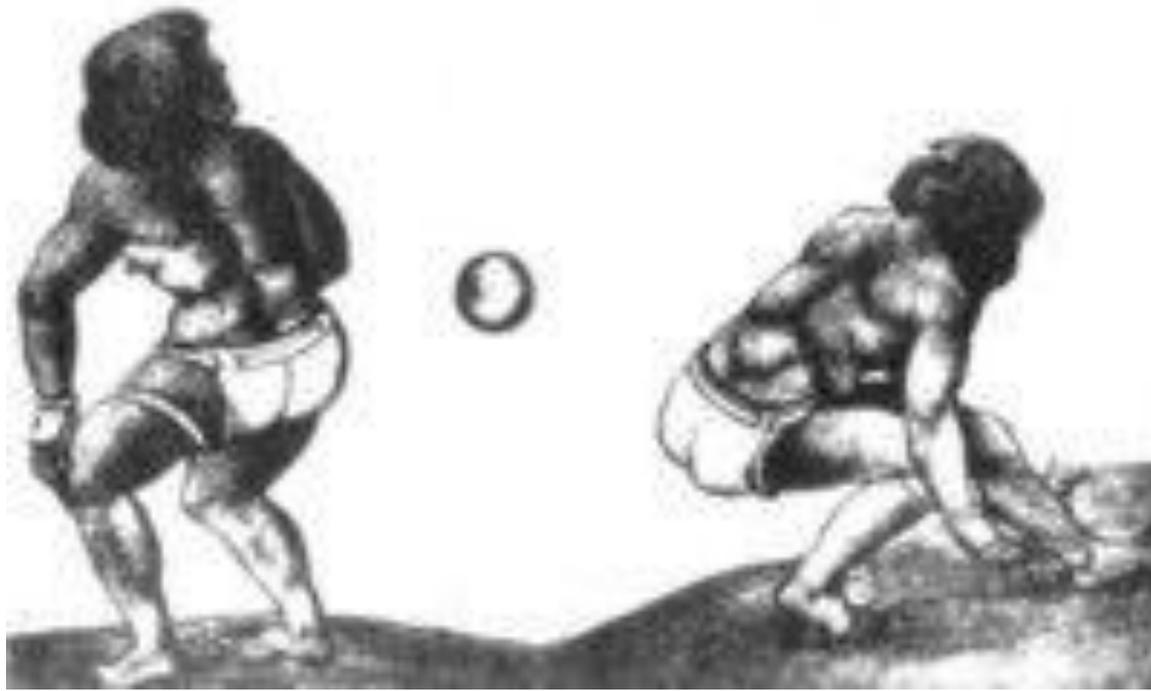


КАУЧУК



МОУ Навлинская СОШ №1
Учитель химии Кожемяко Г.С.





Участники первой экспедиции Колумба
видели у индейцев мячи, которые скакали,
как живые.



ГЕВЕЯ БРАЗИЛЬСКАЯ



Каучуконосы



Copyright ©JB 2002



Сбор латекса из гевеи



Натуральный каучук



каучук



Гевея. Извлечение натурального каучука



Добытчик каучука, коагулирующий собранный латекс, сначала собирая его на палку, а затем удерживая ее над чаном с дымом



* В 1770 году британский химик Джозеф Пристли (Joseph Priestley) впервые нашёл применение натуральному каучуку: он обнаружил, что каучук может стирать то, что написано графитовым карандашом. Тогда такие куски каучука называли гуммиэластиком («смолой эластичной»).



Макинтош

В Англии британский химик и изобретатель Чарльз Макинтош (Charles Macintosh) предложил класть тонкий слой каучука между двумя слоями ткани и из этого материала шить водонепроницаемые плащи.



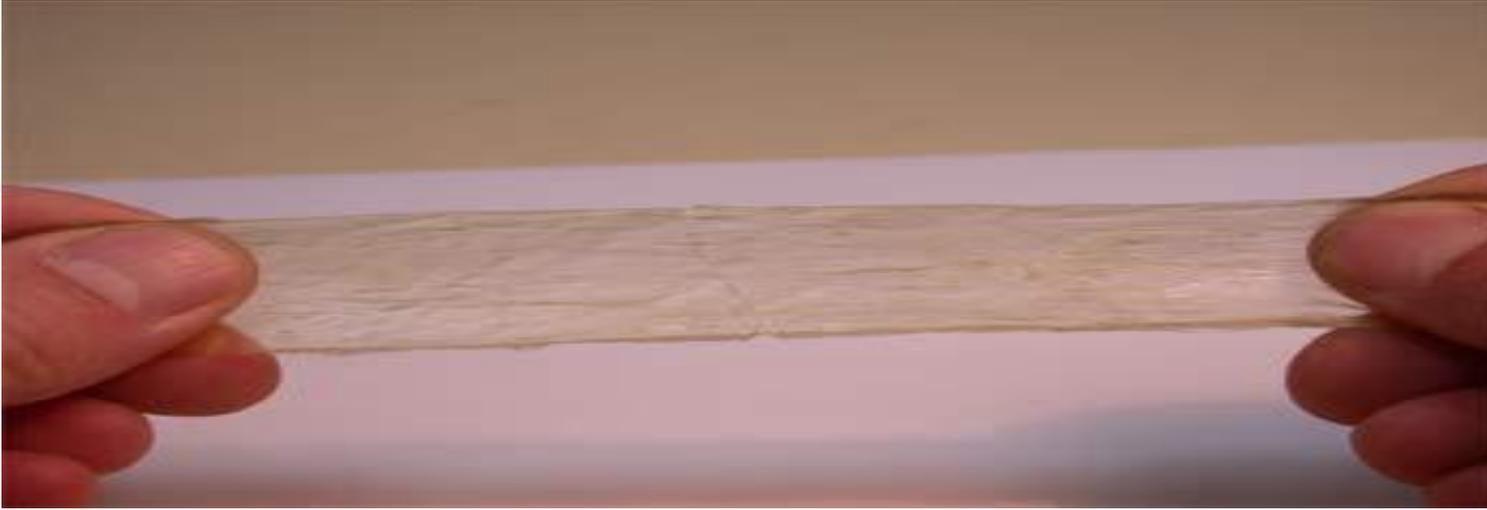
Переработка каучука на плантации в Восточном Камеруне



