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

**Дата: 20 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  |
| 20.05 | 9в | Английский язык | Защита проектов ( в письменном виде) | Вербицкая М. Форвард 9 класс№6 с.95ответить устно на ответы, изучить информацию и задание к рубрике Project idea на с.95. В интернете найти информацию о каких-либо молодежных движениях, работающих посредством современных информационных технологий |  | Оформить найденную информацию на английском языке и представить в виде презентации или сообщения, указав название движения, может быть, символ, лозунг, логотип (если имеется), примерную численность участников, из каких стран участники, главная цель организации, основные виды деятельности и результаты работы данного движения. Указать каким образом данное движение использует современные информационные технологии. | 20-22.05 | **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 |
| 20.05 | 9в | Биология | Экологические проблемы биосферы. | И. Н. Пономарева, О. А. Корнилова, Н. М. Чернова. Биология 9 класс.П. 58.Тест. <https://onlinetestpad.com/ru/test/292543-globalnye-problemy-chelovechestva> | Онлайн-урок<https://www.youtube.com/watch?v=5XiHStz9yG0> | Результаты теста (фото) | 23 .05 | Электронная почта учителя licei104biologia@mail.ru  | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 20.05 | 9в | Химия | Урок контроля.Итоговая контрольная работапо курсу химии 8 – 9 класс.  | Химия -9О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г. Варианты заданий смотри ниже. | [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 и 9в 9б – 21.05 | Электронная почта учителя valentina.solovieva2017@yandex.ru  | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 20.05 | 9в | Информатика | Итоговая диагностическая работа.  | **Учебник для 9 класса - Босова Л.Л., Босова А.Ю.**[**https://s.11klasov.ru/341-informatika-9-klass-bosova-ll-bosova-ayu.html**](https://s.11klasov.ru/341-informatika-9-klass-bosova-ll-bosova-ayu.html)Повторить главу 1-4 учебника | **Учебник для 9 класса - Босова Л.Л., Босова А.Ю.**[**https://s.11klasov.ru/341-informatika-9-klass-bosova-ll-bosova-ayu.html**](https://s.11klasov.ru/341-informatika-9-klass-bosova-ll-bosova-ayu.html)***Ссылки на ресурсы ЕК ЦОР:**** [тренировочный тест по курсу 9 класса (128626)](http://school-collection.edu.ru/catalog/res/254eb1d5-a4aa-47c0-b9bc-f82c3f3ffd90/?interface=catalog)
* [итоговый тест по курсу 9 класса (128632)](http://school-collection.edu.ru/catalog/res/aa7d1e9f-8984-431a-8f69-3273703136a8/?interface=catalog)
* [тренировочный тест по курсу информатики за 8-9 кл. (128616)](http://school-collection.edu.ru/catalog/res/2de18e72-8d10-4341-ad79-7ea7caeecf59/?interface=catalog)
* [итоговый тест по курсу информатики за 8–9 класс (128633)](http://school-collection.edu.ru/catalog/res/ad0647f1-fbf9-4cf0-84ef-43c12e2720b8/?interface=catalog)
 | Итоговый тест по информатике 9 класс<https://testedu.ru/test/informatika/9-klass/itogovyij-test-po-informatike-9-klass.html> (пристать скриншот выполненной работы на почту учителя) | 21.05 | Электронная почта учителя duha03011988@rambler.ru (Жмудь Д.С.) ulianchik9@yandex.ru (Леушина Ю.П.) | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp duha03011988@rambler.ru (Жмудь Д.С.) ulianchik9@rambler.ru(Леушина Ю.П.)Ежедневно 15.00-18.00 |
| 20.05 | 9в | Алгебра | Итоговое повторение.Арифметическая и геометрическая прогрессии  | Ю.Н.МакарычевУчебник-с.241 |  | Работа в тетради №904, 993 | 21.05 | Электронная почта учителя 9v\_licei104@mail.ru  | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 20.05 | 9в | Физика  | Термоядерная реакция | §62, учить, вопросы к §62 письменно (1-7) |  | Рабочая тетрадь | 21.05 | Электронная почта учителяAllaVadimovna-fizika@yandex.ru  | Электронная почта учителяAllaVadimovna-fizika@yandex.ru , классного руководителя,WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
| 20.05 | 9в | Родной язык | Итоговая диагностическая работа по родному языку на сайте videouroki.net № 27163670 | Выполнить итоговую диагностическую работу на сайте videouroki.net № 27163670, скриншот результата прислать на почту учителя | Онлайн-тест на сайте videouroki.net № 27163670ссылка[**https://videouroki.net/tests/27163670/**](https://videouroki.net/tests/27163670/) | Формирование навыков индивидуальной исследовательской деятельности | 27.05 | Электронная почта учителяsvetlana.tolmacheva321@mail.ru  | Электронная почта учителя,svetlana.tolmacheva321@mail.ru  Электронная почта класса 9v\_licei104@mail.ru WhatsApp 89054935351, Ежедневно 15.00-18.00 |

**Итоговая контрольная работа по курсу химии 8 – 9 класс.** (**20.05.**)

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

AgCl    **←**   MgCL2   **→**  Mg  **→** MgO   **→**   MgSO4 **→** Mg(OH)2

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

а) Na2CO3 + HCl = б) NaOH + CuSO4 = в) 2КОН + Н2SО4 =

**3.**     Составьте электронный баланс и расставьте коэффициенты в схеме:

 а). C + H2SO4 = CO2 + H2O + SO2 б) Zn + H2SO4 = ZnSO4 + H2

 **4.** Даны вещества:

MgCl2   Fe(OH)3   Ca(OH)2 SO3    BaCO3     H2SO4    Al(OH)3    Zn(OH)2    HNO3    FeO    SiO2    CaO H2SO4 HI CO2 MgO

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

**5.** Какой объём углекислого газа выделится при обжиге известняка массой 200 г, содержащего 10% примесей?