ВЕСЦІ НАЦЫЯНАЛЬНАЙ АКАДЭМІІ НАВУК БЕЛАРУСІ № 1 2015 СЕРЫЯ ХІМІЧНЫХ НАВУК

ТЭХНІЧНАЯ ХІМІЯ І КІМІЧНАЯ ТЭХНАЛОГІЯ

УДК 544.576; 577.1; 665.63

О.Н. ОПАНАСЕНКО, О.В. ЛУКША, О.Л. ЖИГАЛОВА, Н.П. КРУТЬКО, В.М. ЧЕРНЕЦКАЯ, Т.А. КОЗИНЕЦ

ВЛИЯНИЕ ПРИРОДЫ ФУНКЦИОНАЛЬНЫХ ГРУПП ХИМИЧЕСКИХ МОДИФИКАТОРОВ НА ТЕРМИЧЕСКУЮ СТАБИЛЬНОСТЬ НЕФТЯНОГО БИТУМА

Институт общей и неорганической химии НАН Беларуси

(Поступила в редакцию 18.03.2014)

Термическая нестабильность битума обусловлена протеканием реакций окисления, полимеризации и в некоторой степени улетучиванием низкомолекулярных компонентов [1]. Происходящий в процессе термоокисления битума структурно-фазовый переход связан с изменением его группового химического состава и дисперсности, что приводит к снижению необходимого уровня структурно-реологических свойств и является одним из основных факторов, влияющих на продолжительность срока службы дорожного покрытия [2, 3]. Эффективный способ направленного изменения структуры дисперсных систем – модифицирование различными химическими реагентами. Проблема выявления взаимосвязи между природой функциональных групп химических реагентов и проявляемыми свойствами модифицированных ими дисперсных систем представляет на сегодняшний день актуальную задачу и активно изучается специалистами в различных областях современной науки [4-7]. Исследования группового состава битума показали, что в структуре молекул асфальтенов (основных структурообразующих элементов битума) имеются полиароматические и полициклические кольца с алифатическими цепями и гетероатомами O, S, N и Me, например Ni, V, Fe, что обусловливает возможность асфальтенов вступать в специфические взаимодействия. Ранее [8, 9] было установлено, что введение в битум полимерных модификаторов, имеющих в составе реакционноспособные по отношению к молекулам асфальтенов группы, повышает термостабильность битума вследствие химического взаимодействия, приводящего к блокировке асфальтенов от коалесценции и вытеснения связанной с ними дисперсионной среды (мальтеновой фракции). Особое внимание при модифицировании битума также уделяется адгезионным добавкам, которые благодаря своему химическому составу способны образовывать прочные связи с силанольными группами минерального материала, в результате чего происходит гидрофобизация его поверхности. Нами сделано предположение, что из-за присутствия реакционноспособных функциональных групп в составе адгезионных добавок модифицируется не только поверхность минерального материала, но и граница поверхности раздела дисперсионной среды и дисперсной фазы битума, что позволяет изменять его структурно-реологические свойства и тем самым повышать устойчивость к процессам термоокислительной деструкции. В связи с вышеизложенным представляло интерес провести экспериментальное исследование влияния адгезионных добавок, в составе которых присутствуют аминогруппы [10], фосфорсодержащие группы [11], а также композиция этих групп, на изменение коллоидной структуры битума и оценить возможность ее стабилизации к процессам термоокислительной деструкции.

Методы исследований. Реологическое поведение битумных композиций определяли методом ротационной вискозиметрии. Величину внутренней энергии активации вязкого течения $\Delta H_{\rm B}$ определяли как производную в любой точке экспериментальной кривой $\lg (\eta) = f(\frac{1}{T})$ в соответствии с уравнением [12]

$$\frac{\Delta H_{\rm B}}{2.3R} = \frac{d \lg(\eta)}{d \left(\frac{1}{T}\right)}.$$
 (1)

Величину энтропии активации вязкого течения $\Delta S_{_{\rm B}}$ рассчитывали из уравнения Гиббса—Гельмгольца:

$$\Delta G_{\rm p} = \Delta H_{\rm p} - T \Delta S_{\rm p},\tag{2}$$

где $\Delta G_{_{\rm R}}$ – свободная энергия активации вязкого течения, рассчитанная из уравнения:

$$\eta = A_0 e^{\frac{\Delta G_{\rm B}}{RT}},\tag{3}$$

где η — эффективная вязкость, м Π а·с; R — универсальная газовая постоянная; A_0 — предэкспоненциальный член, равный 10^{-1} м Π а·с.