Натуральный каучук



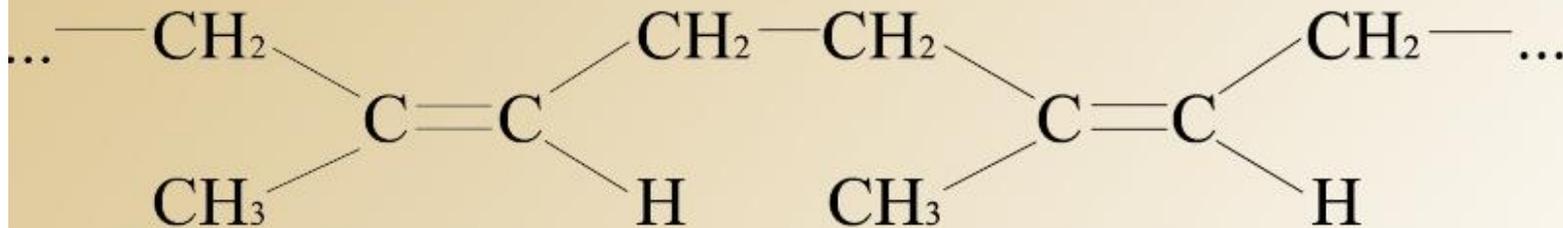
Эластичность



- * Эластичность (упругость) — способность каучука восстанавливать свою первоначальную форму после прекращения действия сил, вызвавших деформацию.

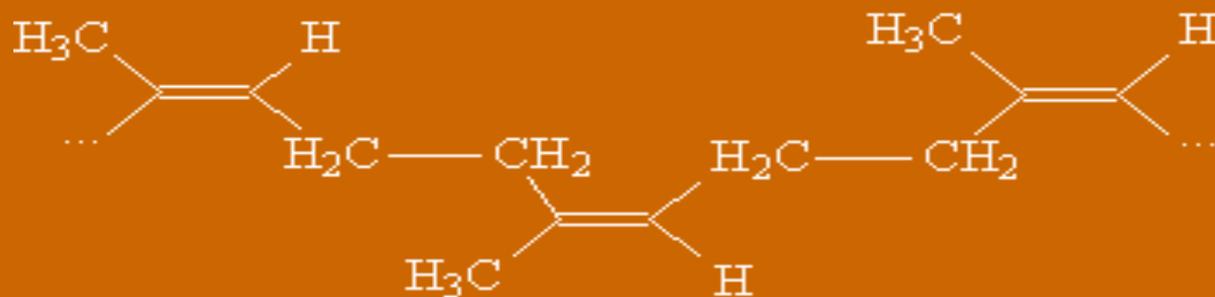


Строение полимерной цепи

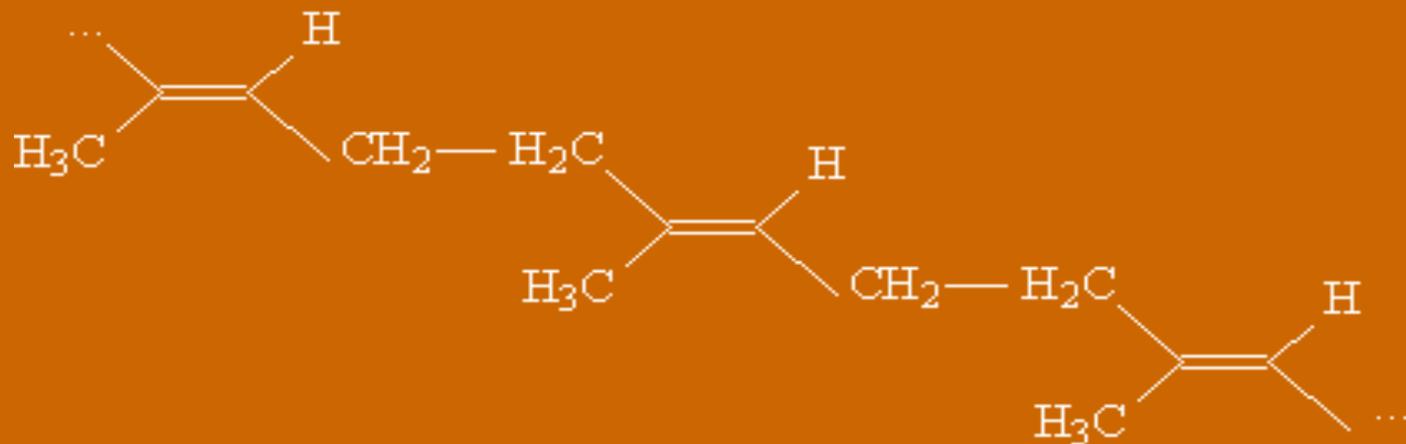


строение *цис*-полиизопрена

В натуральном каучуке содержится 91-96% углеводорода полиизопрена (C_5H_8)_n, а также белки и аминокислоты, жирные кислоты, каротин, небольшие количества солей меди, марганца, железа и др. примеси. Полиизопрен натурального каучука является стереорегулярным полимером. Практически все звенья изопрена 98-100% в макромолекуле присоединены в цис-1,4-положении:



Интересно, что существует природный геометрический изомер каучука - гуттаперча, представляющая собой транс-1,4-полиизопрен:



Свойства

- * При температуре жидкого воздуха -195°C он жёсткий и прозрачный; от 0° до 10°C — хрупкий и уже непрозрачный, а при 20°C — мягкий, упругий и полупрозрачный. При нагреве свыше 50°C он становится пластичным и липким; при температуре 80°C натуральный каучук теряет эластичность; при 120°C — превращается в смолоподобную жидкость, после застывания которой уже невозможно получить первоначальный продукт. Если поднять температуру до $200\text{—}250^{\circ}\text{C}$, то каучук разлагается с образованием ряда газообразных и жидких продуктов.



