

Алкадиены

Презентацию выполнила:
Пелипенко Ирина Владимировна

Учитель химии «Красноярской средней
общеобразовательной школы с углубленным изучением
предметов художественно-эстетического цикла»
Кривошеинского района
Томской области
2009

Содержание

- Строение алкадиенов
- Изомерия и номенклатура алкадиенов
- Физические свойства
- Получение
- Химические свойства
- Натуральный и синтетический каучук
- Контрольные вопросы

Строение алкадиенов

Алкадиены – углеводороды, молекулы которых содержат две двойные связи.

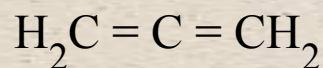
Общая формула алкадиенов – $C_n H_{2n-2}$.

Классификация связей алкадиенов

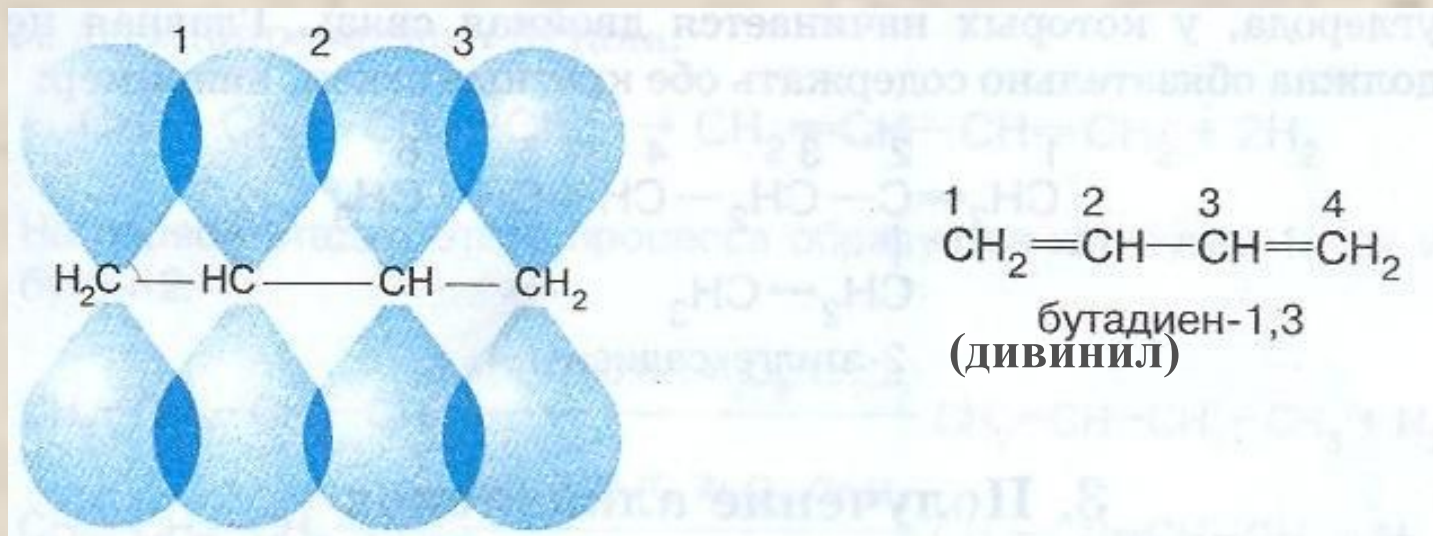
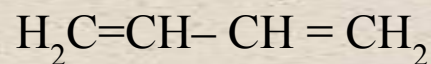
Изолированные



Кумулированные



Сопряженные

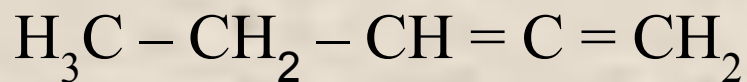


Изомерия и номенклатура алкадиенов

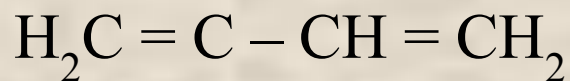
- Изомерия:
1. структурная
 2. пространственная
 3. положение кратной связи



пентадиен-1,4



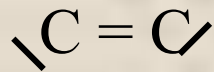
пентадиен-1,2



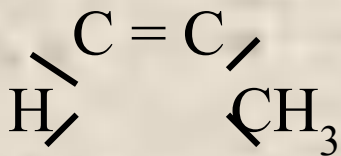
2-метилбутадиен-1,3 (изопрен)



пентадиен-1,3



цис-пентадиен-1,3



транс-пентадиен-1,3

Физические свойства



Пропандиен-1,2; бутадиен-1,3 – газы.

