**Технологическая карта 8 А класса 21 мая 2020 года**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Предмет | Наименование темы урока | Виды деятельности | | Контроль | | | Консультации (указать контактную информацию) |
| Работа с учебником и тетрадью | Работа с электронными ресурсами | Форма контроля | Дата контроля | Место размещения выполненного д/з |
| Русский язык | **Итоговая контрольная работа** |  | Файл с контрольной работой на почте класса | Д.з. Выполнить контрольную работу | 22.05 | Электронная почта учителя [nilomova@yandex.ru](mailto:nilomova@yandex.ru) | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| Химия | Практическая работа № 8 по теме: «Решение экспериментальных задач по теме ТЭД». | Химия 8 О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г.  стр. 275  Делать практическую только по конспекту.  Смотри после тех. карт. | <https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/8_klass_gabrielyan/8kl_gabrielyan_uchebnik_chitat'_onlajn.html> | Оформить практическую работу № 8 по конспекту. | Прислать практическую работу № 8 до 21 мая | [valentina.solovieva2017@yandex.ru](mailto:valentina.solovieva2017@yandex.ru) | Электронная почта учителя,  классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00  8 905 418 -82 -65 |
| Математика (модуль алгебра) | Повторение | 8 класс учебник Макарычев  №1244в  (учебник углубленного изучения) |  | работа на листочке | 21.05 | работа на листочке  Электронная почта учителя  [l-masha-88@inbox.ru](mailto:l-masha-88@inbox.ru),  89288256703  WhatsApp | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| Английский язык | Знаменитые имена.  Итоговый контроль | Выполнить упр. 2, 3 и 4 на стр.99 – 100  Оформлять тестом.  Например:   1. True 2. False | РЭШ  Задания на платформе носят рекомендательный характер | Домашнее задание:  Выполнить упр. 2, 3 и 4 на стр.99 – 100  Оформлять тестом и прислать фото.  Например:   1. True 2. False | 22.05 | [elvira.pokhozhai@mail.ru](mailto:elvira.pokhozhai@mail.ru)  8-918-882-39-44  (Похожай Э.И.)  [tsg\_1975@mail.ru](mailto:tsg_1975@mail.ru)  8-918-754-42-31  (Кочарова С.Г.) | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| Физическая культура | Закаливание |  |  | (УГГ)  Утренняя гигиеническая гимнастика | 22.05 | Jourdan1991@mail.ru | Электронная почта учителя  Ежедневно 15.00-18.00 |

**Практическая работа № 8. (20.05)**

**Тема:** «Решение экспериментальных задач по теме ТЭД».

**Цель:** на основании изученных свойств неорганических веществ решить экспериментальные задачи. С правилами техники безопасности при работе с химическими реактивами и оборудованием знаком или знакома. (Фамилия и имя учащегося).

**Ход работы.**

|  |  |
| --- | --- |
| **Название опыта. Задача.** | **Наблюдения. Уравнения реакций. Выводы.** |
| **Задача № 1:** Опытным путём распознать вещества:  а) кислоту - HCL;  б) щелочь - NaOH  в) соль - NaCL | Возьмем три пробирки с растворами под номерами: № 1, №2, №3. в каждую из них нальём по каплям лакмус. Наблюдаем: В пробирке № 1 окраска изменилась в синий цвет. Значит, там – гидроксид натрия. NaOH = Na+ + OH−.  В пробирке № 2 лакмус изменил окраску в красный цвет. Значит здесь кислота. HCL =H+ + OH−.  В пробирке № 3 лакмус не изменил окраску, остался фиолетовым. Значит здесь соль – NaCL  **Вывод:** Опытным путём распознали вещества: пробирка № 1 – NaOH. Пробирка № 2 – HCL . Пробирка № 3- NaCL. |
| **Задача № 2:** Опытным путём доказать качественный состав хлорида бария:  а)наличие ионов Ba2+ доказываем -H2SO4 .  б) наличие ионов CL- доказываем -AgNO3 | Делим раствор хлорида бария на две пробирки. В одну прили -ваем  серную кислоту. Сульфат-ион служит реактивом на ион - бария. Наблюдаем выпадение молочно - белого осадка суль -фата бария.  Молекулярное уравнение:  BaCl2 + H2SO4 = 2HCl + BaSO4↓ Полное ионное  Сокращенное ионное  Ba2+ + SO42- = BaSO4↓.  Для обнаружения хлорид-иона во вторую пробирку добавляем нитрат серебра. Наблюдаем выпадение белого творожистого осадка - хлорида серебра.  Молекулярное уравнение:  2AgNO3 + BaCl2 = Ba(NO3)2 + 2AgCl↓  Полное ионное  Сокращенное ионное  **Вывод:** Опытным путём определили качественный состав хлорида бария. |

Вывод: общий по цели работы. Писать аккуратно, тёмной пастой, присылать лучше в Ворде 2003 или фотографии в хорошем качестве.