**Технологическая карта 8 Б класса на 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 |
| Математика (модуль алгебра) | Повторение | 8 класс учебник Макарычев№1244в (учебник углубленного изучения) |  | работа на листочке | 21.05 | работа на листочкеЭлектронная почта учителяl-masha-88@inbox.ru,89288256703WhatsApp | Электронная почта учителя, классного руководител,WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00  |
| Иностранный язык (английский) | Знаменитые имена.Словообразование. | Разобрать таблицу на стр.88Выполнить упр. 2 на стр.89 | РЭШ задания на платформе носят рекомендательный характер<https://englsecrets.ru/grammatika/passive-voice.html><https://englex.ru/passive-voice/><https://www.youtube.com/watch?time_continue=234&v=XVQOWWvrboE&feature=emb_logo> | Домашнее задание:Упр.2 (А и В) на стр.89 выполнить письменно и прислать фото. | 22.05 | elvira.pokhozhai@mail.ru8-918-882-39-44(Похожай Э.И.)tsg\_1975@mail.ru8-918-754-42-31(Кочарова С.Г.) | 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. 275Делать практическую только по конспекту.Смотри после тех. карт. | [https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/8\_klass\_gabrielyan/8kl\_gabrielyan\_uchebnik\_chitat'\_onlajn.html](https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/8_klass_gabrielyan/8kl_gabrielyan_uchebnik_chitat%27_onlajn.html) | Оформить практическую работу № 8 по конспекту. | Прислать практическую работу № 8 до 21 мая | valentina.solovieva2017@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.008 905 418 -82 -65 |
| Математика (модуль геометрия) | **Повторение** | Учебник 8 класс геометрия Л.С. АтанасянП.86 №912 а-д(у меня старый учебник, смотрите по теме урока) |  | Работа в тетради | 21.05 | Работа в тетради Электронная почта учителяl-masha-88@inbox.ru,89288256703WhatsApp | 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 учителяЕжедневно 15.00-18.00 |
| История  | Живопись и скульптура.Музыкальное и театральное искусство | ТоркуновИстория россии 8 кл. ч.2. . 91-101Стр 96 вопр.1,3;сообщение по теме «История создания Медного всадника архитектором Э.Фальконе». | <https://yandex.ru/video/preview/?filmId=2080427646493906791&text=Живопись+и+скульптура+8+класс> | Работа в тетради карта<https://yandex.ru/video/preview/?filmId=2080427646493906791&text=Живопись+и+скульптура+8+класс> | 21.05 | bondareva.vd@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |

**Практическая работа по химии № 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 - NaOHв) 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 ионноеСокращенное 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.