Полибутадиен

Выполнил: Устименко А.А.

Полибутадиен — полимер, получаемый полимеризацией бутадиена:

$$n (H2C=CH-CH=CH2) \rightarrow (-H2C-CH=CH-CH2-)n$$

Первый синтетический каучук, полученный С.В. Лебедевым в 1909г. полимеризацией дивинила под действием металлического натрия. Представлял собой полимер нерегулярного строения со смешанным типом звеньев 1,2- и 1,4-присоединения:

Свойства:

- Низкая водо-/паропроницаемость
- Низкая температура кристаллизации (-78°C)
- Температура стеклования -110°C
- Высокая температурная стабильность
- Высокая УФ-стабильность
- Низкая вязкость
- Хорошая смешиваемость с неполярными компонентами

Получение

Чистый жидкий бутадиен полимеризуется без доступа воздуха при комнатной температуре очень медленно. Полная полимеризация в этих условиях наступает приблизительно через полтора года.

Температура влияет на:

- соотношение между димером и полимерами;
- относительный молекулярный вес полимеров;
- скорость полимеризации, которая возрастает с увеличением температуры.

транс-1,4-ПОЛИБУТАДИЕН, ЭМУЛЬСИОННАЯ ПОЛИМЕРИЗАЦИЯ В ПРИСУТСТВИИ СОЛЕЙ РОДИЯ

$$nCH_2=CH-CH=CH_2 \xrightarrow{RhCl_3} \begin{bmatrix} CH \\ -CH_2 & CH \end{bmatrix}_n^{CH_2}$$

цис-1,4-ПОЛИБУТАДИЕН, ПОЛИМЕРИЗАЦИЯ НА Co—Al—H₂O-КАТАЛИЗАТОРАХ

$$xCH_2=CH-CH=CH_2 \xrightarrow{(C_2H_5)_2AICI+H_2O+} +OKTORT KOGRANATA}$$

$$\longrightarrow -[-CH_2-CH=CH-CH_2-]_x-$$

$$\begin{array}{c} {\rm Hg} \cdot + x{\rm CH_2} = {\rm CH} - {\rm CH_2} \longrightarrow \\ \longrightarrow {\rm Hg} - ({\rm CH_2} - {\rm CH} = {\rm CH} - {\rm CH_2})_{x-1} - {\rm CH_2} - {\rm CH} = {\rm CH} - {\rm CH_2} \longrightarrow \\ {\rm Макрорадикал} \\ \longrightarrow {\rm Hg} + {\rm CH_3} - {\rm CH} = {\rm CH} - {\rm CH_2} - ({\rm CH_2} - {\rm CH} = {\rm CH} - {\rm CH_2})_{x-3} - {\rm CH} = {\rm CH} - {\rm CH} = {\rm CH_2} + \\ {\rm Полимер} \\ + {\rm CH_2} = {\rm CH} - {\rm CH} = {\rm CH_2} \end{array}$$

1) Полибутадиен, полученный путем 1,4-присоединения, причем полимерная цепь имеет цис-(s)-конфигурацию:

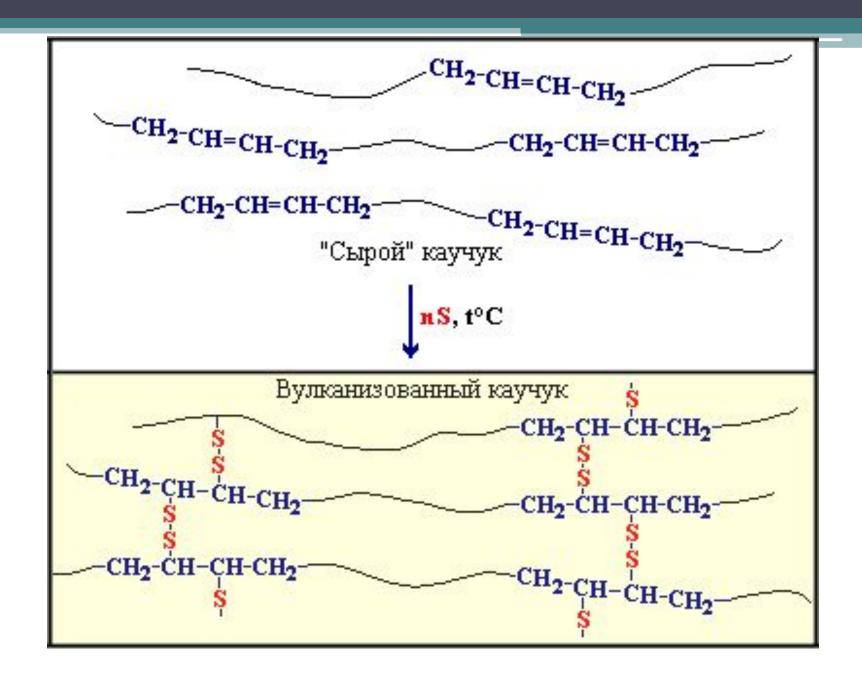
2) Полимеризация также в положении 1—4, но с транс-(т)-конфигурацией полимерной цепи:

3) Полибутадиен, полученный путем 1,2-присоединения, изотактический

$$Na \cdot + CH_2 = CH - CH = CH_2 + \cdot Na \rightarrow Na \stackrel{\bigcirc}{-} CH_2 - CH = CH_2 \stackrel{\bigcirc}{-} CH_2 - CH_2 \stackrel{\bigcirc}{-} CH_2 = CH_2 \stackrel{\bigcirc}{-} CH_2$$

Резина

– это вулканизованный каучук Резина (сажа). Суть наполнителем вулканизации заключается в том, что нагревание смеси каучука и серы приводит к образованию 3-х мерной сетчатой структуры линейных ИЗ макромолекул каучука, придавая ему повышенную прочность. Атомы серы двойным присоединяются ПО СВЯЗЯМ образуют макромолекул И между ними сшивающие дисульфидные мостики:



Стирол

$$R^-Li^+ + CH_2 = CH$$
 \longrightarrow $RCH_2CH^-LI^+$

$$S^-Li^+ + nCH_2 = CHCH = CH_2 \longrightarrow$$

 $S(CH_2CH = CHCH_2)_{n-1}CH_2CH = CHCH_2^-Li^+$

$$S-B-S^-Li^+ + R-OH \longrightarrow S-B-SH + ROLi$$

Бутадиен-нитрильный каучук

$$-[-CH_2-CH=CH-CH_2-]_n - [-CH_2-CH(CN)-]_m$$

Продукт радикальной сополимеризации бутадиена с акрилонитрилом в водной эмульсии при 5°C

Применение





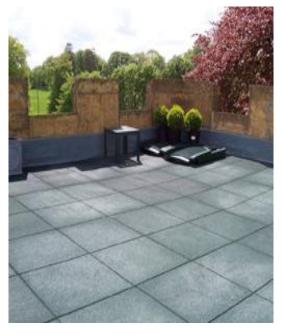




Утилизация

Каландрование — непрерывный процесс формирования резиновой смеси, при котором масса размягченного и разогретого материала формируется с помощью приводных валков в ленты.







Спасибо за внимание!