УДК 665.7.038.2

DOI 10.52928/2070-1616-2023-47-1-88-94

ИНФРАКРАСНАЯ СПЕКТРОСКОПИЯ КАК МЕТОД ИССЛЕДОВАНИЯ СТРУКТУРЫ ПРИСАДОК СУКЦИНИМИДНОГО ТИПА

 $E.И.\ MAЙОРОВА^I,\ \partial$ -р хим. наук В.Н. $БАКУНИН^2$ 1 (Полоцкий государственный университет имени Ефросинии Полоцкой) 2 (AO «ВНИИ НП», Москва)

В исследовании методом инфракрасной спектроскопии изучены синтезированные сукцинимидные присадки, а также сырьевые и промежуточные компоненты: полиизобутилен, малеиновый ангидрид, полиэтиленполиамны и алкенилянтарный ангидрид. На основании результатов выявлены зависимости диспергирующей способности и ИК-спектров присадок. Намечены пути дальнейших исследований по теме.

Ключевые слова: нефтехимическая промышленность, смазочные материалы, сукцинимидные присадки, ИК-спектроскопия, сажа, диспергирующие свойства.

Введение. Дизельные двигатели широко используются в грузовиках и автобусах, а также во многих легковых автомобилях. Их популярность во многом обусловлена их высоким тепловым КПД, что приводит к более низкому расходу топлива по сравнению с бензиновыми двигателями. Хорошо известно, что сгорание топлива в дизельных двигателях приводит к образованию оксидов азота (NO_x) в выхлопных газах, которые вредны для окружающей среды. В 1990-х гг. производители дизельных двигателей замедлили время впрыска топлива, чтобы соответствовать установленным законодательством целевым показателям выбросов NO_x . Однако такой подход привел к увеличению количества сажи, переносимой в моторное масло¹.

Образование углеродсодержащих побочных продуктов (например, сажи) во время работы двигателя внутреннего сгорания неизбежно, и агрегация этой сажи приводит к вредным последствиям, включая абразивный износ двигателя, повышение вязкости масла и отложение шлама. Диспергаторы, состоящие из гидрофобной хвостовой части и полярной головной группы, используются в качестве присадок к маслам, помогающих суспендировать и стабилизировать частицы сажи. Полиизобутиленсукцинимид (PIBSI) является наиболее распространенным классом диспергаторов и характеризуется линейной архитектурой и полиаминовой головной группой, которая взаимодействует с сажей за счет кислотно-основных и диполь-дипольных взаимодействий. Однако за счет содержания высокомолекулярной неполярной части молекулы структура данного типа присадок является не до конца изученной. Таким образом, исследование структуры диспергатора и альтернативных взаимодействий диспергатора с сажей, а также определяющие характеристик этих взаимодействий является актуальным научным направлением².

Инфракрасная (ИК) спектроскопия – однин из самых распространенных методов молекулярной спектроскопии, который занимается изучением колебательных спектров молекул. Метод Фурье-ИК-спектроскопии основан на микроскопическом взаимодействии инфракрасного света с химическим веществом посредством процесса поглощения и в результате дает набор диапазонов, называемый спектром (данный спектр уникален для каждого химического вещества и служит «молекулярным отпечатком»). Эти спектры определяются строением молекулы и связаны с переходами между колебательными энергетическими состояниями или – в классической интерпретации – с колебаниями атомных ядер относительно равновесных положений. Число и частоты полос зависят, во-первых, от числа образующих молекулу атомов, масс атомных ядер, геометрии и симметрии равновесной ядерной конфигурации; во-вторых, от потенциального поля внутримолекулярных сил. Таким образом, колебательные спектры, в т.ч. и для сукцинимидных присадок, являются чрезвычайно специфическими и чувствительными характеристиками молекул, чем и объясняется широкое применение их в химических исследованиях [1].

