## ФИ………………………………………………………класс…………..

## Получение оксида углерода и определение его свойств

1. Действия: В пробирку кладем несколько кусочков мрамора, добавляем раствор соляной кислоты. Уравнения реакции написать в ионном виде

Вывод:

1. Конец газоотводной трубки помещаем в пробирку с известковой водой.

Ca(OH)2+CO2

3. **Описание элементов углерода и кремния по их положению в ПСХЭ**

## ФИ………………………………………………………класс…………..

* 1. Углерод - элемент \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ группы, \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ подгруппы
* Заряд ядра атома углерода равен \_\_\_\_\_\_
* В ядре атома углерода\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ протонов.
* В ядре атома углерода \_\_\_\_\_\_\_\_\_ нейтронов.
* В атоме углерода\_\_\_\_\_\_\_\_ электронов.
* Атом углерода имеет \_\_\_\_\_\_\_\_\_ энергетических уровня.
* На внешнем уровне в атоме углерода \_\_\_\_\_\_\_\_\_ электронов.
* Максимальная степень окисления атома углерода в соединениях равна \_\_\_\_\_\_\_\_.
* Минимальная степень окисления атома углерода в соединениях равна \_\_\_\_\_\_\_\_.
* Простое вещество углерод является \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
* Оксид углерода (IV) имеет \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ характер и ему соответствует \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ кислота.

## ФИ………………………………………………………класс…………..

## Получение оксида углерода и определение его свойств

1.Действия: В пробирку кладем несколько кусочков мрамора, добавляем раствор соляной кислоты. Уравнения реакции написать в ионном виде

Вывод:

2.Конец газоотводной трубки помещаем в пробирку с известковой водой.

Ca(OH)2+CO2

3. **Описание элементов углерода и кремния по их положению в ПСХЭ**

* 1. Кремний - элемент \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ группы, \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ подгруппы
* Заряд ядра атома кремния равен \_\_\_\_\_\_
* В ядре атома кремния \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ протонов.
* В ядре атома кремния \_\_\_\_\_\_\_\_\_ нейтронов.
* В атоме кремния \_\_\_\_\_\_\_\_ электронов.
* Атом кремния имеет \_\_\_\_\_\_\_\_\_ энергетических уровня.
* На внешнем уровне в атоме кремния \_\_\_\_\_\_\_\_\_ электронов.
* Максимальная степень окисления атома кремния в соединениях равна \_\_\_\_\_\_\_\_.
* Минимальная степень окисления атома кремния в соединениях равна \_\_\_\_\_\_\_\_.
* Простое вещество кремний является \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_.
* Оксид кремния имеет \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ характер и ему соответствует\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ кислота