2-метилбутадиен-1,3 – летучая жидкость.

Диены с изолированными двойными связями – жидкости.

Высшие диены – твердые вещества.

История получения

Первый алкадиен (изопрен) получен в **1861** г. английским химиком **К. Уильямсом**, при нагревании кусочка натурального каучука без доступа воздуха.

В **1862** г. французский ученый **Жозеф Каванту** получил дивинил, пропуская через нагретую железную трубку сивушное масло.

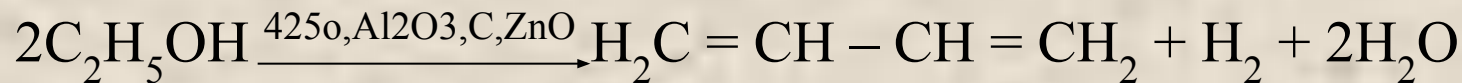
В **1882** г. английский ученый **Уильям Тилден** получил изопрен из скипидара.

В **1928** г. был получен синтетический каучук полимеризацией бутадиена-1,3 советским ученым **Сергеем Лебедевым**.

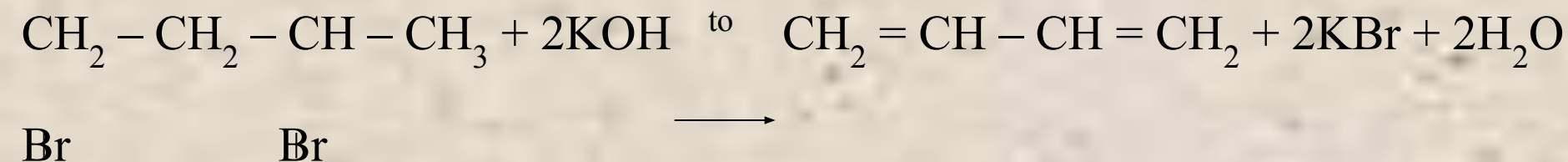
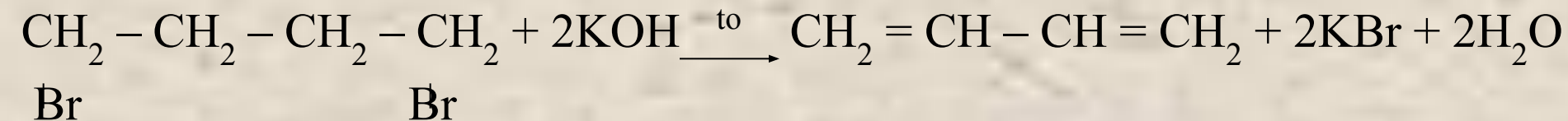
Получение



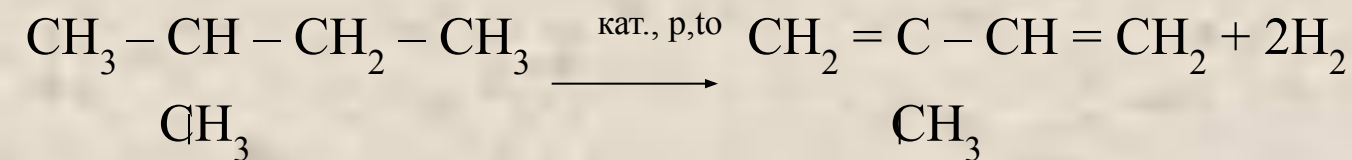
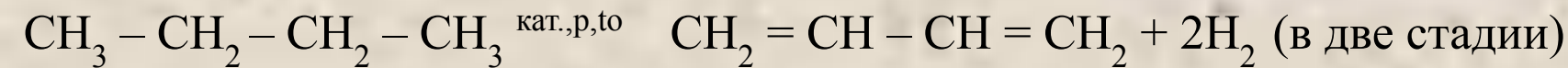
1. Методом Лебедева