Галоши или сапоги
хорошо служили в
дождь, но стоило
выглянуть и припечь
солнцу, как они
растягивались,
начинали прилипать.
В мороз же такая
обувь становилась
хрупкой как стекло



Чарльз Гудьир

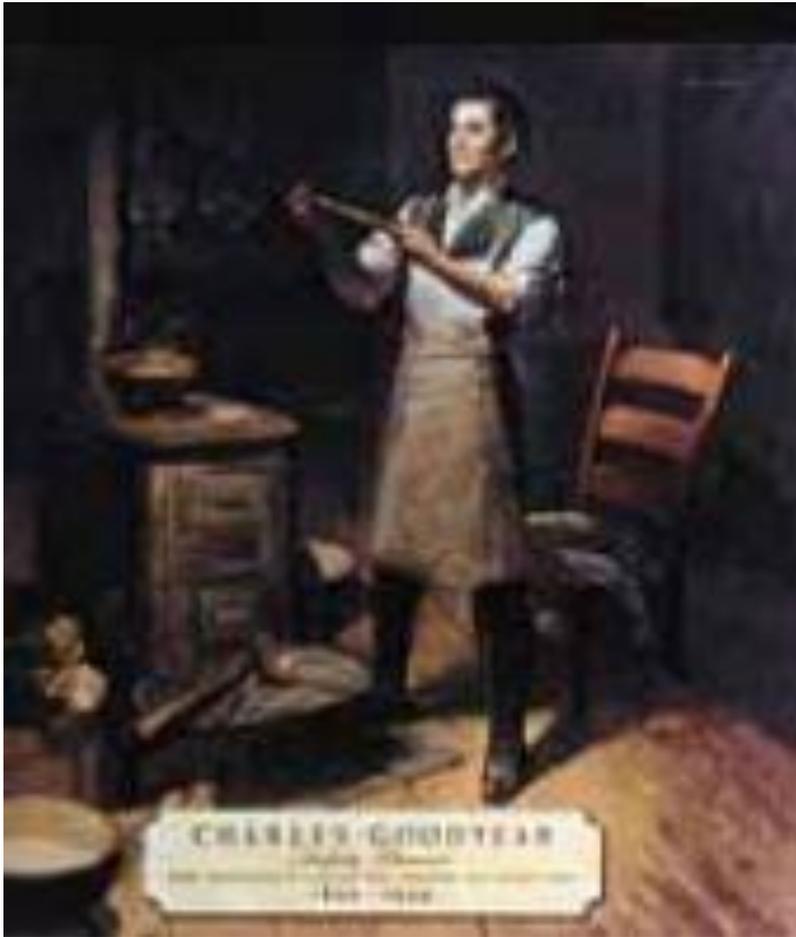
в 1834 г. открыл
процесс
вулканизации
резины.



Charles Goodyear



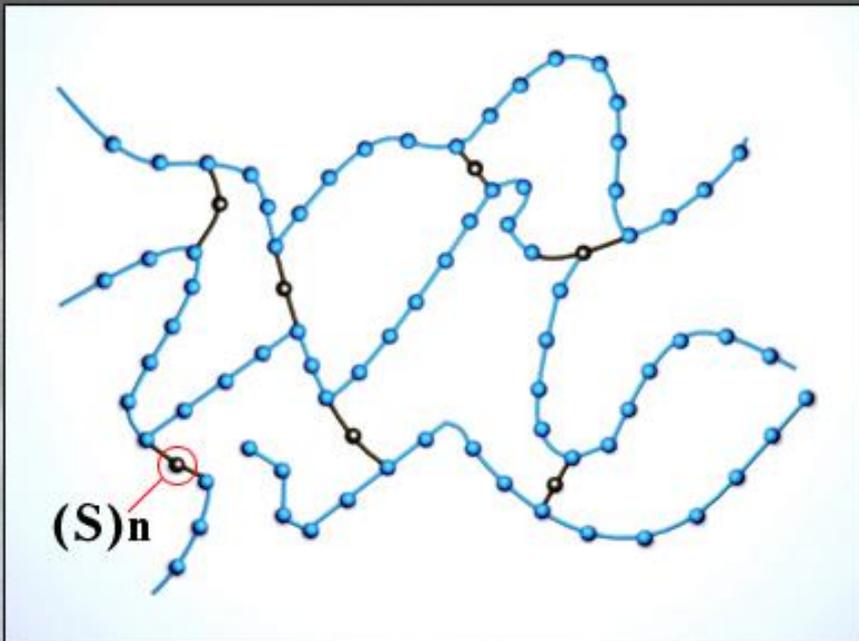
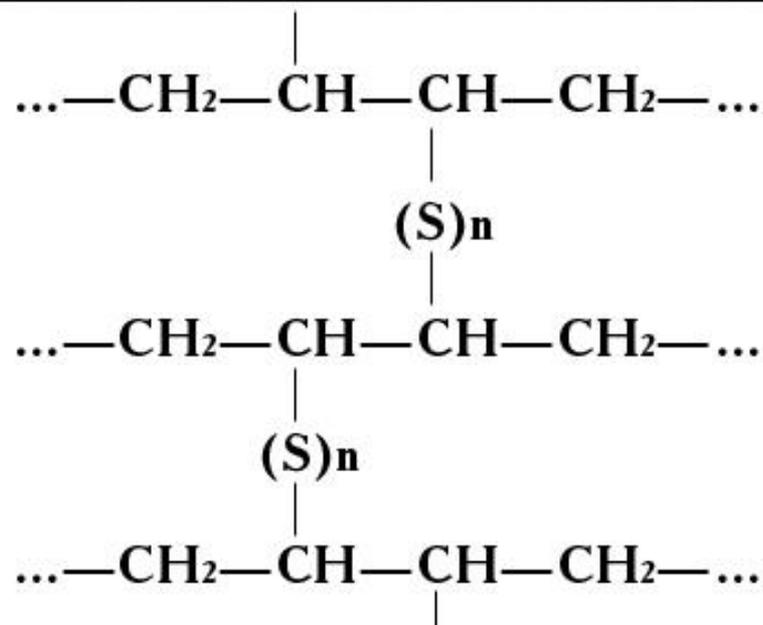
История вулканизации



- * В один из зимних дней 1839 г. «резиновый человек» бросил в печь смесь каучука с серой. Продукт оказался необычайно упругим и прочным, а главное – не терял своих свойств под воздействием жары.



