**Технологическая карта \_9В\_\_\_ класса (эл почта класса** 9v\_licei104@mail.ru)

**Дата: 22 мая 2020**

**Классный руководитель \_\_\_Осипова А.Г. ( эл почта** 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 учителяsvetlana.tolmacheva321@mail.ru WhatsApp 89054935351 | Электронная почта учителяклассного рук.WhatsApp, Ежедневно15.00-18.00  |
| 22.05 | 9в | Английский язык | Диалог культур «Виды спорта и их происхождение» | Вербицкая М. Форвард 9 классСтр 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 (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 | 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, 2005Учебник с. 423 |  | Формирование навыков индивидуальной исследовательской деятельности | 26.05 | Электронная почта учителяsvetlana.tolmacheva321@mail.ru WhatsApp 89054935351 | Электронная почта учителяклассного рук.WhatsApp, Ежедневно15.00-18.00  |
| 22.05 | 9в | История | Повторительно-обобщающий урок по теме: «Россия в начале XX в.» начале XX вР.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 учителяbondareva.vd@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 22.05 | 9в | Химия | Анализ итоговойконтрольной работы по курсу химии 8 – 9 класс. | Химия -9О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г. Варианты заданийсмотри ниже **В КОНЦЕ КАРТЫ!!!** | [https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/9\_klass\_gabrielyan/9kl\_gabrielyan\_uchebnik\_chitat'\_onlajn.html](https://vpr-klass.com/uchebniki/himiya/9_klass_gabrielyan/9kl_gabrielyan_uchebnik_chitat%27_onlajn.html) | Варианты заданий. | Прислать работу 9а,б,в – 27.03. | Электронная почта учителяvalentina.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 ящикlanapodgornaia@yandex.ru | Электронная почта учителяlanapodgornaia@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?