



Каучук

Органическая химия
10 класс.

Школьная коллекция

Москва, 2004 год



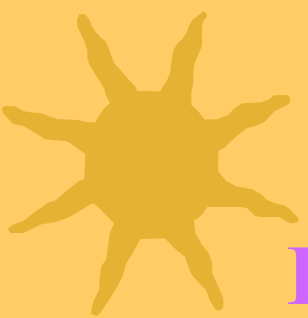
Содержание

1. Немного истории
2. Химическое строение натурального и синтетического каучука и резины
3. Резина
4. Понятие о терпенах
5. Получение каучука
6. Применение каучука

КАУЧУК



1. Немного истории



Родина каучука – Центральная и Южная Америка.

Бразильская гевея (*Hevea brasiliensis*)



Corbis.com

Латекс

Эмульсия

Молочно-
белого цвета

30% натурального
полимера

Сао –дерево, о-Чи - плакат

«Слезы дерева» - сао-о-Чи

Немного истории

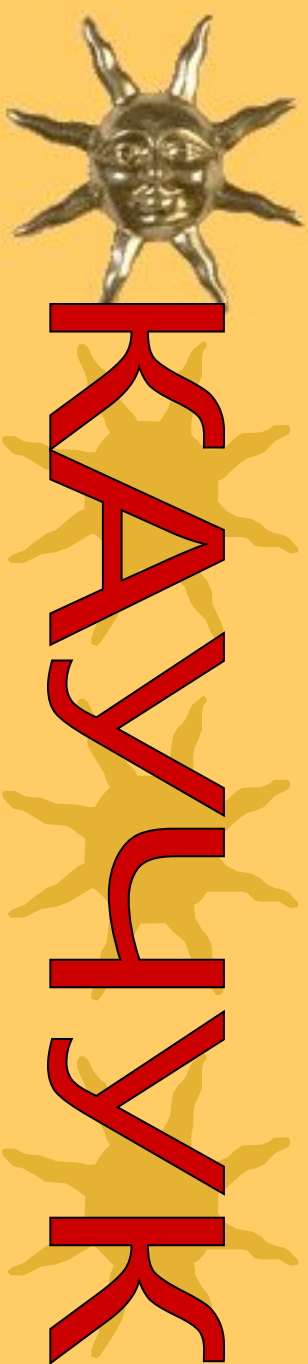
XV век

Пропитка млечным соком лодок, корзин, одежды - не пропускают воду.

Факелы – долго горят, приятный запах

Небьющаяся емкость для жидкостей

Каучуковая обувь



Немного истории

XVIII – XIX века

В первой половине образцы попали в Европу

- Шары, подпрыгивающие при ударе
- Первые ластики, стирающие карандаш
- 1823 г. Чарлз Макинтош изобрел непромокаемую ткань. Плащи получили название «макинтош». Налажено производство галош.
- 1832 г. в Петербурге построена первая обувная фабрика с каучуковым покрытием.

