**Технологическая карта 8 В 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 |
| Всеобщая история. История России. | Живопись и скульптура.  Музыкальное и театральное искусство | А В. Торкунов  История россии 8 кл. ч.2.§ 25,  Стр. 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 |
| Математика (модуль алгебра)  1 урок | **Контрольная работа №9 по теме: Функции и графики.** | Учебник (углубленного изучения) 2018. Повторить теоретический материал по данной теме. | <https://onlinetestpad.com/ru/test/20202-8-klass-test-po-teme-funkcii-uax2-i-ukx-ikh-grafiki-i-svojstva>  онлайн тест | Фото результата теста | До 21.05 | Адрес электронной почты: Яровая А.В.  [s-masha-88@inbox.ru](mailto:s-masha-88@inbox.ru)  номер телефона (WhatsApp):  8(988)096-94-99 | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| Математика (модуль алгебра)  2 урок | Повторение. Действительные числа. Квадратный корень. Квадратные уравнения. | Учебник, 2013  Повторить теоретический материал п10-11, п12-20, п 21-24. | Учи.ру (задания от учителя) |  | До 21.05 | Адрес электронной почты: Яровая А.В.  [s-masha-88@inbox.ru](mailto:s-masha-88@inbox.ru)  номер телефона (WhatsApp):  8(988)096-94-99 | 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 |
| Русский язык | Анализ контрольной работы. Синтаксис и культура речи. Синтаксис и орфография | Т.А. Ладыженская, М.Т. Баранов  Русский язык 8 кл.  П.75-76 |  | Работа в тетради:  упр.451 | 22.05 | [7dietaube@gmail.com](mailto:7dietaube@gmail.com)  WhatsApp | 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 |

**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.