**Рабочая карта уроков химии в 9 «Б» классе ГБОУ школа № 530 Пушкинского района г. Санкт-Петербурга**

**с применением электронного обучения и дистанционных технологий**

**Период с 20.04.2020 по 25.04.2020**

**Учитель химии 9 «Б» класса – Григорьева Е.П.**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема | Формат обучения | Материал для самостоятельной работы | Час дедлайна | Средства коммуникации | Текущий контроль |
| 20.04-25.04 | Углерод и его соединения | синхронный,уроки по расписанию:четверг 5 урок, суббота – 5 урок | **1 урок**Видеоуроки в Интернете на сайте <https://videouroki.net>1. Прочитать §33,34 «Углерод» и «Кислородные соединения углерода» (номер параграфа может отличаться, это зависит от года издания).
2. Просмотреть видеоуроки « Углерод. Оксиды углерода» и «Угольная кислота. Карбонаты. Жёсткость воды».
3. Составить конспект по теме «Углерод».
 | до 26.04 | <https://vk.com/public193460129> Группа для учащихся 8 - 11 классовАдрес электронной почты для учеников и их родителей:[himiya891011gep@mail.ru](https://e.mail.ru/compose/?mailto=mailto%3ahimiya891011gep@mail.ru) | Отметка,отзыв |
|  |  |  | **2 урок**1. Определить степень окисления углерода в следующих соединениях:

CS2 , CH4 , CCl4 , Be2 C , CO1. Решить задачу:

На космическом корабле поглощение оксида углерода(IV) осуществляется сухим гидроксидом лития. Какой объём оксида углерода(IV) (н.у.) поглотится, если в результате реакции образуется 7,4 кг карбоната лития.1. Осуществить следующие превращения:

оксид углерода(IV) → карбонат кальция → гидрокарбонат кальция → карбонат кальция → оксид кальция → хлорид кальцияЗапишите уравнения реакций в молекулярном и ионном видах.1. Заполнить таблицу:

**Химические свойства углерода**

|  |  |
| --- | --- |
| **Восстановительные свойства** | **Окислительные свойства** |
| **С + H2O** → | **С + H2** → |
| **С + O2** → | **С + Al** → |
| **С + CuO** → | **С + Si** → |
| **С + CO2** → | **С + Ca** → **CaC2** |

Запишите уравнения реакций. Укажите переход электронов, окислитель и восстановитель. |  |  |  |