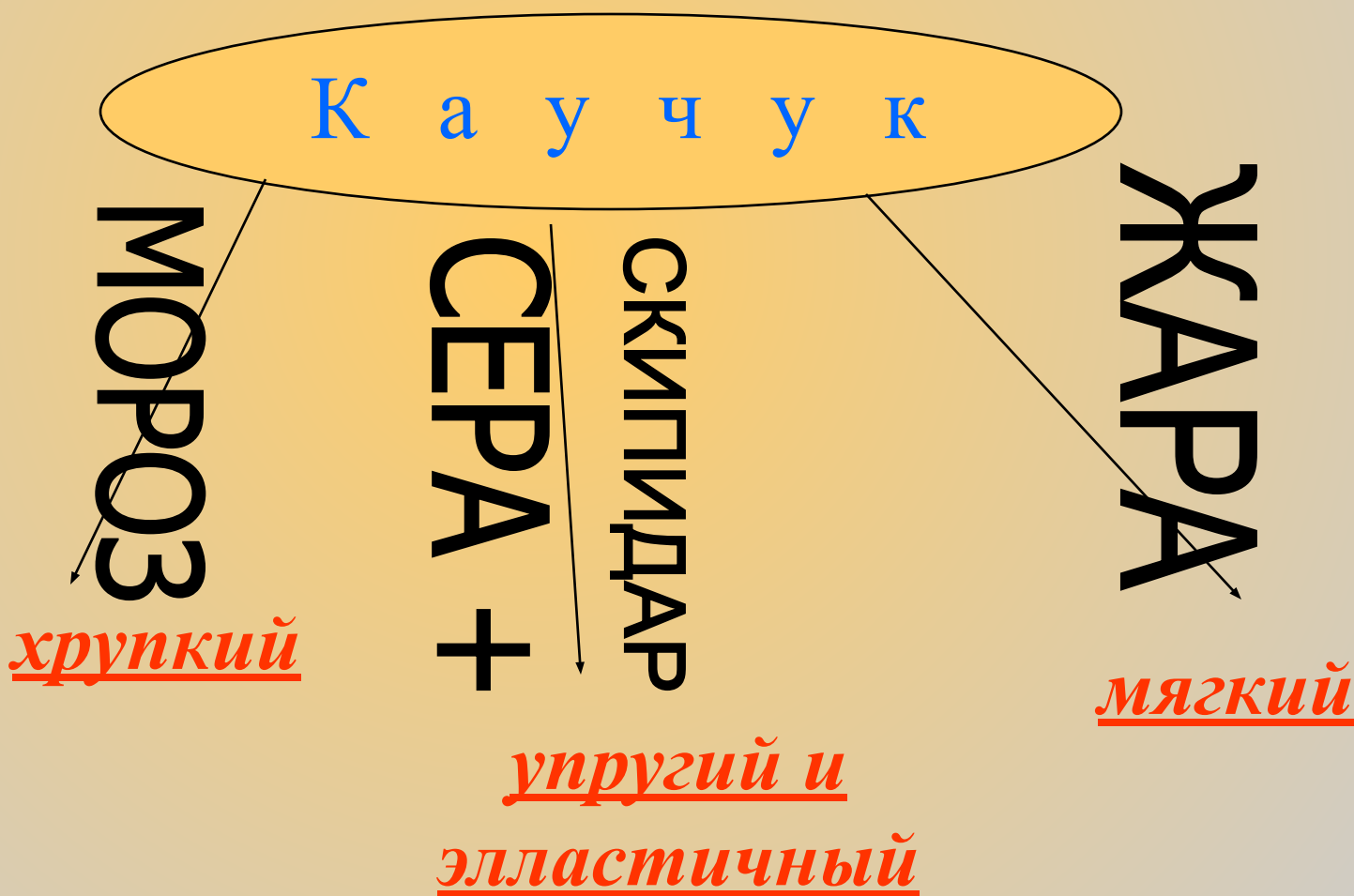
КАУЧУК




Немного истории

1832 год - немецкий химик Людесдорф установил, что

КАУЧУК





Немного истории XIX век.

КАУЧУК

- 1839 г. открыта вулканизация каучука Ч. Гудбиром торговцем различных товаров
- 1843 г. англичанин Т.Гэнкок открыл аналогичный способ и назвал его *вулканизацией*, а новый продукт *резиной*
- Резко возрасла потребность в каучуке и в 1876 г. семена гевеи были тайно вывезены из Бразилии и распространены в странах Юго-Восточной Азии и Африки.
- 1888 г бурное развитие автомобильной промышленности поставило задачу производства синтетического каучука.