СТРОЕНИЕ РЕЗИНЫ



При нагревании с серой (вулканизации) происходит сшивание полимерных цепей за счет образования сульфидных мостов.



Резина



Применение

Ластики из
натурального каучука



автопокрышки

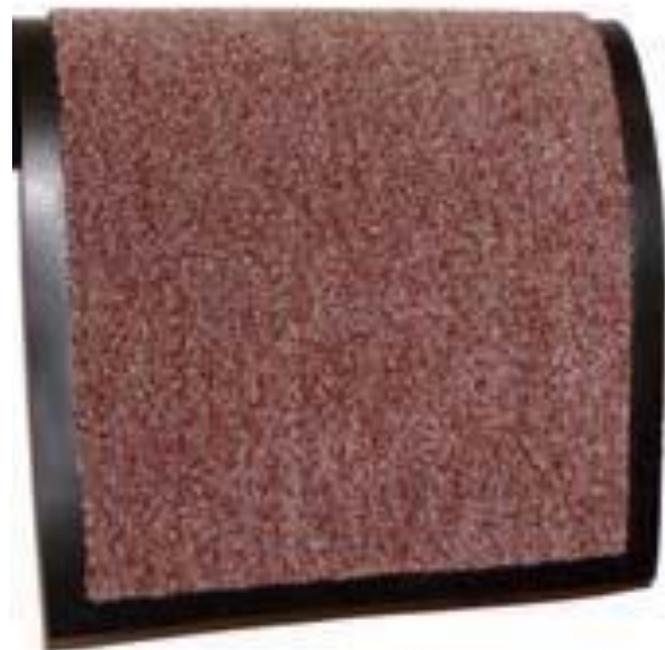


обувь



Применение

Швабры и щётки



Ковер на натуральном каучуке

Браслет



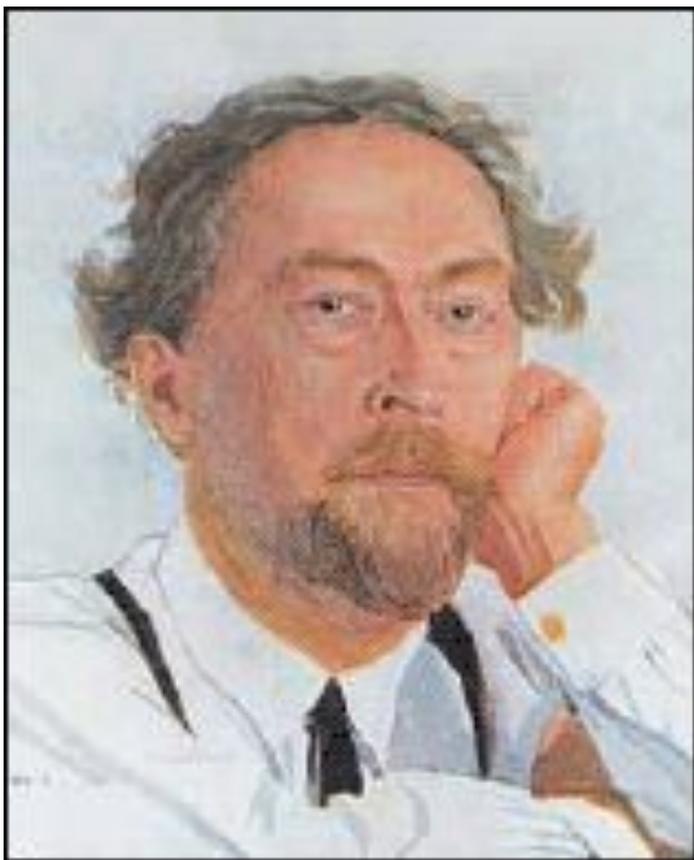
Синтетический каучук



* С. В. Лебедев



Синтетический каучук

