**Технологическая карта 10а класса 23 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  |
| 23.05 | 1 | Общество-знание | Общество в развитии. | §30, с.328-342 | <https://interneturok.ru/lesson/obshestvoznanie/10-klass/bobwestvob/obschestvennoe-razvitie> | §30, с.328-342Итоговое тестирование:<https://edu.skysmart.ru/student/tononukoku> | 23.05 (результат не высылать, он автоматически фиксируется) | Domashka104@yandex.ru | Электронная почта seladi07@yandex.ru, в В Контакте,WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 2 | Химия | Анализ итоговойконтрольной работы по курсу химии 11 класс. | Химия -9О. С. Габриелян, ООО«Дрофа» 2013г.  | https://uchebniki-rabochie-tetradi.com/knijka1906listat/num1906.html.  | Варианты заданий | Прислать работу25.05. | valentina.solovieva2017@yandex.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 3 | История  | Общественная и духовная жизнь России первой половины и середины XΙX в. Наука и искусство в XVΙΙΙ – XΙX вв. | §18-20, стр.166-195 | <https://www.youtube.com/watch?v=gqqLjTCstEQ><https://www.youtube.com/watch?v=YL6oKBbDkvk>§18-20, стр.166-195Составить сравнительную таблицу | §18-20, стр.166-195Составить сравнительную таблицу | 23.05  | Domashka104@yandex.ru | Электронная почта seladi07@yandex.ru, в В Контакте,WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 4 | Английский язык | Анализ работы. Коррекция знаний. | Биболетова М.З.«Enjoy English» |  | Упр 2 стр 157(цифра-буква в ответе)Стр 156 выписать первый столбец слов с переводом | 23.05 | ira.seleznevai@yandex.rus.sevumyan@bk.ru | Электронная почта учителя, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |
|  | 5,6 | Алгебра и начала анализа | Итоговая контрольная работа | Выполнить контрольную работу. | Отправить на почту класса. | Выполнить контрольную работу. | 25.05 | feliks.avanesyan.63@mail.ru | Электронная почта учителя feliks.avanesyan.63@mail.ru, классного руководителя, WhatsApp, Ежедневно 15.00-18.00 |

**Анализ итоговой контрольной работы по курсу химии 11 класс.** **(22.05. 23.05.)**

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

а) K2Cr2O7 + H2SO4 + SO2 = Cr2(SO4)3 + K2SO4 + H2O б) KMnO4 + Na2SO3+ NaOH = K2MnO4 + Na2SO4 + Na2MnO4 + H2O

**2.** Определите класс каждого из веществ, дайте им названия: H2SO4, C2H2, C2H5OH, Ca(OH)2, NH2CH2COOH, AlCl3, CuO, K2O2, C6H5CH3, НСl, C6H6.

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

А. CuCl2 + NaOH = Б) Na2CO3 + HCl → В) AlCl3 + NaOH = Г) FeCl3 + NaOH =

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

А) Fе + СuСl2 → Б) Na2СО3 → В) 4 Fе + Н2О + О2 → Г) АgNО3 + НСl →

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

Si → SiO2 → K2SiО3 → H2SiО3 → SiO2 → Si

**6.** Какой объем водорода (н.у.) потребуется для взаимодействия с оксидом железа () массой 640 кг, содержащего 25% примесей? Какое количество вещества воды при этом образуется?