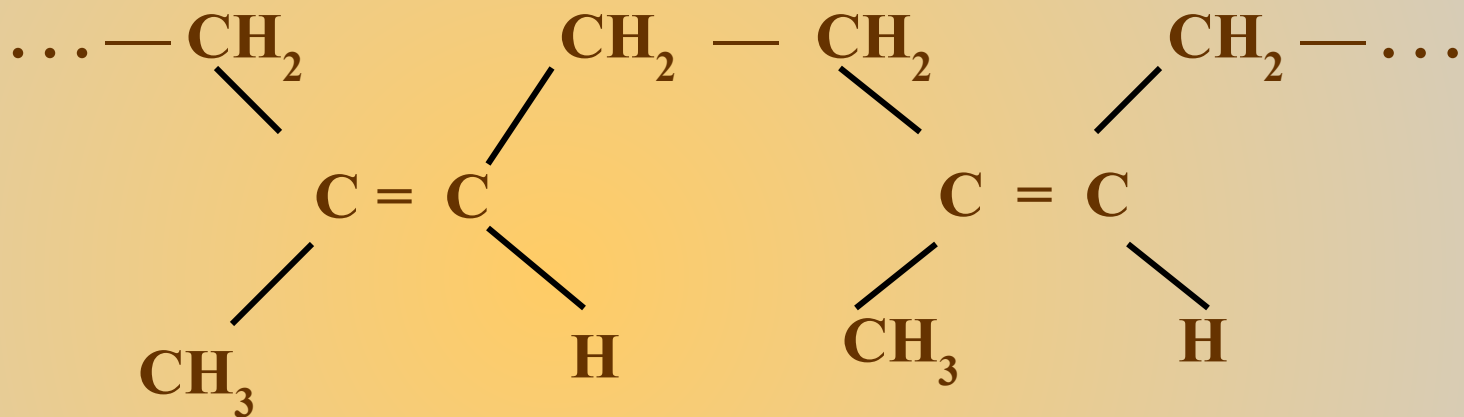
2. Строение натурального и синтетического каучука и резины.



КАУЧУК



Химическое строение натурального каучука.



Натуральный каучук – это *цис*-полиизопрен.

Каучук, в котором все элементарные звенья находятся или в цис-, или в транс-конфигурации, называется **стереорегулярным**

КАУЧУК



Химическое строение синтетического каучука.

Состав природного
каучука известен уже во
второй половине XIX в.



Постав Бушарда 1875 г.
выделил изопрен из
природного каучука

Б У Т А Д И Е Н О В Ы Й К А У Ч У К (С К В)

СССР — по методу С.В. Лебедева 1931 г.

Изготовили шину,
пробежала 16000 км

1957г. Б.А. Долгопоск и А.А. Коротков
получили бутадиеновый каучук

стереорегулярного строения. → Дивиниловый каучук

КАУЧУК



3. Резина

При нагревании каучука с серой отдельные полимерные цепи сшиваются между собой за счет образования **дисульфидных мостиков**.

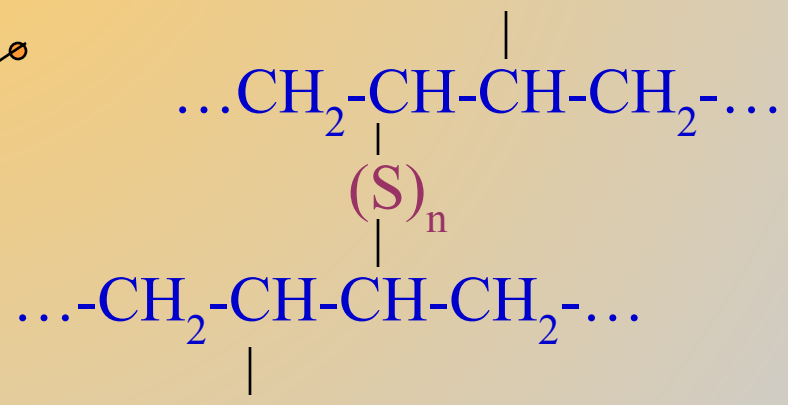
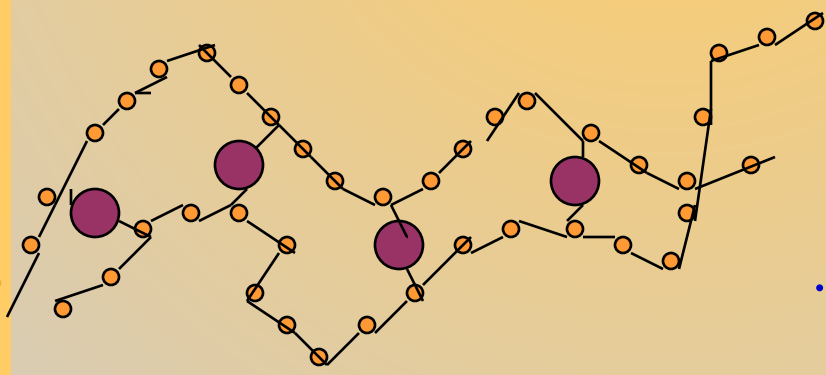


Схема строения резины

РЕЗИНА



4. Понятие о терпенах

Это углеводороды, структурным фрагментом которых является **изопрен**.