Инфракрасная область спектра занимает диапазон длин волн от границы видимой до микроволновой области, т.е. от 0.5 до 1000 мкм. Однако в спектроскопии под инфракрасной областью подразумевают более узкий интервал от 2,5 до 16 мкм. Более коротковолновый и длинноволновый участки спектра называют соответственно ближней и дальней инфракрасными областями. Для характеристики инфракрасного излучения обычно используют волновые числа, обратные длинам волн, измеряемые в обратных сантиметрах (см⁻¹). Так, интервал 2,5–16 мкм соответствует интервалу 4000–625 см⁻¹ [2].

¹ A History of Mack Engine Lubricant Tests from 1985–2005: Mack T- 7 Through Mack T-12 / G. Shank, K. Goshorn, M. Cooper et al. // Powertrain & Fluid Systems Conference & Exhibition (October 24, 2005). DOI:10.4271/2005-01-3713

² Holbrook T.P. Dissertation Adsorption of Polyisobutylene-Based Dispersants onto Carbon Black. – University of Southern Mississippi, 2019. URL: https://aquila.usm.edu/dissertations/1718

Сукцинимидные присадки получают в две стадии. На первой стадии образуется полиизобутиленянтарный ангидрид (PIBSA), который получают реакцией полиизобутилена (PIB) с малеиновым ангидридом посредством реакции Альдера—Эна между концевой двойной связью PIB непосредственно с малеиновым ангидридом при температуре $200-300\,^{\circ}\mathrm{C}^{3}$.

Условно данную реакцию можно представить следующей схемой.

Первая стадия – взаимодействие олефина (РІВ) с малеиновым ангидридом:

$$CH_3$$
 + O R' CH_3 R' CH_3 R' CH_3 C

Необходимо отметить, что при данной реакции наряду с алкенилянтарным ангидридом может образовываться некоторое количество продуктов конденсации более сложного состава (смолы).

Вторая стадия – амидирование алкенилянтарного ангидрида с образованием моно- и бис-сукцинимида. На схеме представлено образование моноструктуры.

$$R$$
 H_2N NH_2 NH_2

В зависимости от температуры возможно образование различных соединений. Так, при взаимодействии алкенилянтарного ангидрида с аминами возможно образование амина, имида, имидазолина и соли.

Основная часть. *Реагенты*. Полиизобутилен с высокой реакционной способностью PIB Glissopal компании BASF. Этот полимер содержит 84 мол. % α -олефиновых звеньев. Малеиновый ангидрид (Mw = 98,08 г/л). Амины: диэтилентриамин (ДЭТА), триэтиленпентамин (ТЕРА) и смесь тяжелых полиаминов.

Методики. ИК-спектры сняты в виде тонкой пленки на ИК-Фурье спектрометре TENSOR II (фирмы BRUKER, Германия) в диапазоне волновых чисел 600–4000 см⁻¹. Данные анализировали с помощью программного обеспечения OPUS (Bruker). Спектры корректировали и нормализовали базовую линию.

Диспергирующая способность полученных присадок оценивалась по методике ООО «ЭддиТек». Метод основан на перемешивании испытуемого образца масла с мелкодисперсной сажей. Сажа в данном случае используется для имитации агрегатов, образующихся при неполном сгорании дизельного топлива в ДВС и загрязняющих масло. Результатом сажевого теста является разность кинематических вязкостей при 100 °С испытуемого образца масла после и до введения сажи.

Результаты и их обсуждение. Отнесение найденных колебательных частот проводили исходя из известных принципов при использовании литературных источников и практических навыков.

