**Химия 9 класс.**

**07.04.20202.** Параграф 34 стр.242-243**. Кислородные соединения углерода. Оксиды углерода.** Письменно заполнить таблицу.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Признаки сравнения** | **Оксид углерода (II)** | **Оксид углерода (IV)** |
| Формула |  |  |
| Физические свойства |  |  |
| Химические свойства |  |  |
| Применение |  |  |
| Физиологическое действие на организм |  |  |

***Упр.1 и 3 стр.248 (под знаком вопроса) сделать только Кутовой, Лопатину, Иванову, Астафьеву, Монахову. Учебник О.С. Габриелян. Химия 9 класс, М. :Дрофа, 2019 год.***

**08.04.2020.** Параграф 34 стр.244-247**. Угольная кислота и ее соли.** Выполнить письменно следующие задания:

**№1**.1. Химическая формула угольной кислоты – 2.Название соли угольной кислоты -

3. Дописать уравнения химических реакций: -с активными металлами H2CO3 + Ca =

- с основными оксидами H2CO3 +Na2 O =

- с основаниями H2CO3+ КOH =

Угольная кислота очень непрочная кислота – разлагается (написать уравнение реакции)

**№2*.Соли угольной кислоты***: написать формулы мела и мрамора, питьевой соды.

**№3. Письменно:** что такое жесткость воды и как ее можно устранить.

**№4.** Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения: Ca → CaC 2→ Ca ( OH )2→ CaCO 3→ CO 2→ C