Расписание уроков дистанционного обучения 11 класс на 14 мая

В случае отсутствия интернет соединения, задания будут высылаться на телефоны в группы по ВАЙБЕРУ или VK.

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Четверг, **14.05.2020** | Урок | Время | Способ | Предмет | Тема урока (занятия) | Ресурс | Домашнее задание |
| 1 | 8.30 –  9.00 | С помощью ЭОР | История  Дмитриева Л.Н. | Культура России: от соцреализма к свободе творчества | Вконтакте (весь класс)  В случае отсутствия связи:  Посмотреть видео урок  <https://youtu.be/LrvdgJvn6OI>  Используя учебник и видео урок Составить кластер по теме «Культура России» | Прочитать §45,  КластерПрислать на почту dmitrievalyuda1975@mail.ru , или личным сообщением в ВК. |
| 2 | 9.10 –  9 .40 | Самостоятельная работа | Английский язык  Егорова О.А. | «Подготовка к контрольной работе » | Повторить правила в грамматическом справочнике стр. 180-181. Выполнить тренировочные задания. (Задания высылает учитель, после повторения правила) | - |
| 3 | 9.50 –  10.20 | Самостоятельная работа | Химия  Козлов Н.Н. | Контрольная работа по теме Вещества и их свойства. | Вконтакте (весь класс)  Необходимо зайти на сайт, посмотреть.  Контрольная работа по химии11класс  по теме «Вещества, и их свойства»  I вариант  Часть А  1.Формула вещества с ковалентной полярной связьюа) Сl2 б) КСl в) NH3 г) О2  2. Наибольшей электроотрицательностью обладает элемента) Ве б) В в) С г) N  3. Число общих электронных пар в молекуле водородаа) 2 б) 3 в) 1 г) 4  4. Полярность химической связи увеличивается в ряду соединений, формулы которых:  а) NH3, HI, O2 б) CH4, H2O, HF  в) PH3, H2S, H2 г) HCl, CH4, Cl2  5. Вид гибридизации электронных орбиталей атома углерода в молекуле С2Н2  а) sp3 б) sp2 в) sp г) не гибридизированы  6. Число сигма и пи связей в молекуле этена:  а) 6 сигма и пи нет б) 3 сигма и 3 пи в) 4 сигма и 2 пи г) 5 сигма и 1 пи  7. Кристаллическая решетка сахарозы:  а) атомная б) ионная в) металлическая г) молекулярная  8. Аллотропными модификациями являются  а) сера и селен б) графит и алмаз  в) кислород-17 и кислород-18 г) азот и аммиак  9. Водородная связь образуется между молекулами  а) С2Н6 б) С2Н5ОН в) СН3ОСН3 г) СН3СОСН3  10. Вещества, формулы которых СН3-СН2-ОН и СН3-О-СН3, это  а) гомологи б) изомеры в) одно и то же вещество  11. Гомологом вещества, формула которого СН2=СН-СН3, является  а) бутан б) бутен-1 в) бутен-2 г) бутин-1  12. В 120г воды растворили 20г хлорида натрия, массовая доля соли в полученном растворе:  а) 20% б)14% в) 45% г)33%  Часть В  Определить тип связи в молекуле и показать механизм ее образования: Н2, Н2О, Са.  К 150г 25% раствора сульфата натрия добавили 80г 10% раствора сульфата натрия, рассчитайте массовую долю соли в полученном растворе.  Написать формулы изомеров и дать названия для вещества С6Н12  Часть С  К 27,6г карбоната калия добавили 315г азотной кислоты. Вычислите, какой объем оксида углерода (IV)(н.у.) при этом образуется.  При взаимодействии одного и того же количества алкена с галогенами образуется соответственно 11,3г дихлорпроизводного или 20,2г дибромпроизводного. Определите молекулярную формулу алкена. | Фото выполненной работы .  Прислать на почту [kozlov.kalina2016@yandex.ru](mailto:kozlov.kalina2016@yandex.ru) , или личным сообщением в ВК.  До 18.00 |
| **ЗАВТРАК 10.20 – 10.50** | | | | | | |
| 4 | 10.50 – 11.20 | 1.С помощью ЭОР | Геометрия  Щетинина К.И. | Повторение. Подготовка к ЕГЭ. Задание 08 (профильный уровень) «Многогранники: элементы, площадь поверхности и объемы» | Перейти по ссылке на сайт<https://math-ege.sdamgia.ru/test?theme=59>  И выбрать задание 8  Стереометрия. Выбрать тему  1) «Комбинации тел»  Решить номера 36-37  2) Элементы составного многогранника. Решить номер 14в тетради | Учебник. Глава 4 «Цилиндр, конус и шар. Параграф 1 пункты 38; 40; 43 (повторить элементы многогранников) страницы90; 95; 101. Решить из задания 8. Стереометрия. 81)«Комбинации тел. Решить номера 38-39  2) Элементы составного многогранника. Решить номер 15. Решить в тетради и решение выслать в ВК |
| - | 5 | 11.30 –  12. 00 | С помощью ЭОР | Алгебра  Щетинина К.И. | Подготовка к ЕГЭ Задание 13  «Уравнения» | Перейти по ссылке на сайт<https://www.time4math.ru/ege>  Выбрать задание 13 «Уравнения». Часть 1. ФИПИ  Тригонометрические уравнения. Решить задание 40 (А, Б); 45 (А,Б) в тетради | Учебник. Часть 1. Повторить параграфы 12 и 17 страницы 73 и 105. Решить в тетради:   1. Тригонометрические уравнения. Решить задание 41(А, Б); 46(А,Б)   Решения прислать в ВК |
|  | 6 | 12.10-12.40 | С помощью ЭОР | Литература Зайцева Г.А. | **М.Карим.** Тема памяти о родных местах, мудрости предков, запечатлённых в песнях и сказаниях | Посмотрите видео урок  <https://www.youtube.com/watch?v=iMSxw6IjjD4>  Аналитическая работа с текстами.  План анализа лирического произведения  1. Тема (о чём говорится), идея стихотворения (что хотел сказать автор) 2. Лирический герой (образ поэта-художника, чей внутренний мир находит отклик в сердцах читателей) 3. Основные особенности поэтического языка (художественные средства выразительности)  4. Какие чувства и мысли у читателя вызывает стихотворение? 5. Нравственный урок, который преподносит Мустай Карим своим стихотворением  Индивидуальная работа (по выбору учащихся) 1.Стихотворение «Я — россиянин» (из цикла «Европа — Азия»).  2. Стихотворение «Подует ветер — всё больше листьев…».  3. Стихотворение «Неизвестному солдату».  4. Стихотворение «Птиц выпускаю из своей груди…».  5. Стихотворение «О, любовь…» | Ознакомиться с лирикой башкирского поэта Мустая Карима. Подготовить «Литературные визитки» о  жизни и творчестве Мустая Карима  сфотографировать, прислать в ВК в личные сообщения |
|  |  |  |  |  |  |  |  |