**Рабочая карта уроков химии в 11 «А» 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 101 «А» класса – Григорьева Е.П.**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата | Тема | Формат обучения | Материал для самостоятельной работы | Час дедлайна | Средства коммуникации | Теку-щий конт-роль |
| 20.04-25.04 | Основания | синхронный,уроки по расписанию:вторник – 4 урок, четверг –6 урок | **1 урок**Видеоуроки в Интернете на сайте <https://videouroki.net>1. Прочитать §23 «Основания» (номер параграфа может отличаться, это зависит от года издания).
2. Просмотреть видеоуроки «Органические и неорганические основания» и «Амфотерные органические и неорганические соединения».
3. Составить конспект по теме «Основания».
 | 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. Решить задачу:

При электролизе раствора хлорида натрия выделилось 7,2 л водорода (н.у.). Вычислите, сколько по массе гидроксида натрия образовалось в растворе.1. Составить уравнения реакций, подтверждающие основные свойства:
2. гидроксида бария;
3. диметиламина;
4. Решить задачу:

При сгорании первичного амина выделилось 2,688 л (н.у.) углекислого газа, 2,97 г воды и 0,336 л (н.у.) азота. Установите молекулярную формулу амина.  |  |  |  |