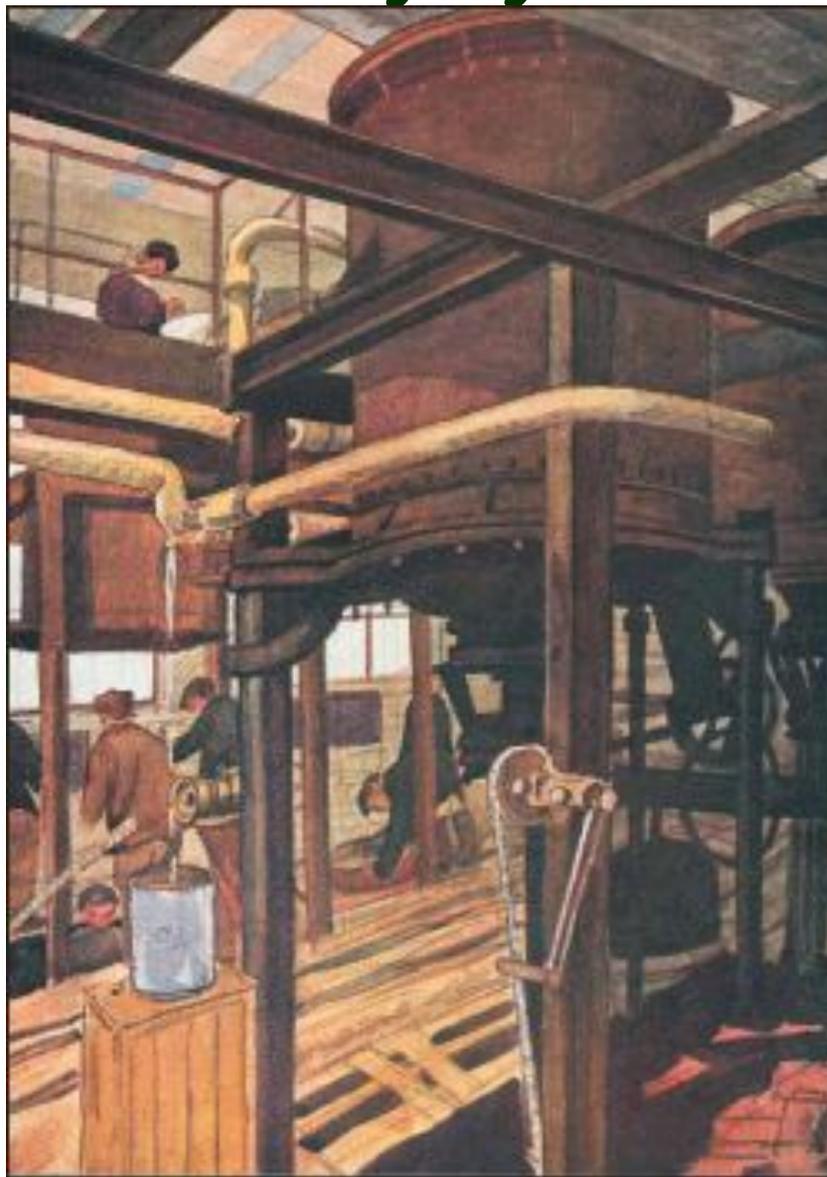


- * По заданию партии химик Сергей Лебедев придумал, как синтезировать каучук из спирта. Но до массового производства искусственной резины не дожил — он умер от тифа ..



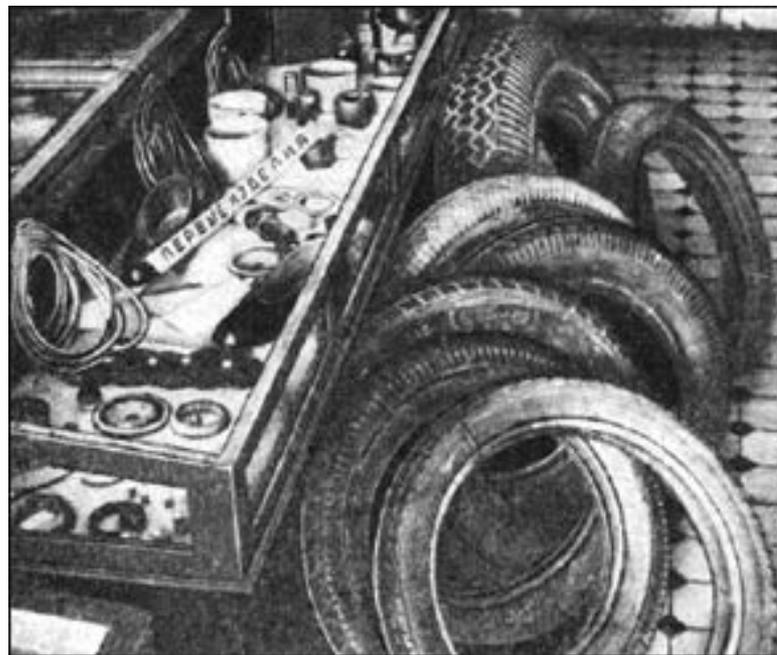
Синтетический каучук

Один из первых советских заводов по производству синтетического каучука. Долгие годы он был секретным и проходил в документах как "Завод литеры Б"