Кинетический расчет тепловых измерений проводили с использованием программного обеспечения NETZSCH Termokinetics. Величину энергии активации термоокислительной деструкции определяли методом ASTM E698 [13].

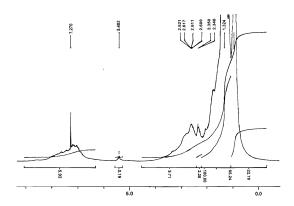
Запись ЯМР-спектров производилась на спектрометре AVANCE-500 с рабочей частотой для $^{1}\text{H}-500~\text{M}\Gamma\text{ц},~^{31}\text{P}-202~\text{M}\Gamma\text{ц}.$ В качестве внутреннего рецептора в случае ядер ^{1}H использовали сигнал CH $_{3}$ Cl ($\delta=7.27~\text{м.д.}$), для ядер ^{31}P химические сдвиги приведены «по умолчанию», т. е. без применения внутреннего стандарта. Обработку экспериментальных данных проводили при помощи программ XWIN-NMR 3.5.

Результаты и их обсуждение. С целью оценки структурных изменений, происходящих в коллоидной системе битума при его модифицировании адгезионными добавками различного химического строения, были изучены структурно-реологические свойства битумных композиций, в составе которых присутствуют аминогруппы (БКА), фосфорсодержащие группы (БКФ), а также их сочетание (БКАФ) и проведен сравнительный анализ с немодифицированным битумом (табл. 1). Концентрация модификаторов в битуме составляла 0,5 %. На основании анализа полученных данных видно, что введение модификаторов изменяет коллоидную структуру битума, о чем свидетельствует изменение значений структурно-реологических характеристик для модифицированных композиций. Величина статического предельного напряжения сдвига $P_{\kappa l}$, характеризующего сопротивление материала приложенным деформациям, для БКА и БКАФ превышает значение $P_{\kappa I}$ немодифицированного битума в 1,85 раза, а для БКФ в \sim 3 раза. Рост значений $P_{\kappa l}$ свидетельствует о структурировании битума и, как следствие, возрастании когезионной прочности его структуры. Для модифицированного битума характерно более значительное проявление упругопластичных свойств – значения P_{k2} для БКА и БКАФ превышают в среднем в 3 раза значения P_{k2} немодифицированного битума, а для БКФ – в 2 раза. Величина напряжения $P_{\it m}$, вызывающего разрыв сплошности тела, для БКА превышает значения P_m битума в 2,3 раза, для БКФ и БКАФ – в 2,9 и 3,2 раза соответственно. Полученные результаты исследования позволили выявить наличие как общих тенденций, так и оценить различие во влиянии химической природы модификаторов на изменение коллоидной структуры битума. Установлено, что введение аминогрупп как в индивидуальном виде,

Таблица 1. Структурно-реологические показатели битума и его композиций, Па

Показатель	Битум	БКА	БКФ	БКАФ
$P_{\kappa I}$	235	435	690	435
$P_{\kappa 2}$	650	2090	1380	2160
P_m	1310	3050	3760	4230

так и в сочетании с фосфорсодержащими группами влияет в большей степени на изменение упругопластичных свойств битума, чем фосфорсодержащая добавка, что подтверждается более высокими значениями P_{k2} (на 700–800 Па) для БКА и БКАФ по сравнению с P_{k2} для БКФ. Этот факт связан с формированием адсорбционного слоя на границе раздела амины/асфальтены вследствие химического взаимодействия, о котором свидетельствует смещение протонов двойных связей на 0,35 м.д. в слабое поле на протонном спектре БКА по сравнению со спектром аминосодержащей добавки, обусловленное магнитной анизотропией кольцевых токов, возникающих в ароматических компонентах битума (рис. 1, 2). Адсорбционный слой аминов на асфальтенах формирует структурно-механический барьер, который обеспечивает достаточно высокую устойчивость структуры битума и повышает ее способность сопротивляться деформации и разрушению.