ИК-спектр полиизобутилена (рисунок 1) можно интерпретировать следующим образом:

- 3073 см⁻¹ валентные колебания связей С-Н в HRC=CH₂;
- 2949 и 2893 см⁻¹ симметричные и асимметричные валентные колебания СН-, СН₂- и СН₃-групп;
- 1641 см⁻¹ валентные колебания связей C=C, концевая винильная группа HRC=CH₂;
- 1470 см $^{-1}$ ножничные деформационные колебания -CH2- и асимметричные деформационные колебания CH3-групп;
 - 1389 см⁻¹ симметричные деформационные колебания СНз-групп;

³ Multifunctional lubricant additive derived from polyisobutylene succinimide dispersant / Sh. Wang, Sh. Yu, J. Feng et al. // Journal of Dispersion Science and Technology. – 2021. – Vol. 42, Iss. 3. – P. 396–406. DOI: 10.1080/01932691.2020.1729172

- 1365 см-1 деформационные колебания СНз-групп;
- 1229 см-1 валентные колебания -СН2-;
- 950, 923 см⁻¹ деформационные колебания связей С-Н в концевой винильной группе HRC=CH₂;
- 890 см⁻¹ деформационные колебания связей С-Н в концевой метиленовой группе HRC=CH₂.

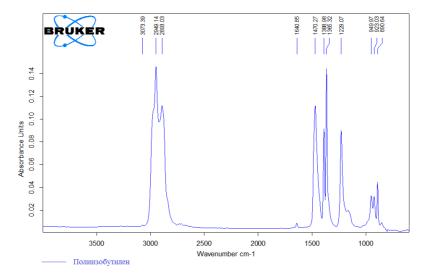


Рисунок 1. - ИК-спектр полиизобутилена

ИК-спектр малеинового ангидрида интерпретирован исходя из литературных данных [3]:

- 1854 см⁻¹ сильные симметричные валентные колебания C=O;
- 1782 см⁻¹ сильные ассимметричные валентные колебания C=O;
- 1059, 896, 939 см⁻¹ валентные колебания -C-О-С-.

На первой стадии было выбрано соотношение сырья РІВ:МА- 1:1 моль, в результате чего образовался алкенилянтарный ангидрид (рисунок 2), ИК-спектр которого интерпретирован следующим образом:

- 3077 см^{-1} асимметричные валентные колебания =CH₂;
- 2949, 2892 см⁻¹ сильные валентные колебания СН;

- 2949, 2692 см сильные валентные колсоания стт, 1574 см⁻¹ С = С циклический алкен; 1470 и 1228 см⁻¹ изгиб СН; 1389 и 1365 см⁻¹ качели СН₃; 1070 990 см⁻¹ полоса растяжений с максимумами С=С;
- 922 см⁻¹ пик изгиба C = C.

Головная группа:

1785 и 1864 см⁻¹ – увеличение колебаний С=О, т.е. присутствие групп янтарного ангидрида, присоединенного к ПИБ (симметричное и ассиметричное карбонильное растяжение).

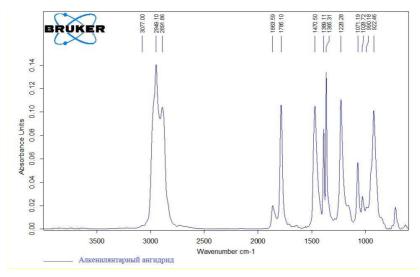


Рисунок 2. - ИК-спектр алкенилянтарного ангидрида

В качестве примера *ИК-спектра амина* был выбран ДЭТА (рисунок 3), спектр которого можно интерпретировать следующим образом [4]:

- 3353 см⁻¹ асимметричные валентные колебания ассоциированной -NH₂-группы;
- 3279 см⁻¹ симметричные валентные колебания ассоциированной -NH₂-группы;
- 2925 и 2815 см⁻¹ интенсивные полосы относятся к симметричным и асимметричным валентным колебаниям метиленовых групп CH₂;
- 1596 см $^{-1}$ полоса вторичной аминогруппы R_2N -Н маскируется более интенсивной полосой первичной аминогруппы -NH₂;
- 1455 и 1353 см $^{-1}$ полосы соответствуют ножничным и веерным деформационным колебаниям метиленовых групп CH $_2$;
 - 1100−1000 см⁻¹ серия полос обусловлена валентными колебаниями связей С-N;
 - 826 и 770 см⁻¹ широкая полоса неплоских деформационных колебаний N-H связей.

