Народ молчит. Все уже занимаются дистанционно. Изучают углеводы. К первым урокам никто не приходит (я, в том числе).

Вопросы, если появляются, отправляем…

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Дата | Общее задание | Индивидуальное  (присылаем до указанной даты) |
| 24.03 | Тема «Углеводы». Учебники Карцовой и Ерёмина + моя презентация на сайте. | Сделайте презентации по соответствующим вопросам (см. табл. ниже).  24.03 посмотрим всё на сайте, напишем краткие отзывы.  Хочется, чтобы каждый внёс вклад в повышение общего интеллектуального уровня.  « Труд для совместной пользы….облагораживает» |
| 27.03 |  |  |
| 31.03 |  |  |
| 03.04 |  |  |
| 07.04 |  |  |
| 10.04 |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **10 Г ФИЗХИМ** | 24.03  Презентация….(можете поменяться, если тема неинтересна) | 27.03 | 31.03 | 03.04 | 07.04 | 10.04 |
| **Висич Олеся** | **Решение задачи 2 (ДВИ):**  При нагревании 3.0 г кислородсодержащего органического вещества природного происхождения с избытком свежеприготовленного гидроксида меди (II) получено 2.88 г осадка красного цвета. При сжигании образца этого вещества в атмосфере озона суммарное количество образовавшихся углекислого газа и воды в три раза превысило количество озона, потребовавшегося для полного сгорания образца. Определите формулу исходного вещества и приведите по одной структурной формуле его изомеров в линейной и циклической формах.  **Решение задачи 4 (ДВИ):**  100 г предельного углеводорода, содержащего 84,2 % масс. углерода, нагрели в присутствии катализатора до 500оС и получили смесь двух ароматических углеводородов. Эту смесь окислили перманганатом калия и выделили смесь органических кислот общей массой 90,3 г, содержащую 31,9 % масс. кислорода. Установите формулы всех углеводородов и определите выход ароматических углеводородов при условии, что их окисление проходило количественно. |  |  |  |  |  |
| **Жежер Инна** | Имена ( реакции, реактивы и учёные) в теме «Углеводы» |  |  |  |  |  |
| **Заикин Алексей** | Любой вопрос, задача,… по углеводам, можно из предложенных |  |  |  |  |  |
| **Зайцев Михаил** | Диастериоизомеры, эпимер , энантиомер, аномеры, таутомеры, гликозидный гидроксил, моносахариды, пентоза, гексоза, глюкоза, глюкопираноза, рибоза, дезоксирибоза, фруктоза, лактоза, мальтоза, манноза, целлобиоза, сахароза, олигосахариды, полисахариды, сахара восстанавливающие, невосстанавливающие, сахараты, пиран, фуран, реактив Фелинга, реактив Швейцера |  |  |  |  |  |
| **Константинова Дарья** | Углеводы в заданиях ЕГЭ (не менее 15 примеров на знание разных свойств) |  |  |  |  |  |
| **Коняшкин Вадим** | Кузьменко, Т.2. №№ 1222,1224, 1229,1230 |  |  |  |  |  |
| **Новосёлова Дарья** | Кузьменко, Т.2. №№ 1206,1209,1217, 1218 |  |  |  |  |  |
| **Ульшин Фёдор** | Любой вопрос по углеводам |  |  |  |  |  |
| **Федорова Александра** | Кузьменко, Т.2.  №№1231, 1232, 1227,1228,1233 |  |  |  |  |  |
| **Фигурняк Мария** | Пентоза, гексоза, глюкоза, глюкопираноза, рибоза, дезоксирибоза, фруктоза, лактоза, мальтоза, манноза, целлобиоза, сахароза, олигосахариды, полисахариды, сахара восстанавливающие, невосстанавливающие, сахараты, пиран, фуран, диастериоизомеры, эпимер , энантиомер, аномеры, таутомеры, гликозидный гидроксил, моносахариды |  |  |  |  |  |