**Технологическая карта \_9Б\_\_\_ класса (эл почта класса** mboulitsei1049@yandex.ru)

**Дата: 23 мая 2020**

**Классный руководитель \_\_\_Еремина Г.А. ( эл почта** galyaeremina48@yandex.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  |
| 23.05 | 9б | Химия | Анализ итоговойконтрольной работы по курсу химии 8 – 9 класс. | Химия -9О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г. Варианты заданийсмотри **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 учителя valentina.solovieva2017@yandex.ru  | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 23.05 | 9б | Французский язык | Сослагательное наклонение | Учебник Селивано, Шашурина«Встречи» 2 частьНайти конспект в рабочей тетради по теме «Спряжение возвратных глаголов».Просмотреть материал в интернет-ссылках. | Спряжение возвратных глаголов<https://speakasap.com/ru/fr-ru/grammar/vozvratnye-glagoly/> | Работа в тетради:Письменно выполнить задания по теме «Спряжение возвратных глаголов»***Текст задания будет отправлен на почту класса*** | 23-24.05 | **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 Г.А.**[abakarova.ga@yandex.ru](https://e.mail.ru/compose/?mailto=mailto%3aabakarova.ga@yandex.ru)**Для группы С.Г.** **tsg\_1975@mail.ru** | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 23.05 | 9б | ОБЖ | **1.**Брак и семья. Семья и здоровый образ жизни человека **2.**Основы семейного права в Российской Федерации  | Учебник ОБЖ параграф № 11.1, задание на стр. 199. Практикум.№ 11.2, задание на стр. 201. Сообщение.Учебник ОБЖ параграф № 11.3, задание на стр. 206. Заполнить таблицу. |  | работа в тетради, сообщение | 23.05 | Электронная почта учителя iu.alexander2014@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 23.05 | 9б | География | Обобщение по курсу | Обобщение. Пройти тест (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) | 25.05 | Скриншот или фото результата на почтовый ящикlanapodgornaia@yandex.ru | Электронная почта учителяlanapodgornaia@yandex.ru , классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 23.05 | 9б | Физическая культура | Урок 6Организация самостоятельных занятий физической культурой |  | Онлайн-урок<https://resh.edu.ru/subject/lesson/3241/main/> | Тест<https://resh.edu.ru/subject/lesson/3241/train/#192003>(скрин на почту учителя) | 23.05 | Электронная почта учителя borowickova.t@yandex.ru  | Электронная почта учителя, WhatsApp 89887065140 , Ежедневно 15.00-18.00 |

 **Анализ итоговой контрольной работы по химии.** (**23.05**).

**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?