2. Дегидрогалогенированием

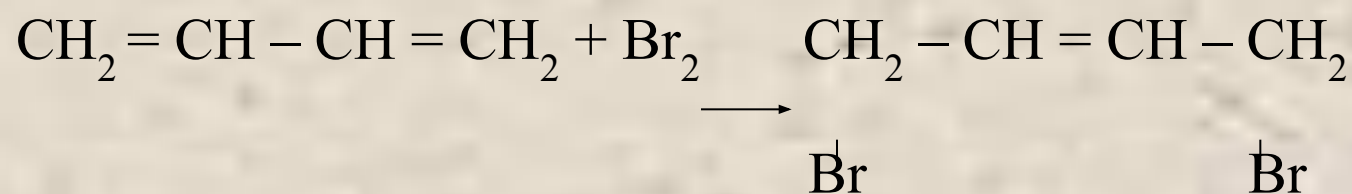
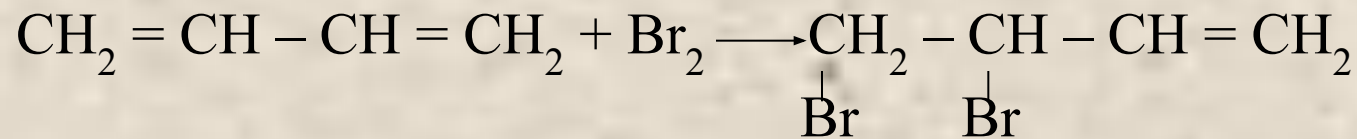


3. Дегидрированием

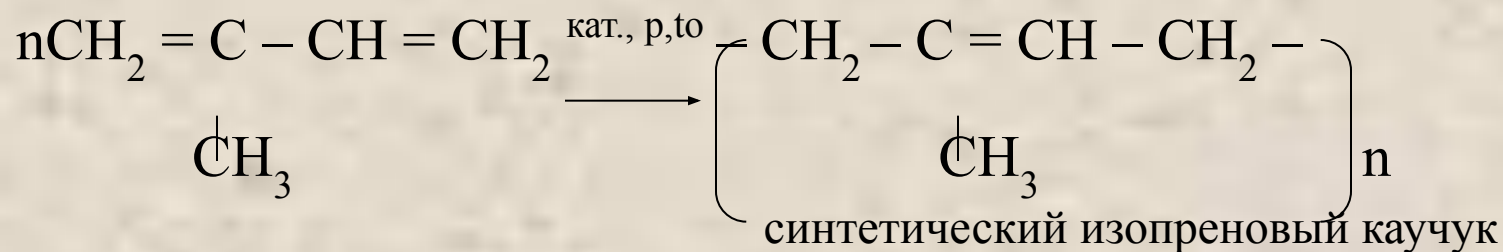
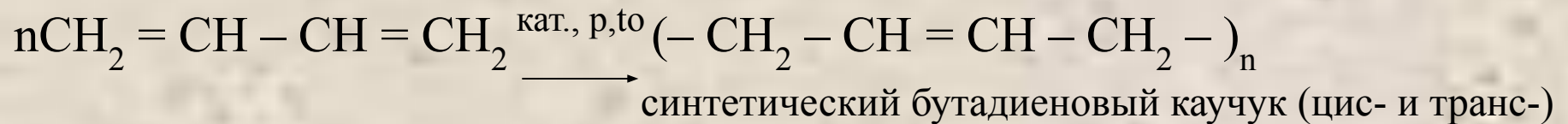


Химические свойства

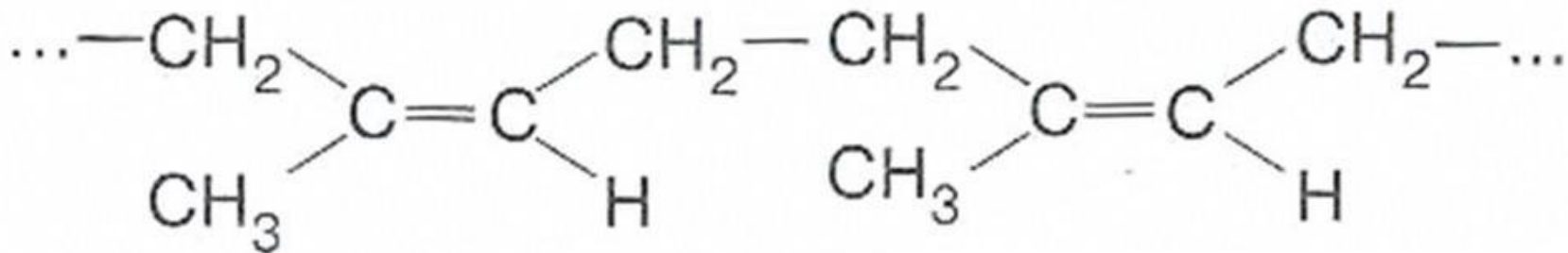
1. Присоединение (1,2-присоединение; 1,4-присоединение)



