

Коняхина Тамара Егоровна

учитель химии

Муниципальное казённое общеобразовательное учреждение

Долговская средняя общеобразовательная школа

Калужская область, Мосальский район, д. Долгое

КОНСПЕКТ МОДУЛЬНОГО УРОКА «КАУЧУК. РЕЗИНА. ПОНЯТИЕ О ТЕРПЕНАХ»

Модульный урок на тему «Каучук. Резина. Понятие о терпенах».

УЭ-0	Цель: Познакомиться с историей открытия и изучения строения каучука. Узнать, чем отличается каучук от резины. Получить представление о терпенах.	1 мин.
УЭ-1	Цель: Познакомиться с историей открытия каучука. Задание: Прослушайте сообщение об истории открытия каучука. Законспектируйте рассказ. Контроль: 1. В каком году Колумб первый раз привёз каучук в Европу. 2. Что изготовил Макентош из каучука? 3. В каком году Гудбир впервые получил резину? 6б.	6 мин.
УЭ-2	Цель: Познакомиться с работами химиков по изучению составляющих компонентов каучука. Задание: Прослушать сообщение и законспектировать его. Контроль: 1. Написать формулы: Изопрена(2-метилбутадиена-1,3) 2б. Хлорпрена (2-хлорбутадиена-1,3) 2б. 2. Как доказать, что в составе алкадиенов имеется двойная связь? 2б. 3. Записать уравнение реакции йодирования (2моль) бутадиена. 2б.	6мин.
УЭ-3	Цель: Познакомиться с работами С.В.Лебедева по созданию искусственного каучука. Задание: Прочитать материал приложения 1. Законспектировать. Контроль: 1. Напишите уравнение реакции гидрирования бутадиена-1,3 1 моль водорода. 2б. 2. Назовите образовавшееся вещество. 2б.	7мин.

УЭ-4	Цель: Узнать, чем отличается каучук от резины. Познакомиться с применением каучука, резины и их производных. Задание: Прослушать рассказ учителя. Рассмотреть схему вулканизации каучука. Контроль: 1. Кто такой Гудьир? 26. 2. Какой процесс называется вулканизацией? 26.	5 мин.
УЭ-5	Цель: Познакомиться с применением каучуков различного состава. Задание: Рассмотреть схему.	3 мин.
УЭ-6	Цель: Познакомиться с терпенами. Задание: Ознакомиться с материалом в Приложении-2. Контроль: 1. Какие вещества называют терпенами? 2. Какие вещества называют эфирными маслами? 3. В каком растении содержится много оцимена? 4. Что такое сквален? 86.	4 мин.
УЭ-7	Контрольный тест: 1. Определите формулу углеводорода. При сжигании углеводорода, плотность которого по водороду = 21, получено 8,4 л. CO₂ и 6,75 г. H₂O. 86.	8 мин.
	Если Вам что-либо не понятно обратитесь к учителю за консультацией.	

Резюме: 38-32 балла- «5»

31-26 баллов – «4»

25-20 балла ---«3»

19 и меньше – «2»

Желаю удачи!