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

**Дата: 23 мая 2020**

**Классный руководитель \_\_\_Еремина Г.А. ( эл почта** [galyaeremina48@yandex.ru](mailto: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 итоговой  контрольной работы по курсу химии 8 – 9 класс. | Химия -9О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г.  Варианты заданий  смотри **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 |
| 23.05 | 9б | Французский язык | Сослагательное наклонение | Учебник Селивано, Шашурина  «Встречи»  2 часть  Найти 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](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 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**](mailto: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](mailto: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 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 |
| 23.05 | 9б | Физическая культура | Урок 6  Организация 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](mailto: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?