2. Полимеризация



Натуральный и синтетический каучук



Полиизопрен – натуральный каучук

До конца 1930-х гг. в промышленности использовали натуральный каучук, выделяемый из млечного сока растений каучуконосцев (гевея). В XVв. млечным соком пропитывали лодки, корзины, одежду, факелы, емкости для жидкостей. В 1823г Английский ученый Чарлз Макинтош придумал непромокаемую ткань и наладил производство из нее плащей («макинтош»). Новый материал имел недостаток: он сохранял свои полезные свойства в узком интервале температур (на морозе – хрупкий, на солнце – мягкий и липкий).

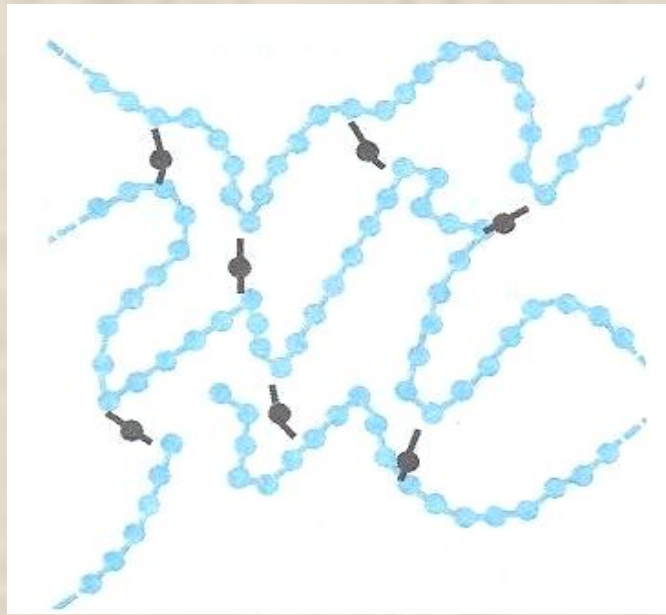
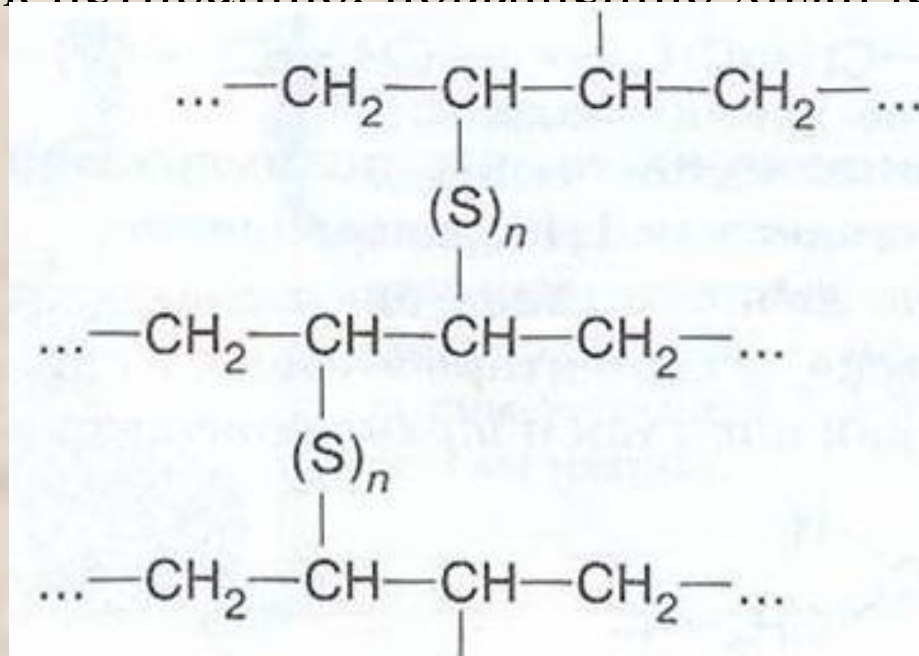


Схема строения вулканизированного каучука

Большое распространение получили резины, произведенные на основе сополимеров алкадиенов с сопряженными двойными связями и алкенов. Такие резины характеризуются высокой морозоустойчивостью, прочностью и эластичностью, маслобензостойкостью, пониженной газопроницаемостью, устойчивы к действию ультрафиолетового излучения, окислителей.