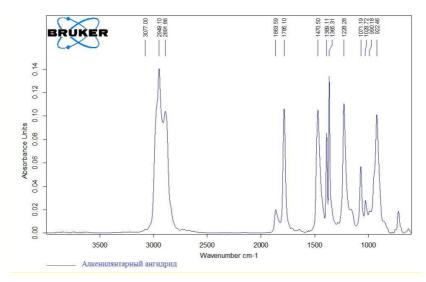


Рисунок 3. - ИК-спектр ДЭТА

Начиная с диэтилентриамина, ИК-спектры полиэтиленполиаминов становятся сходными по основным колебательным частотам. Отличия в ИК-спектрах связаны преимущественно с перераспределением относительных интенсивностей полос поглощения, вызванным изменением соотношения первичных и вторичных аминогрупп и групп CH₂ при переходе от низших гомологов к высшим.

На второй стадии амидирования было взято рассчитанное количество аминов для получения суцинимидных присадок бис-структуры:

$$\begin{array}{c|c} O & O & O \\ \hline N & NH & NH \\ O & m \geqslant 0 & O \end{array}$$

R₁ - полиизобутилен

ИК-спектр сукцинимида (рисунок 4) можно интерпретировать следующим образом:

- 3500–3200 см⁻¹ широкая размытая полоса со слабо выраженными максимумами, обусловленными валентными колебаниями связанных NH-групп;
 - 2960–2854 см⁻¹ ассиметричные и симметричные валентные колебания СН (группы СН₂ и СН₃);
 - 1480–1400 см⁻¹ растяжение CH₂, -CH₃ и CH-групп;
 - 1465 см⁻¹ деформационные колебания С-Н, обусловленные группами СН₂ и СН₃
 - 1390, 1365 см⁻¹ качели СН₃-группы;
 - 1230 см⁻¹ изгиб СН в -СН₂- группе на полиизобутиленовой цепи;
 - 1145 см⁻¹ пик изгиба С-(СН₂);
 - 950 см⁻¹ увеличение C=CHR;
 - 923 см⁻¹ растяжение изгиба С=С;
 - 722 см $^{-1}$ полоса поглощения появляется из-за искривления CH₂ (прямая цепь > 7 атомов углерода).

Головная группа:

- 1703 и 1773 см⁻¹ интенсивность полос возрастает, что соответствует валентным колебаниям С=О сукцинимида;
 - 1560 и 1640 см⁻¹ полосы колебания амидного фрагмента С-NH;
 - 1145 см⁻¹ валентные колебания С-N.

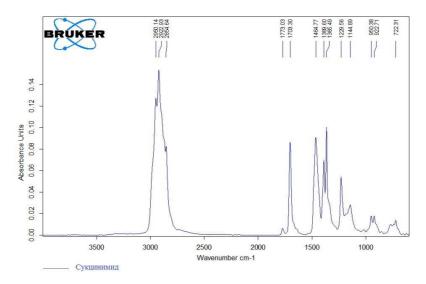


Рисунок 4. - ИК-спектр сукцинимида

Протекание процесса амидирования в динамике: сначала происходит рост характеристических полос для амидного фрагмента при 1560 и 1640 см⁻¹, далее интенсивность данных полос снижается и возрастает интенсивность характеристических полос для имидного фрагмента при 1703 и 1773 см⁻¹ (-CO-N-CO циклические имиды с пятью кольцами). Помимо этого, происходит увеличение интенсивности валентных колебаний при 1145 см⁻¹, что показывает увеличение связей C-N, т.е. переход из амида в имид. Также по ИК-спектру можно судить о реакции ангидрида с первичной аминогруппой: снижение полосы 3200–3500 см⁻¹. Таким образом, по характеристическим полосам можно судить о полноте протекания процесса.

