**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 листочке  Электронная почта учителя  [l-masha-88@inbox.ru](mailto:l-masha-88@inbox.ru),  89288256703  WhatsApp | Электронная почта учителя, классного руководител,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| Иностранный язык (английский) | Знаменитые имена.  Словообразование. | Разобрать таблицу на стр.88  Выполнить 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.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 |
| 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 геометрия) | **Повторение** | Учебник 8 класс геометрия Л.С. Атанасян  П.86 №912 а-д  (у меня старый учебник, смотрите по теме урока) |  | Работа в тетради | 21.05 | Работа в тетради 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 |
| Физическая культура | Закаливание |  |  | (УГГ)  Утренняя гигиеническая гимнастика | 22.05 | Jourdan1991@mail.ru | Электронная почта учителя  Ежедневно 15.00-18.00 |
| История | Живопись и скульптура.  Музыкальное и театральное искусство | Торкунов  История россии 8 кл. ч.2.  . 91-101  Стр 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](mailto: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 - 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.