Они носят общее «родовое» название - **ТЕРПЕНЫ** и имеют общую формулу $(C_5H_8)_n$

Являются составной частью **эфирных масел**.

ОЦИМЕН содержится в базилике.

ЛИМОНЕН содержится в кожуре цитрусовых

СКВАЛЕН выделяют из печени акул

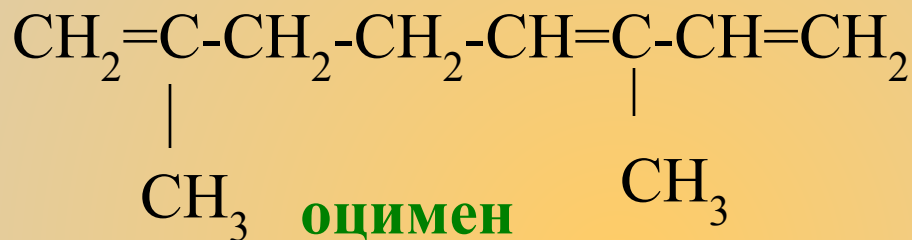
β-КАРОТИН содержится в моркови

ТЕРПЕНЫ

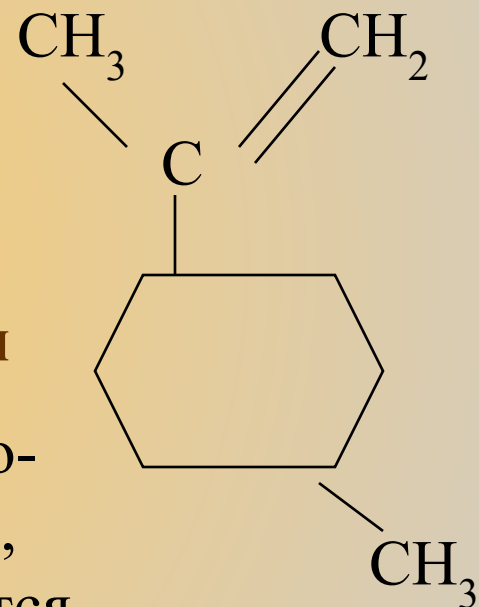


Понятие о терпенах

ТЕРПЕНЫ



лимонен



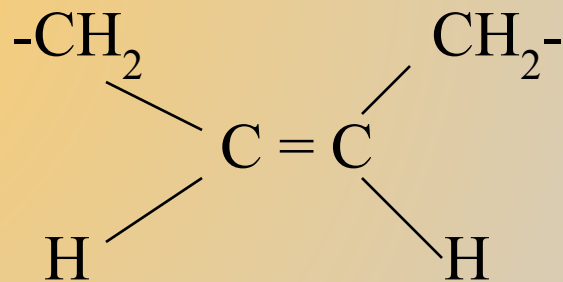
Эфирными маслами называют нерастворимые в воде маслообразные продукты, полностью испаряющиеся. Используются для приготовления душистых композиций. Впервые были использованы 2100 г до н. э. при царе Хамураппи.

5. Получение каучука.