В результате исследований выявлены зависимости ИК-спектров и диспергирующих свойств сукцинимидных присадок. В качестве сравнения были выбраны сукцинимиды, полученные с добавлением различных аминов: ДЭТА, ТЕРА и смеси тяжелых полиаминов (рисунок 5). Результаты представлены в таблице 1.

Как видно из рисунка 5 и таблицы 1, с ростом гомологического ряда полиаминов увеличивается интенсивность полос поглощения при 1703 и 1773 см⁻¹ и улучшаются диспергирующие свойства.

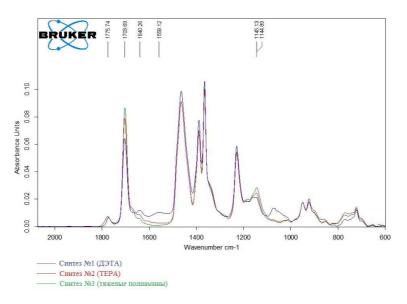


Рисунок 5. – ИК-спектр сукцинимидных присадок с вовлечением различных аминов

тионици т. ттокизители ки теотви с укципизителных присидек с ризли извиш извишими						
Показатели качества	Нормативный документ	Синтез № 1 (ДЭТА)	Синтез № 2 (ТЕРА)	Синтез № 3 (тяжелые полиамины)		
Вязкость кинематическая при 100 °C, сСт	ГОСТ 33-2016	220	252	293		
Щелочное число, мг КОН/г	ГОСТ 30050-93	13	36	48		
Содержание азота, % масс.	СТБ 2510-2017	1,2	1,8	2,1		
Диспергирующие свойства, сСт	Методика ООО «ЭллиТек»	22	9	4		

Таблица 1. – Показатели качества сукцинимидных присадок с различными аминами

При проведении синтеза № 3 с вовлечением тяжелых полиаминов произведен отбор проб в разное время на стадии амидирования (рисунок 6, таблица 2).

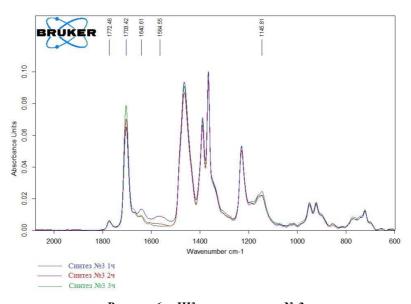


Рисунок 6. – ИК-спектр синтеза № 3

Таблица 2. – Диспергирующие свойства сукцинимидных присадок при синтезе № 3 с тяжелыми полиаминами

Показатели качества	Сукцинамид	1 ч амидирования	2 ч амидирования	3 ч амидирования
Диспергирующие свойства, сСт	11	9	6	4

Как видно из рисунка 6 и таблицы 2, с ростом времени выдержки на стадии амидирования увеличивается интенсивность полос поглощения при 1703 и 1773 см $^{-1}$, снижается интенсивность полос поглощения при 1640 и 1560 см $^{-1}$ и улучшаются диспергирующие свойства.

Заключение. Анализируя совокупность полученных результатов, можно выявить зависимость диспергирующих свойств сукцинимидных присадок, увеличение полос поглощения при 1703 и 1773 см⁻¹, характерных для С=О группы в пятичленных имидах, и снижение полос поглощения при 1640 и 1560 см⁻¹. При этом ожидается, что полярное ядро диспергатора будет адсорбироваться на поверхности сажи, тогда как неполярный хвост стабилизирует частицы в масле. Таким образом, контроль получения сукцинимидных присадок методом инфракрасной спектроскопии позволит в дальнейшем определять влияние сырья, соотношения компонентов и технологических параметров на структуру и, соответственно, прогнозировать диспергирующие свойства присадки.