В 1839г. Гудьиром была открыта вулканизация каучука. При нагревании с серой происходит сшивание полимерных цепей за счет сульфидных мостиков, что приводит к увеличению прочности, устойчивости к истиранию, повышению химической устойчивости.



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

Современная химическая промышленность вырабатывает несколько видов синтетического каучука. В качестве мономеров используют изопрен, бутадиен, хлоропрен и т.д.

Контрольные вопросы

. Диеновые углеводороды имеют общую формулу:

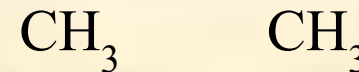


а) $C_n H_{2n+2}$, б) $C_n H_{2n}$, в) $C_n H_{2n-2}$, г) $C_n H_n$.

. Кратные связи в углеводороде $H_3C - CH = CH - CH = CH_2$ называются:

а) Кумулированные б) Сопряженные в) Изолированные

. Название углеводорода с формулой $CH_2 = CH - C = CH - CH - C_2H_5$



а) 3-метил-5-этилгексадиен-1,3

б) 2-этил-4-метилгексадиен-3,5

в) 3,5-диметилгептадиен-4,6

г) 3,5-диметилгептадиен-1,3

4. Получение бутадиена-1,3 из этилового спирта называется реакцией:

а) Лебедева

б) Зелинского

в) Вюрца

г) Кучерова

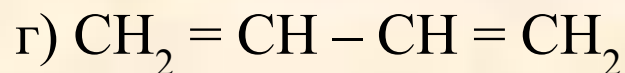
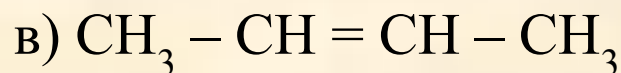
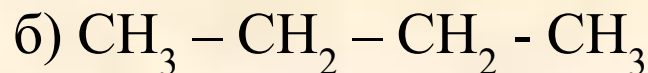
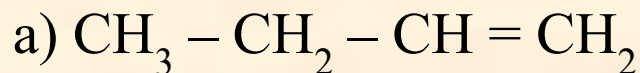
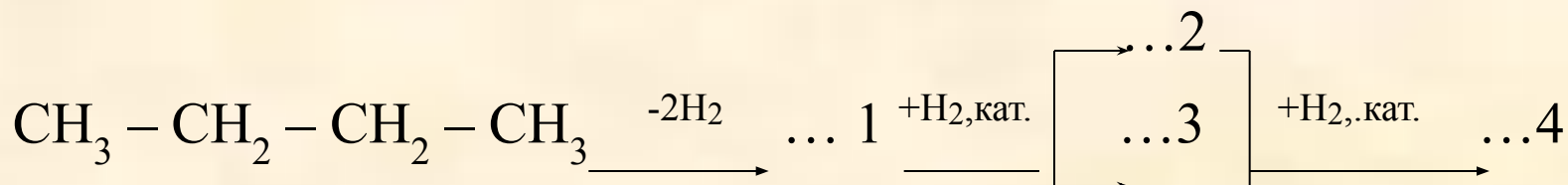
5. Алкадиены способны присоединять:

- а) водород б) галогеноводороды в) галогены г) все ответы верны

6. Для алкадиенов наиболее характерны реакции:

- а) замещение б) присоединение в) обмен г) изомеризация

7. Дана цепочка превращений, определите формулы веществ 1-4 и напишите уравнения реакций.



8. Процессом вулканизации называют:

- а) нагревание каучука с сажей
б) нагревание каучука с порошком серы
в) выдерживание каучука над жерлом вулкана
г) длительное нагревание сырого каучука



Отвeты

1. в

2. б

3. г

4. а

5. г

6. б

7. 1г, 2а, 3в, 4б

8. б

Д.3. § 14 вопросы 1 – 5 с. 116