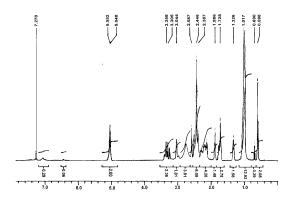


Рис. 1. Спектр ¹Н ЯМР БКА

Рис. 2. Спектр ¹Н ЯМР аминосодержащей добавки

Модифицирование битума фосфорсодержащей добавкой происходит за счет взаимодействия свободных кислотных групп фосфорной кислоты с реакционноспособными группами асфальтенов и протекания реакций этерификации и нейтрализации (рис. 3). Спектр ³¹Р для БКФ, полученный с подавлением протонного взаимодействия (рис. 4), состоит из широкой линии при 15–23 м.д. и двух более узких сигналов – 18,3 и 19,2 м.д. и отличается от спектра фосфорсодержащей добавки (рис. 5), указывая на ее взаимодействие с асфальтенами. В результате модифицирования битума адсорбционные силы, связывающие ассоциаты асфальтенов с молекулами или ионами дисперсионной среды, преодолевают силы сцепления частиц дисперсной фазы друг с другом вследствие роста полярности мальтенов. Это приводит к разрушению пачечной структуры слоисто-блочных ассоциатов асфальтенов на ассоциаты меньших размеров,

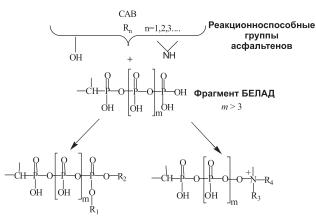


Рис. 3. Схема взаимодействия свободных кислотных групп фосфорной кислоты с реакционноспособными группами асфальтенов

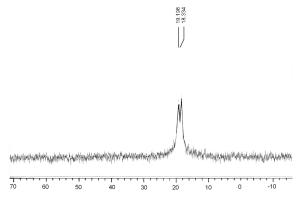


Рис. 4. Спектр ³¹Р ЯМР БКФ

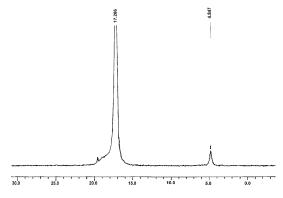


Рис. 5. Спектр 31 Р ЯМР фосфорсодержащей добавки

формированию на их поверхности адсорбционных оболочек, препятствующих сближению, и образованию более однородной структуры дисперсной фазы. Пептизация асфальтенов приводит к повышению степени структурированности битума и, как следствие, более высоким значениям прочностных характеристик, определяемых показателями $P_{\kappa I}$ и P_m , по сравнению со значениями для БКА и БКАФ, и величины энтропии активации вязкого течения $\Delta S_{\rm B}$ для данных композиций (табл. 2).

Анализ структурно-реологических свойств и энергии активации вязкого течения немодифи-

цированного и модифицированного битума (табл. 2) позволяет оценить эффективность действия структурно-механического барьера в результате формирования адсорбционных слоев органическими и неорганическими молекулами, а также их композицией на поверхности асфальтенов. Показано, что использование модификаторов приводит к росту значений энергии активации вязкого течения от 80 до 93-124 кДж/моль и параметра χ от 5,6 до 7-9,7, характеризующего прочность структурных связей. Установлено, что при сочетании амино- и фосфорсодержащих групп на поверхности частиц дисперсной фазы битума формируется структурированный слой, обладающий большей упругостью и механической прочностью, разрушение которого требует приложения больших деформаций, что обусловлено проявлением комплекса свойств, присущих индивидуальным компонентам. Информация о термической устойчивости модифицированного битума получена на основании сравнительного анализа результатов структурно-реологических свойств до и после термоокисления и с использованием метода ДТА. В табл. 3 представлены данные исследования реологического поведения композиции БКА после термоокисления в течение 1, 3 и 5 ч при температуре 163 °C. Показано, что после температурного воздействия система не теряет когезионную прочность – значение $P_{\kappa I}$ не изменяется даже после 5 ч прогрева, однако наблюдается незначительная потеря упругопластичных свойств (на 290 Па), что связано с разрывом двойных -С=С- связей в амине, и снижение прочности коллоидной структуры — значение P_m уменьшается на 350 Па, что обусловлено началом процесса увеличения количества асфальтенов вследствие перехода в них смол.

Таблица 2. Значения прочности структурных связей и внутренней энергии активации вязкого течения битума и его композиций, кДж/моль

Показатель	Битум	БКА	БКФ	БКАФ
$\chi = P_m / P_{\kappa l}$	5,6	7,0	5,4	9,7
$\Delta H_{_{ m B}}$	80	93	112	124
$T\Delta S_{_{ m B}}$	73	86	104	117

Таблица 3. Структурно-реологические показатели БКА после термоокисления, Па

Время нагрева, ч	$P_{\kappa I}$	$P_{\kappa 2}$	P_{m}
1	435	2090	3050
3	435	2090	3050
5	565	1700	2700

Как было отмечено ранее, БКФ является более структурированной и, как следствие, более прочной по сравнению с композициями, в составе которых присутствует аминосодержащая добавка, что в свою очередь оказывает существенное влияние на ее стабильность к процессам термо-

окислительной деструкции (табл. 4). Установлено, что после термоокисления БКФ даже в течение 10 ч существенных изменений в значениях структурно-реологических показателей не наблюдается, что, по всей видимости, связано с интенсификацией хемосорбционного взаимодействия фосфорсодержащих групп с реакционноспособными группами асфальтенов под действием температурного фактора и их дальнейшей пептизацией.