ЛИТЕРАТУРА

- 1. Харланов А.Н., Шилина М.И. Инфракрасная спектроскопия для исследования адсорбционных, кислотных и основных свойств поверхности гетерогенных катализаторов: учеб.-метод. пособие. М.: МГУ, 2011. 110 с.
- 2. Инструментальные методы анализа органических соединений. Инфракрасная спектроскопия: методические указания / Е.В. Гриненко, Д.С. Рябухин, А.В. Васильев. – СПб.: СПбГЛТУ, 2014. – 60 с.
- 3. Тарасевич Б.Н. ИК спектры основных классов органических соединений. Справочные материалы / Б.Н. Тарасевич. М.: МГУ, 2012. 54 с.
- Исследование структуры и механизма реакции синтеза моноалкил (С8-С12) фенолформальдегидных олигомеров, модифицированных имидазолинами на основе природных нефтяных кислот и полиаминов, методом ИК-спектроскопии / М.Н. Амирасланова, Н.Р. Абдуллаева, Л.И. Алиева и др. // Пластические массы. – 2019. – № 5-6. – 2019, 16-19 с.

REFERENCES

- 1. Kharlanov, A.N. & Shilina, M.I. (2011). *Infrakrasnaya spektroskopiya dlya issledovaniya adsorbtsionnykh, kislotnykh i osnovnykh svoistv poverkhnosti getero-gennykh katalizatorov*. Moscow: MGU. (In Russ.)
- 2. Grinenko, E.V., Ryabukhin, D.S. & Vasil'ev, A.V. (2014). *Instrumental'nye metody analiza organicheskikh soedinenii. Infrakrasnaya spektroskopiya*. St. Petersburg: SPbGLTU. (In Russ.)
- 3. Tarasevich, B.N. (2012). IK spektry osnovnykh klassov organicheskikh soedinenii. Spravochnye materiały. Moscow: MGU. (In Russ.).
- 4. Amiraslanova, M.N., Abdullaeva, N.R., Alieva, L.I., Rustamov, R.A., Akhmedbekova, S.F., Azizbeili, E.I. ... Alieva, A.P. (2019). Issledovanie struktury i mekhanizma reaktsii sinteza monoalkil (S8-S12) fenolformal'degidnykh oligomerov, modifitsirovannykh imidazolinami na osnove prirodnykh neftyanykh kislot i poliaminov, metodom IK-spektroskopii [Study of the structure and reaction mechanism of the synthesis of monoalkyl (C8-C12) phenol-formaldehyde oligomers modified with imidazolines based on natural petroleum acids and polyamines by IR spectroscopy]. *Plasticheskie massy [Plastic masses]*, (5-6), 16–19. (In Russ., abstr. in Engl.)

ПЕРЕЧЕНЬ ПРИНЯТЫХ СОКРАЩЕНИЙ

КПД – коэффициент полезного действия; ИК – инфракрасная; РІВ, ПИБ – полиизобутилен; РІВSІ – полиизобутиленсукцинимид; ДЭТА – диэтилентриамин; ТЕРА – триэтиленпентамин.

Поступила 19.12.2022

IR SPECTROSCOPY AS A METHOD FOR INVESTIGATION OF THE STRUCTURE OF SUCCINIMIDE TYPE ADDITIVES ACTIVITY

K. MAYOROVA¹, V. BAKUNIN²

¹(Euphrosyne Polotskaya State University of Polotsk)

²(All-Russian Research Institute for Oil Refining, Moscow)

In a study by infrared spectroscopy, the synthesized succinimide additives, as well as raw and intermediate components: polyisobutylene, maleic anhydride, polyethylene polyamnes and alkenyl succinic anhydride, were studied. Based on the results obtained, the dependences of the dispersing ability and IR spectra of additives were revealed. Ways of further research on the topic are outlined.

Keywords: petrochemical industry, lubricants, succinimide additives, IR spectroscopy, carbon black, dispersing properties.