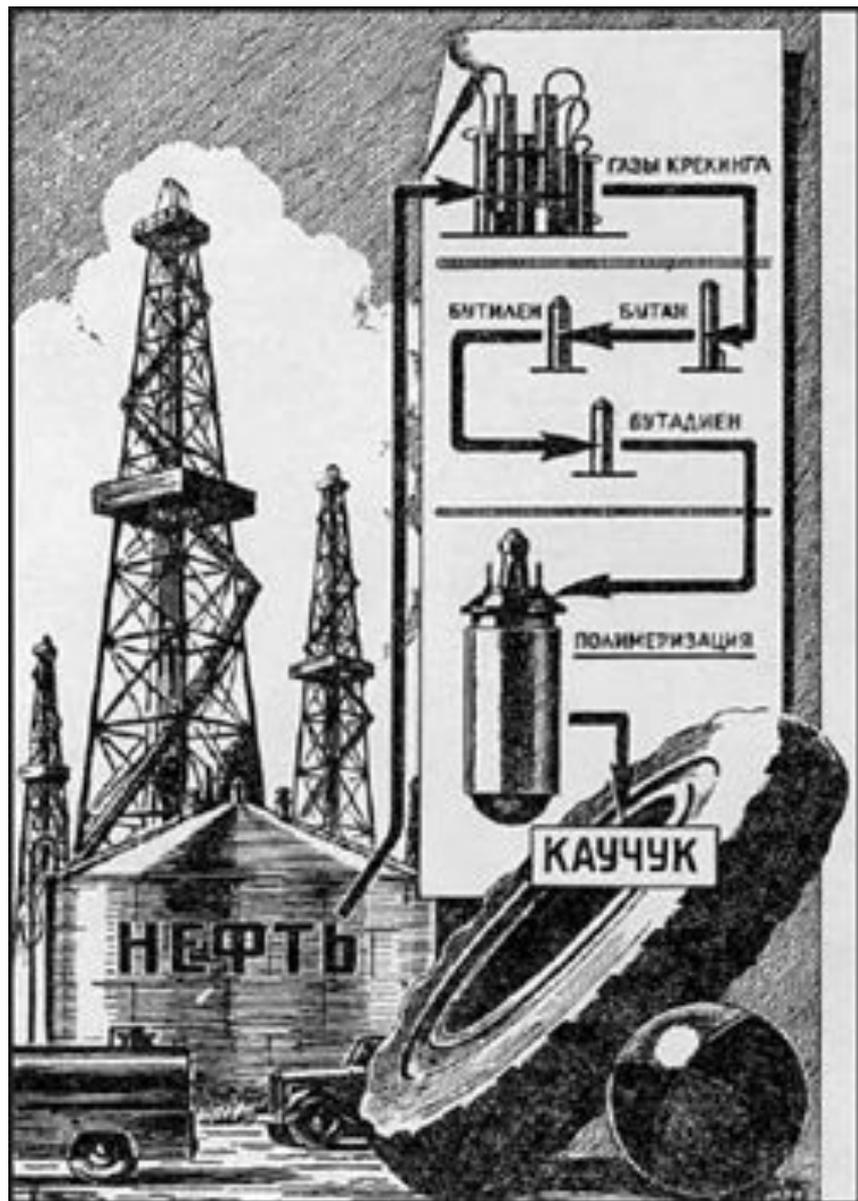


Синтетический каучук

Первые в мире 250 кг синтетического каучука были получены на опытном заводе в Ленинграде. Сразу же были заложены три громадных завода в Ярославле, Воронеже и Ефремове. Их объявили ударными комсомольскими стройками и построили всего за год-два



Синтетический каучук



Сегодня из бутадиена и изопрена производится 80% мирового синтетического каучука. "Остаток" делают из стирола, хлоропрена, этилена и других полимеров.



Не забыт и природный каучук, доля которого в общем производстве составляет стабильные 20%. Он прочнее искусственного, поэтому из него изготавливают изделия, рассчитанные на большую нагрузку, например, шины для большегрузных автомобилей.



Нобелевская премия по химии
«за открытие и развитие диенового синтеза».



Отто Дильс

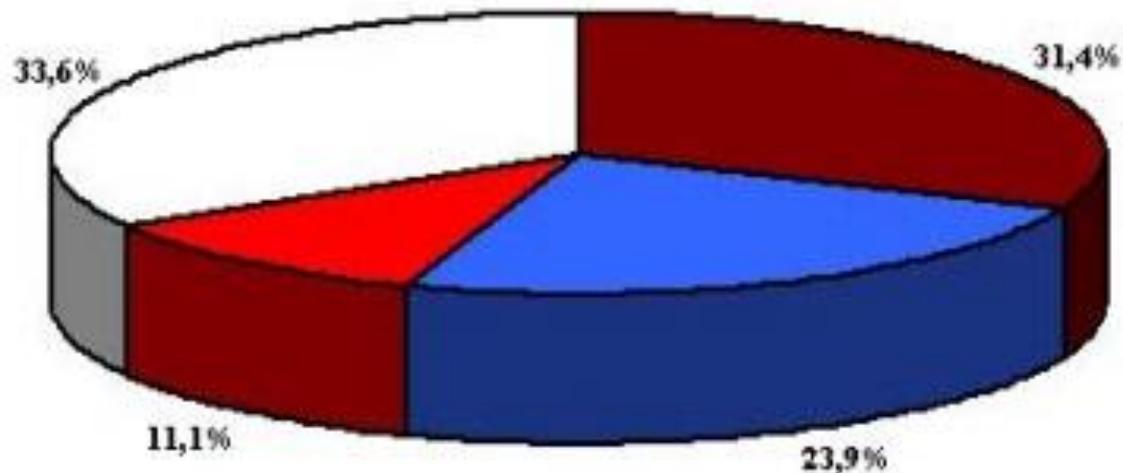
**Нобелевская премия
по химии (1950 г.)**



