**Технологическая карта 11А класса 19 мая**

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Дата урока | урок | 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  |
| 19.05 | 1 | Химия | Урок контроля.Итоговая контрольная работапо курсу химии 11класс.  | Химия -9О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г.  | https://uchebniki-rabochie-tetradi.com/knijka1906listat/num1906.html.  | Варианты заданий | Прислать работу 22.05 | valentina.solovieva2017@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 2 | История | Фальсификация новейшей истории – угроза национальной безопасности страны. | § 46 | <https://yandex.ru/video/preview?filmId=7841879235564352263&p=1&suggest_reqid=970515336155997605642190894927816&text=11+класс+20+век.+Становление+новой+российской+государственности> | <https://edu.skysmart.ru/student/luxuxenori> | 19.05 до 19.00(результат не высылать, он автоматически фиксируется) | Эл. почтаlitsei104.9a@yandex.ru | Электронная почта , в В Контакте,WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 3 | Геометрия | Итоговое повторение.Обзор основных вопросов курса геометрии 10-11 классов, решение задач. Подготовка к итоговой аттестации. | Текст задач приложен на электронной почте. |  | Работа в тетради. | 20.05 | 9v\_licei104@mail.ru | Электронная почта , в В Контакте,WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 4 | Литература | **Р/р Итоговая диагностическая работа** **Классное сочинение** по произведениям современной литературы. | Литература 11 класс. Учеб.для общеобразоват. учреждений Ч.2 / В.А.Чалмаев, О.Н.Михайлов, А.И.Павловскийи и др, .под редакцией В.П..Журавлева. -13-е изд.- м.: Просвещение, 2008Написать сочинение-рассуждение по одной из предложенных тем (файлы с рекомендациями к сочинению на почте класса lyceum104-11а@mail.ru) | файлы с рекомендациями к сочинению на почте класса lyceum104-11а@mail.ru | Сочинение по произведениям современной литературы | 21.05 |  На электронной почте учителя l104SEE@yandex.ru | Электронная почта учителяскайп  mw-school55@yandex.ruWhatsApp 89283782622, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 5 | Литература | Анализ итоговой диагностической работы, работа над ошибками | Власенков АИ. Русский язык. 10-11 классы: учеб. для общеобразоват. учреждений: базовый уровень-4 изд.- М.: Просвещение, 2012Ознакомиться в анализом итоговой диагностической работы по русскому языку, выполнить в тетради работу над ошибками (файл на почте класса lyceum104-11а@mail.ru )ДЗ выполнить задания в онлайн- тетради урок № 21 на сайте videouroki.net ссылка <https://videouroki.net/et/do/2801?et=1906711> | анализом итоговой диагностической работы в файле на почте класса lyceum104-11а@mail.ru | Задания урока 21 в онлайн-тетради на сайте videouroki.netСсылка<https://videouroki.net/et/do/2801?et=1906711> | 19.05 |  На электронной почте учителя l104SEE@yandex.ru | Электронная почта учителя,скайп  mw-school55@yandex.ruWhatsApp 89283782622, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 6 | Биология  | тестирование | А.А.Каменский и др. « Биология.Общая биология 10-11 класс»  | <https://videouroki.net/tests/itoghovaia-rabota-za-kurs-11-klassa-obshchaia-biologhiia.html>или тестирование в на почте класса | работа в тетрадиили скрин работы  | Работу сдать до 19.00 20.05 | zatonskaya.galina@yandex.ru фотография работы | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Итоговая контрольная работа по курсу химии 11класс.** **(19.05).**

**1.** Расставьте коэффициенты методом электронного баланса. Укажите окислитель и восстановитель, процессы окисления и восстановления.

а) K2Cr2O7 + H2S + H2SO4 → Cr2(SO4)3 + K2SO4 + S + H2O б) K2Cr2O7 + H2S + H2SO4 → Cr2(SO4)3 + K2SO4 + S + H2O

**2.** Определите класс каждого из веществ, дайте им названия: HNO3, P2O5, Mg, C6H5OH, C4H10, NaOH, CaCO3, C5H10, CH3COOC2H5, НСНО, H2O2.

**3.** Напишите молекулярное, полное, сокращенное уравнение реакции:

А. (NH5)2SO4 + NaOH = Б. BaCl2(р-р) и K2CO3(р-р) В. Fe(NO3)3 и KOH Г. Cr2(SO4)3 + NaOH =

**4.** Написать уравнения реакций и указать тип:

А) NH4CI → Б) Na2O + CO2 → В) ВаСI2 + Н2SО4 → Г) Mg + Н2SО4 →

**5.**  Составьте уравнения реакций по следующей схеме:

С → СО2 → СаСО3 → СО2 → СO → СН4

**6.** Вычислите объем водорода (н.у.), который может быть получен при растворении в воде 11,5 г натрия, содержащего 2% примесей, если выход составляет 95% от теоретически возможного.