4 2. 5 3. 6 4. 7

|  |
| --- |
| **Часть В** В задании 1 ответ записывается в виде последовательности цифр.В задании В2 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов, а затем полученную последовательность цифр перенесите в бланк ответов без пробелов и других символов. (Цифры в ответе могут повторяться). |

**В1.**

С раствором гидроксида натрия реагируют:

1) сульфат меди (II) 2) азотная кислота 3) оксид меди (II) 4) магний 5) гидроксид калия 6) оксид углерода (IV) Ответ 124\_\_\_

**В2.** Установите соответствие между уравнением реакции и типом реакции

1. 2Al + 3S → 2Al2S3 А. реакция обмена

2. 2Fe(OH)3 → Fe2O3 + 3H2O Б. реакция замещения

3. Zn + 2HCl → ZnCl2 + H2  В. реакция разложения

4. ZnO + 2HNO3 → Zn (NO3) 2 + H2O Г. реакция соединения Ответ\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

|  |
| --- |
| При выполнении заданий С1, С2 подробно запишите ход их решения и полученный результат. |

**С1.** Для приготовления 400 г 2% раствора соли необходимо взять соль массой

1. 8 г 2. 4 3. 2 г 4. 10 г

**С2**. Объем углекислого газа, образовавшегося при сжигании 11,2 л (н.у.) метана СН4

СН4 + 2О2 → СО2 + Н2О равен

1. 11,2 л

2. 22,4 л

3. 44,8 л

4. 5,6 л

**29.05.2020 ( пятница)**

**Тема урока*: «*** Анализ итоговой контрольной работы. ***Повторение и закрепление материала за курс химии 8 класса».***

- повторить материал учебника химии 8 класс ( основные термины и понятия)*.*