



Рисунок 4. Пакет хлыстов

$$M_2 = \frac{2r_\delta s_{ш}^2 R_2}{I_{ш} (R_3 - 0,25B_{2a}^2)},$$

$$M_3 = \frac{4r_\delta s_\phi^2 R_3}{I_\phi (R_3^2 - 0,25B_{3p}^2)} + \frac{2k_s L_p^2 R_3}{R_3^2 - 0,25B_{3p}^2},$$

где $s_{ш}$ - расстояние между серединами опорных поверхностей спаренных шин, $I_{ш}$ - коэффициент тангенциальной эластичности шины, k_s - боковая жесткость шины.

M_{y1}, M_{y2}, M_{y3} - моменты, возникающие из-за неравенства продольных реакций внешнего и внутреннего колес оси и направленные противоположно повороту оси.

Y_1, Y_2, Y_3 - суммарные боковые реакции, условно приложенные в средних точках осей перпендикулярно к плоскости вращения колес.

Инерционные силовые факторы.

Нормальная и касательная силы инерции i -того элемента, приложенные в его центре масс,

$$F_{C_{in}}^{(u)} = m_i w_{C_i}^n, F_{C_{it}}^{(u)} = m_i w_{C_i}^t.$$

Момент пары сил инерции (относительно центральной оси)

$$M_i^{(u)} = J_i e_i,$$

где J_i - момент инерции i -того элемента автопоезда.

Определение реакций дорожного полотна и сил внутреннего взаимодействия элементов автопоезда достигается совместным решением систем уравнений (1)-(3).

Разработанная математическая модель и ее реализация с помощью ПЭВМ позволяют провести ана-

лиз динамических параметров ЛАП для общего случая его нестационарного движения на кривых.

СПИСОК ЛИТЕРАТУРЫ

1. Соколов Г.М. Движение лесовозного автопоезда на кривых. Теория. Расчет. Эксперимент / Г.М. Соколов. – ВИНТИ, 1998. № 2507-В98. – 274 с.
2. Соколов, Г. М. Геометрические характеристики движения лесовозного автопоезда на переходных кривых /Г.М. Соколов, С.А. Стариков //XI международная научно - техническая конференция по транспортной технике и технологии «trans&MOTAUTO'04». – Пловдив, Болгария, 2004. – С. 93-96.

Работа представлена на научную конференцию с международным участием «Современные наукоемкие технологии», Доминиканская республика, 5-16 апреля 2006г. Поступила в редакцию 14.03.2006г.

ОБЩАЯ ПОСЛЕДНЯЯ ТЕОРЕМА П. ФЕРМА

Соколов Г.М.

МарГТУ

Теорема. Если a, b, c - положительные целые (рациональные) числа, то

$$a^n + b^n = c^n \tag{1}$$

справедливо только при $n=1;2$ ($n \geq 1$, кроме трансцендентных значений).

Доказательство.

Для функции $c = \sqrt[n]{a^n + b^n}$, следующей из (1),

установлено $c^2 = (a-b)^2 + 2^{\frac{2}{m}} ab$, или (2)

$$(a^n + b^n)^{\frac{2}{n}} = (a+b)^2 + 2^{\frac{2}{m}} ab - 4ab, \text{ где } m \geq 1. \tag{3}$$

Разделим обе части (3) на ab , что не повлияет на каждый член в отношении его рациональности,

$$(u^{-\frac{n}{2}} + u^{\frac{n}{2}})^n = (u^{-\frac{1}{2}} + u^{\frac{1}{2}})^2 + 2^{\frac{2}{m}} - 4, \quad (4)$$

где $u = \frac{b}{a}$. При целых (рациональных) a, b число u рационально.

