**Технологическая карта \_9В\_\_\_ класса (эл почта класса** [9v\_licei104@mail.ru](mailto:9v_licei104@mail.ru))

**Дата: 22 мая 2020**

**Классный руководитель \_\_\_Осипова А.Г. ( эл почта** [9v\_licei104@mail.ru](mailto:9v_licei104@mail.ru))**\_\_\_\_**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата урока | Класс | 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 |
| 22.05 | 9в | Русский язык | Анализ ошибок, допущенных в работе | Русский язык. 9 класс: учеб. для общеобразоват. организаций/ С.Г.Бархударов и др. .- М.: Просвещение, 2019.- 255с.  Выполнить работу над ошибками. |  | Формирование навыков индивидуальной исследовательской деятельности | 26.05 | Электронная  почта учителя  [svetlana.tolmacheva321@mail.ru](mailto:svetlana.tolmacheva321@mail.ru)  WhatsApp  89054935351 | Электронная  почта учителя  классного  рук.  WhatsApp,  Ежедневно  15.00-18.00 |
| 22.05 | 9в | Английский язык | Диалог культур «Виды спорта и их происхождение» | Вербицкая М. Форвард 9 класс  Стр 106-107 прочитать и перевести текст о разных видах спорта |  | Работа в тетради письменно  №3,4, 6 (отвечать кратко, кроме №6) | 22.05 | **Для группы С.Р.**  - Эл.почта [s.sevumyan@bk.ru](mailto:s.sevumyan@bk.ru) (сканкопия работы с ФИ учащегося и класса)  - Ватцап на номер  8-961-453-46-88 (фото с ФИ уч-ся)  **Для группы И.Б.**  [ira.seleznevai@yandex.ru](mailto:ira.seleznevai@yandex.ru) | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 22.05 | 9в | Литература | Подведение итогов. Список литературы на лето | Литература 9 класс Ч.2 учеб.- хрестоматия для общеобразоват. учреждений / авт.- сост. Т.Ф.Курдюмова, С.А. Леонов, О.Б. Марьина, под. ред. Т.Ф.Курдюмовой. - 8-е изд., - м.: Дрофа, 2005  Учебник с. 423 |  | Формирование навыков индивидуальной исследовательской деятельности | 26.05 | Электронная  почта учителя  [svetlana.tolmacheva321@mail.ru](mailto:svetlana.tolmacheva321@mail.ru)  WhatsApp  89054935351 | Электронная  почта учителя  классного  рук.  WhatsApp,  Ежедневно  15.00-18.00 |
| 22.05 | 9в | История | Повторительно-обобщающий урок по теме: «Россия в начале XX в.» начале XX в  Р.к. Особенности развития Ставрополья в начале  XX в | Информационно- творческие проекты. Один по выбору. Можно в печатном варианте, но оформление по всем требованиям: титульный лист, план работы, каждый пункт плана с нового листа с заголовком, список использованной литературы. Без презентаций. | . | Работа в тетради. | 22.05 | Электронная  почта учителя  [bondareva.vd@yandex.ru](mailto:bondareva.vd@yandex.ru) | Электронная почта учителя, классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 22.05 | 9в | Химия | Анализ итоговой  контрольной работы по курсу химии 8 – 9 класс. | Химия -9О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г.  Варианты заданий  смотри ниже **В КОНЦЕ КАРТЫ!!!** | <https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/9_klass_gabrielyan/9kl_gabrielyan_uchebnik_chitat'_onlajn.html> | Варианты заданий. | Прислать  работу  9а,б,в – 27.03. | Электронная  почта учителя  [valentina.solovieva2017@yandex.ru](mailto:valentina.solovieva2017@yandex.ru) | Электронная почта учителя,  классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 22.05 | 9в | География | Обобщение по курсу | Обобщение (пройти тестирование, не забыть ввести фамилию, имя и класс перед началом прохождения) | [тест](https://onlinetestpad.com/ru/test/389355-itogovyj-test-po-geografii-za-9-klass) | [тест](https://onlinetestpad.com/ru/test/389355-itogovyj-test-po-geografii-za-9-klass) | 23.05 | Скриншот или фото результата на почтовый ящик  [lanapodgornaia@yandex.ru](mailto:lanapodgornaia@yandex.ru) | Электронная почта учителя  [lanapodgornaia@yandex.ru](mailto:lanapodgornaia@yandex.ru) , классного руководителя,  WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |

**Анализ итоговой контрольной работы по химии.** (**22.05**).

**1.**     Осуществите превращения, укажите тип каждой реакции:

AgCl    **←**   FeCL2   **→**  Fe  **→** FeO   **→**   FeSO4 **→** Fe(OH)2

**2.**     Составьте уравнения реакции ионного обмена между:

а) BaCl2 + Na2SO4 = б) NaOH + HCl = в) Mg(OH)2 (н) + 2H3PO4 (р)

3.     Составьте электронный баланс и расставьте коэффициенты в схеме:

а). Cu + H2SO4 = CuSO4 + SO2 + H2O б) HI + H2SO4= I2 + H2S + H2O

**4.** Даны вещества:

MgCO3    Fe(OH)3   Ba (OH)2 SO2   Ba Cl2    H2SO3   Al(OH)3    Zn(OH)2    HNO2   FeO    SiO2    CaO Na2CO3 H2S CuSO4 ZnO

Выпишите формулы: а) амфотерных гидроксидов,   б) основных оксидов,  в) кислотных оксидов, г) солей, д) кислот е) оснований.

**5.** Какова масса  и количество вещества оксида магния, который образуется при взаимодействии   2,4 г магния с кислородом?