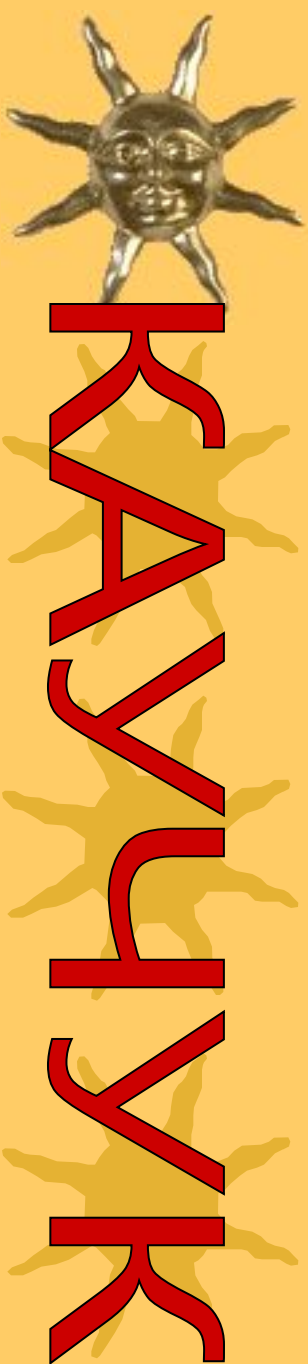
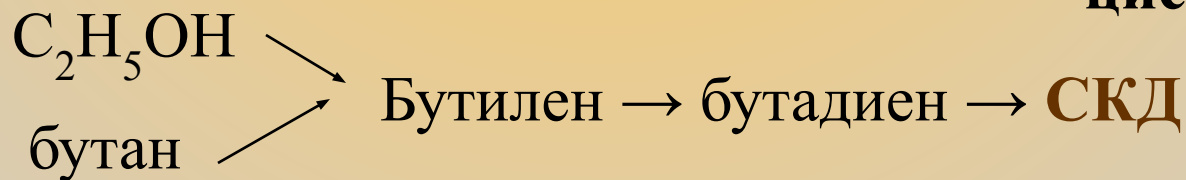
СИНТЕТИЧЕСКИЙ КАУЧУК

(1932 год С.В.ЛЕБЕДЕВ г. Ярославль)

СКД - бутадиеновый



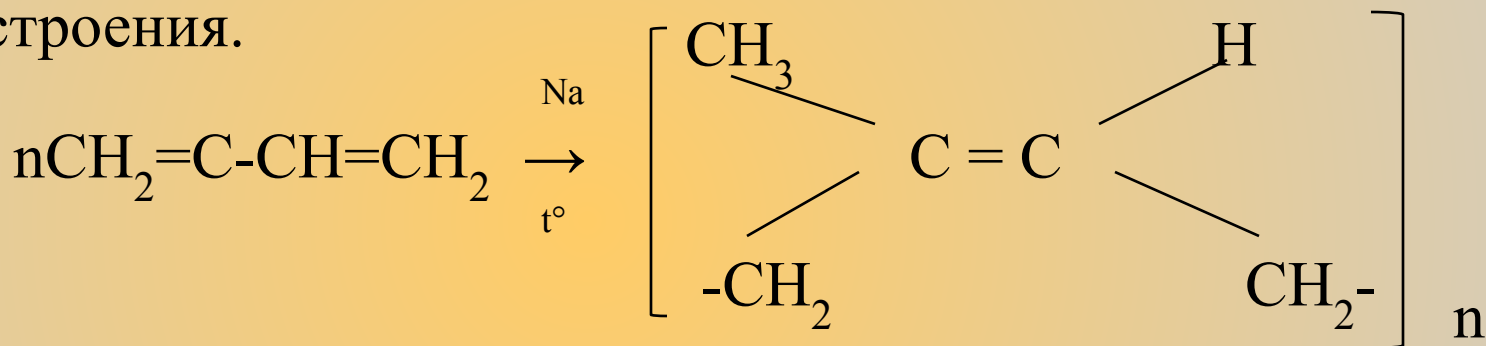
цис





Получение каучука

СКИ – изопреновый (цис-изомер) стереорегулярного строения.



Пентан → изопентан → изопрен → **СКИ**

Природный каучук имеет тот же самый состав

КАУЧУК



6. Применение каучуков

1. Для получения *резины* – это покрышки, шины, резиновая обувь, мячи, прорезиненные ткани, резиновые коврики и т.д.

Если в каучуке 10-15% серы – это резина.

2. Для получения *эбонита* – твердого, стойкого к растворителям материала, обладающего изоляционными свойствами – это многочисленные детали для радиотехники и электроники.

Если в каучуке 25-40% серы – это эбонит



КАУЧУК

**Презентацию по теме:
«КАУЧУК» подготовила
учитель химии средней
общеобразовательной
школы № 578 ЮАО г.
Москвы**

**Морозова Людмила
Михайловна**

2004 г.