Приведем члены в (4) к единой форме

$$(u^{-\frac{n}{2}} + u^{\frac{n}{2}})^n = (u^{-\frac{1}{2}} + u^{\frac{1}{2}})^1 + (1^{\frac{-m}{2}} + 1^{\frac{m}{2}})^{\frac{2}{m}} - (1^{\frac{-1}{2}} + 1^{\frac{1}{2}})^1 \quad (5)$$

Обозначив

$$f(u, n) = (u^{-\frac{n}{2}} + u^{\frac{n}{2}})^n, \text{ получим (6)}$$

$$f(1, m) = (1^{\frac{-m}{2}} + 1^{\frac{m}{2}})^{\frac{2}{m}} = 2^{\frac{2}{m}};$$

$$f(1, 1) = (1^{\frac{-1}{2}} + 1^{\frac{1}{2}})^1 = 4;$$

$$f(u, 2) = (u^{-\frac{2}{2}} + u^{\frac{2}{2}})^2 = u^{-1} + u; \quad f(1, 2) = 2;$$

$$f(u, 1) = (u^{-\frac{1}{2}} + u^{\frac{1}{2}})^1 = (u^{-1} + u) + 2 = f(u, 2) + f(1, 2) \quad (7)$$

Из (5) с учетом (6), (7) имеем

$$f(u, n) = f(u, 1) + f(1, m) - f(1, 1), \text{ или (8)}$$

$$f(u, n) = f(u, 2) + f(1, m) - f(1, 2). \quad (9)$$

При рациональном u значения $f(u, 1), f(1, 1), f(u, 2), f(1, 2)$ рациональны, поэтому числа n, m в отношении рациональности имеют общий характер, в частных случаях они равны между собой.

Так, из (8) следует, что при $m = 1$ $f(u, n) = f(u, 1)$, то есть $n = m = 1, c = a + b$, а на основании (9) при $m = 2$ $f(u, n) = f(u, 2)$, $n = m = 2, c = \sqrt{a^2 + b^2}$. В первом случае числа

a, b, c могут быть любыми, в том числе рациональными (целыми), а во втором - целыми (рациональными), если они обладают признаками чисел Пифагора: $a = V^2 - U^2, b = 2UV, c = V^2 + U^2$, где U, V - целые (взаимно простые, одно из них четное, второе нечетное) или рациональные числа. При $u = 1$ $f(1, n) = f(1, m), n = m, c = \sqrt[m]{2}$.

В остальном положим, что $(u^{-\frac{n}{2}} + u^{\frac{n}{2}})^n$ рационально (соответствует рациональному c), тогда рациональным обязано быть $f(1, m) = 2^{\frac{2}{m}} = D$ ($1 < D \leq 4$, так как $\infty > m \geq 1$).

Число D иррационально при рациональном m (кроме $m = 1; 2$), при иррациональном m оно трансцендентно (число Гильберта) и только при трансцендентном m может быть рациональным (значение $\log_2 D = \frac{2}{m}$ при рациональном D трансцендентно, кроме $D = 2; 4$, когда $m = 1; 2$).

Следовательно, наряду с $n = 1; 2$, целыми (рациональными) a, b, c в (1) могут быть только при трансцендентных n . Также справедливо утверждение, что хотя бы одно из них выпадает из этого ряда, если n целое (рациональное) ($n \neq 1; 2$) или иррациональное.

Таким образом, **теорема доказана.**

Работа представлена на научную конференцию с международным участием «Фундаментальные исследования», Доминиканская республика, 5-16 апреля 2006г. Поступила в редакцию 14.03.2006г.

Химические науки

КИНЕТИКА ГИДРОЛИЗА ЧЕТВЕРТИЧНЫХ СОЛЕЙ АММОНИЯ В СУПРАМОЛЕКУЛЯРНЫХ СИСТЕМАХ НА ОСНОВЕ ПОВЕРХНОСТНО-АКТИВНЫХ ВЕЩЕСТВ

Ширяева Е.А., Ворончихина Л.И.

ГОУ ВПО «Тверской государственный университет», Тверь

Наиболее близкими аналогами биосистем, моделирующими принципы самоорганизации и функционирования, являются ансамбли поверхностно-активных веществ (ПАВ). Супрамолекулярные ансамбли ПАВ включают в себя ряд морфологических

структур: прямые и обращенные мицеллы и микроэмульсии, везикулы, жидкие кристаллы и т.д. Каждая из этих структур имеет специфическую организацию и микроскопические свойства, которые могут оказывать значительное влияние на каталитическую активность наноагрегатов. Умение контролировать реакционную способность соединений путем целенаправленного варьирования структурного фактора, может расширить перспективы катализа в организованных средах.

Цель данной работы – установить влияние ряда факторов на кинетику гидролиза четвертичных солей аммония (ЧАС) – триметилферроценил- (I) и триметил бензиламмоний (II) иодидов в супрамолекуляр-