**Технологическая карта 11б 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 | История  |  Распад СССР | Н.В.загладин, С.И.Козленко История России XX – началоXXI века.§ 42, стр. 335-343 вопр.2,3. | <https://yandex.ru/video/preview?filmId=1779540159954161877&reqid=1585254080807839-473270692366444463600111-vla1-2392-V&suggest_reqid=970515336155997605641666399424663&text=11+класс+Распад+СССР> | работа в тетради<https://yandex.ru/video/preview?filmId=1779540159954161877&reqid=1585254080807839-473270692366444463600111-vla1-2392-V&suggest_reqid=970515336155997605641666399424663&text=11+класс+Распад+СССР> | 19.05 | bondareva.vd@yandex/ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 2 | Физика | Цепные ядерные реакции | §109,№1213,1214 | <https://youtu.be/87tqW1fSezk> | Рабочая тетрадь | 20.05 | Электронная почта учителяAllaVadimovna-fizika@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 3 | 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 |
|  | 4 | Информационные технологии | Основы логики и логические основы компьютера | Учебник Информатика И ИКТ 11 класс Профильный уровень Угринович, 2009<http://uchebniki.net/inf11/221-uchebnik-informatika-i-ikt-11-klass-profilnyy-uroven-ugrinovich-2009.html> | Презентация по теме урока <https://infourok.ru/prezentaciya-po-informatike-osnovi-logiki-i-logicheskie-osnovi-kompyutera-1513691.html>Теоретический материал по теме<https://mir--logiki-ru.turbopages.org/s/mir-logiki.ru/yctr_komp/>Презентация <https://uchitelya.com/informatika/90964-prezentaciya-osnovy-logiki-11-klass.html> | Решить логическую задачу табличным способом (задача 2, 3)<https://nsportal.ru/shkola/informatika-i-ikt/library/2016/03/18/reshenie-logicheskih-zadach-tablichnym-sposobom>(прислать фото решения на почту учителя) | 20.05 | duha03011988@rambler.ru (Жмудь Д.С.) ulianchik9@rambler.ru (Леушина Ю.П.) | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 5,6 | Алгебра и начала анализа | Повторение.Задания на исследование функций с помощью производной |  | Онлайн-урок:*прочитать лекцию* «Анализ функции…»:<https://ege-study.ru/zadanie-7-profilnogo-ege-po-matematike-proizvodnaya-povedenie-funkcii-pervoobraznaya/> | Выполнить тренировочную работу:Юноши решают вариант 3 девушки – вариант 4. | До 21 мая | Отправить сканы выполненных заданий учителюnatalifadeeva23@mail.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00Смотреть телевизионную трансляцию видеоуроков по математике на канале ОТР по будням с 9.00 до 12.00 |

**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.