**Kurt Alder
1902-1958**

Структура производства синтетических каучуков по странам Западной Европы

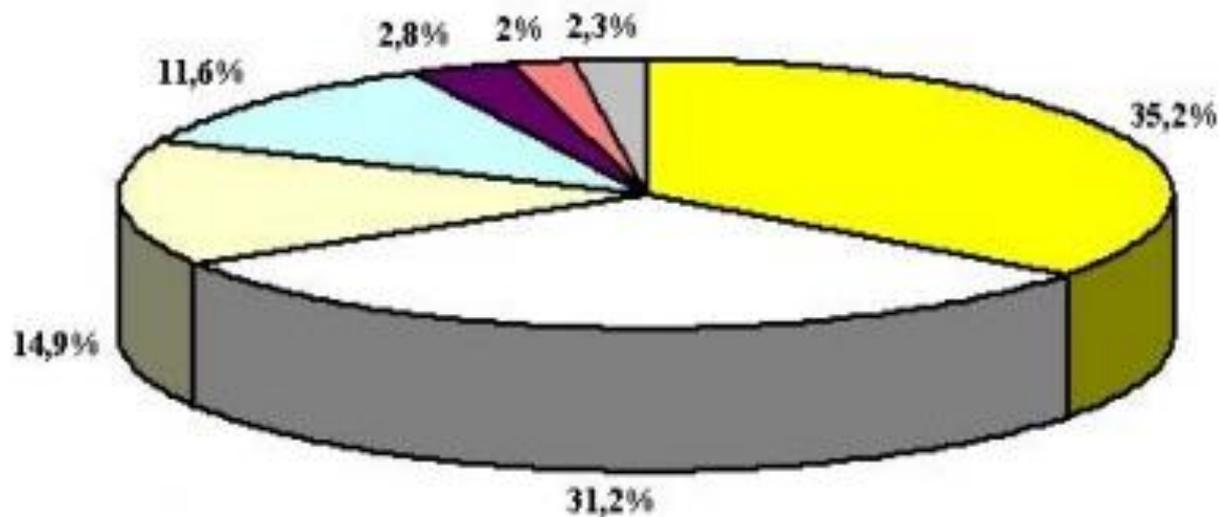
Совокупный выпуск - 2,75 млн. тонн



■ Германия ■ Франция ■ Англия □ другие

Структура производства синтетических каучуков по странам Юго-Восточной Азии

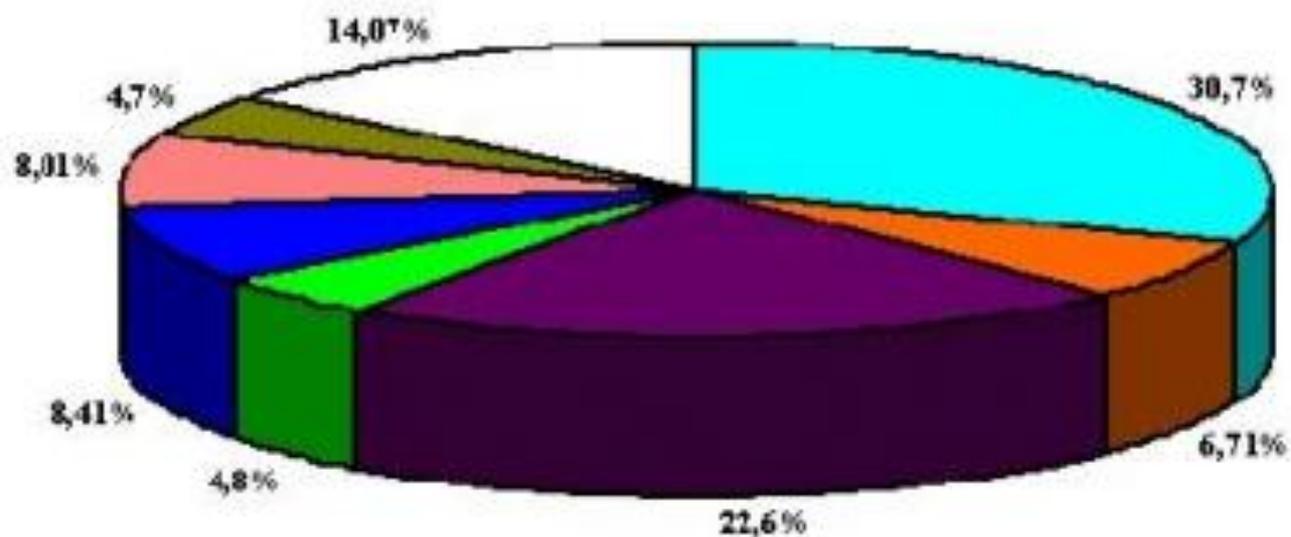
Совокупный выпуск - 5,15 млн. тонн



■ Китай ■ Япония ■ Ю. Корея ■ Тайвань ■ Таиланд ■ Индия ■ другие

Распределение объема по видам

Совокупный мировой мощности - 13,06 млн. тонн/год



■ изопропиленовый бутадиев-стирольный

■ бутадиевый

■ изопропиленовый/этилен-пропилен-диеновый

■ бутадиев-нитрильный

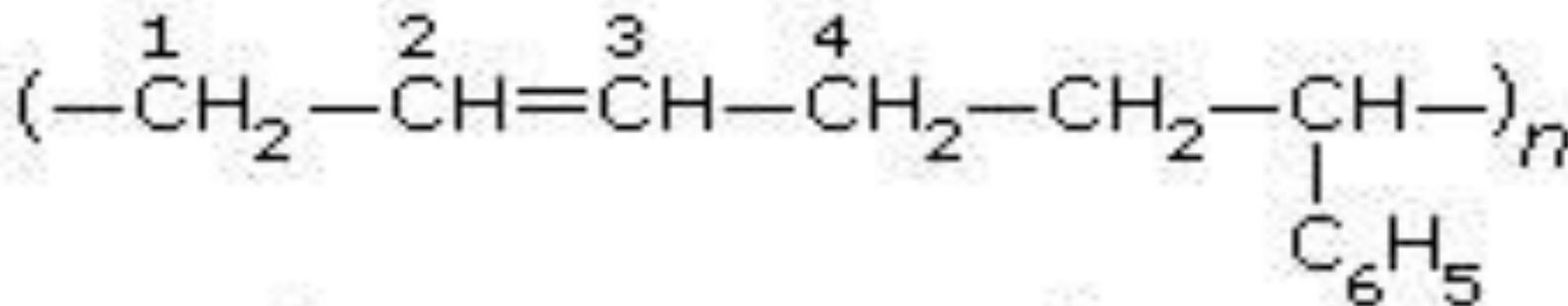
■ растворимый бутадиев-стирольный

■ полиспреновый

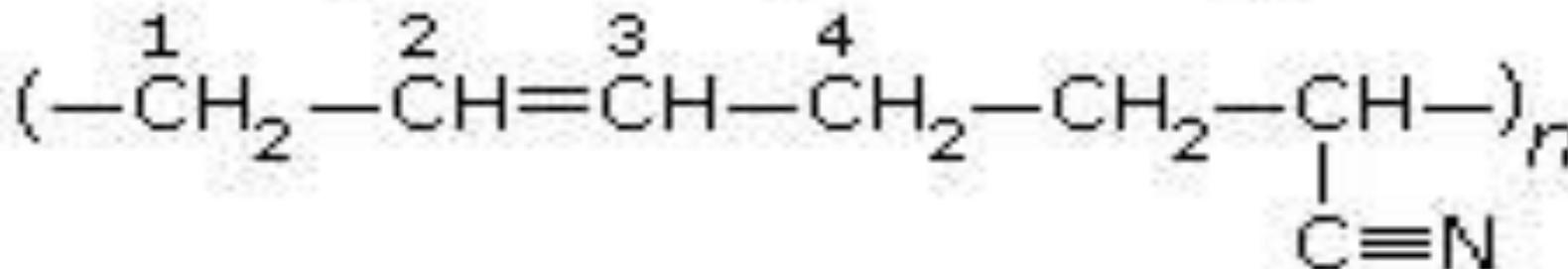
■ бутылка-аук

■ другие

Виды синтетических каучуков



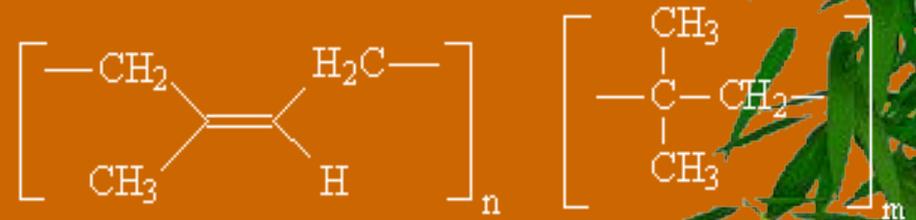
бутадиен-стирольный каучук



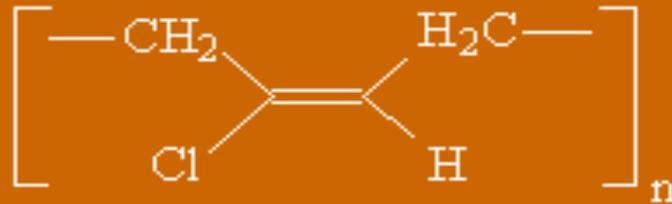