Таблица 4. Структурно-реологические показатели БКФ после термоокисления, Па

	Время нагрева, ч	$P_{\kappa I}$	$P_{\kappa 2}$	P_{m}
	3	587	1380	4230
Ì	5	587	1380	4230
ĺ	10	587	1400	4190

В ходе термогравиметрических исследований установлено, что по термостабильности исследуемые композиции располагаются в ряду: $\mathsf{БKA\Phi} \sim \mathsf{БK\Phi} > \mathsf{БKA} > \mathsf{битум}$, на что указывает рост значений энергии активации термоокислительной деструкции от 190 до 307 кДж/моль (табл. 5). Максимальный модифицирующий эффект наблюдается при сочетании амино- и фосфорсодержащих групп, что объясняется синергетическим эффектом действия, проявляющимся в повышении структурирующего и термостабилизирующего действия для нефтяного битума.

Таблица 5. Значения энергии активации термоокислительной деструкции битума и его композиций

Образец	$E_{\mathit{a\kappa m}}$ термоокислительной деструкции, кДж/моль
Битум	190
БКА	232
БКФ	290
БКАФ	307

Вывод. В ходе проведенного комплекса исследований установлено, что введение в битум адгезионных добавок, содержащих реакционноспособные по отношению к асфальтенам группы, способствует изменению его коллоидной структуры, что оказывает существенное влияние на процессы необратимых изменений, происходящих под действием кислорода воздуха и повышенной температуры. Максимальное замедление процессов термоокислительной деструкции оказывают добавки, в состав которых входят фосфорсодержащие группы как в индивидуальном виде, так и в композиции с аминогруппами, что является результатом их взаимодействия с асфальтенами битума.

Литература

- 1. Зайдуллин И. М. // Журн. прикл. химии. 2013. Т. 86, вып. 7. С. 1137–1142.
- 2. Гуреев А. А. Производство нефтяных битумов. М.: Нефть и газ, 2007.
- 3. Руденская И. М., Руденский А. В. Реологические свойства битумов М.: Высшая школа, 1967.
- 4. Юхневский П.И., Зеленковский В.М., Солдатов В.С. // Строительная наука и техника. 2011. № 4. С. 25–27.
- 5. Прокопович В. П., Климовцова И. А. // Материалы. Технологии. Инструменты. 2010. Т. 15, № 4. С. 100-107.
- 6. Леоненко В. В., Сафонов Г. А. // Химия и технология топлив и масел. 2001. № 5. С. 43–45.
- 7. Неппер Д. Стабилизация коллоидных дисперсий полимерами. М.: Мир, 1986.
- 8. Крутько Н. П., Опанасенко О. Н., Лукша О. В., Лобода Ю. В. // Журн. прикл. химии. 2009. Т. 82, вып. 7. С. 1205–1208.
- 9. Опанасенко О. Н. // Междунар. науч.-практ. конф. «Проблемы повышения качества дорожного битума и асфальтобетонных покрытий»: Сб. науч. тр. М., 2007. С. 131–136.
 - 10. ТУ ВУ 190512898.001-2012. Эмульгаторы «БЕЛЭМ». Технические условия.
 - 11. БЕЛАД РЦ 190512898.001-2008 СТБ 1463-2004.
 - 12. Тагер А. А., Ботвинник Г. О. // Высокомол. соед. 1974. Т. (A) XVI, № 6. С. 1284–1290.
- 13. ASTM E698 11. Standard Test Method for Arrhenius Kinetic Constants for Thermally Unstable Materials Using Differential Scanning Calorimetry and the Flynn/Wall/Ozawa Method.

THE EFFECT OF CHEMICAL MODIFIERS' FUNCTIONAL GROUPS ON THE OIL BITUMEN THERMAL STABILITY

Summary

It has been established that introduction of adhesives, containing groups reactive towards asphaltens, into the bitumen causes its colloid structure change. This in turn affects the irreversible change processes caused by air oxygen and elevated temperature. Maximal deceleration of thermo-oxidative destruction processes is effected by additives containing phosphate groups, either individually or together with amino groups, as the result of their interaction with bitumen asphaltens.