бутадиен-нитрильный каучук



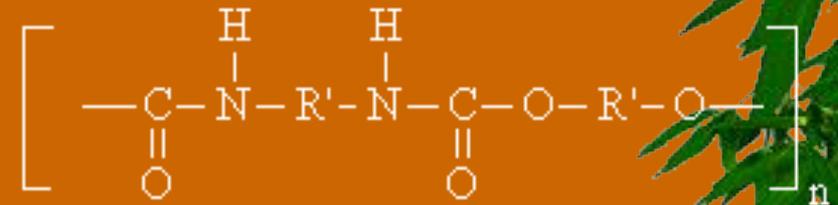
Бутилкаучук (БК) - сополимер 2-метилпропена с небольшим количеством изопрена



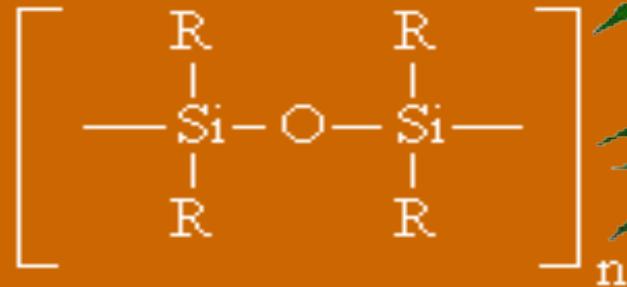
Полихлоропреновые каучуки (наирит, неопрен)



фторкаучуки - сополимеры фторированных или частично фторированных алкенов

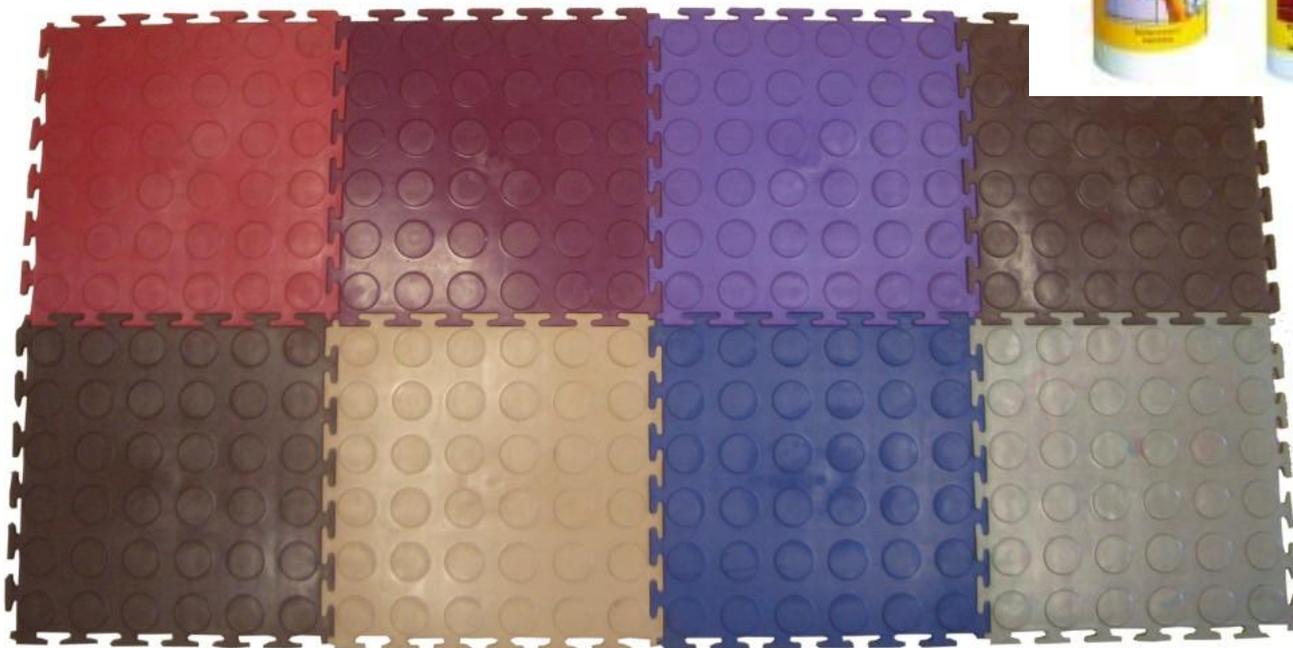


кремнийорганические каучуки - полиорганосилоксаны



И другие...

Применение



Применение



почти 60%
используется
для
изготовления
покрышек



Применение

Из остальных 40%
делается еще 50
тыс.

наименований
продукции —
шланги, ленты
транспортеры,
клеи, краски,
плащи, подметки
для обуви.



Задумайтесь

Получение синтетического каучука — одно из великих достижений XX века. Однако, как и многие другие, оно принесло не только пользу. Ежегодно в мире выбрасывается до 100 млн использованных автопокрышек. В естественных условиях они разлагаются не менее ста лет, а при сжигании выделяют чрезвычайно вредные газы.

