

КРИСТАЛЛИЗАЦИЯ НЕФТЯНЫХ ПАРАФИНОВ

Н. В. ЮДИНА, Н. В. ПОЛЯЕВА

(Представлена научно-методическим семинаром органических кафедр
химико-технологического факультета)

Изучение процесса кристаллизации в парафиносодержащих системах проводилось многими исследователями [1, 2]. Но несмотря на это связь между началом кристаллизации и застыванием в одной и той же системе мало изучена. Это объясняется сложной природой нефти, представляющей смесь углеводородов и других органических соединений различного молекулярного веса.

Нами представлены результаты таких исследований для нефтий Западной Сибири в табл. 1 и на рис. 2.

Температура застывания оценивалась по потере текучести [3], когда происходит образование дисперсной структуры, иммобилизующей

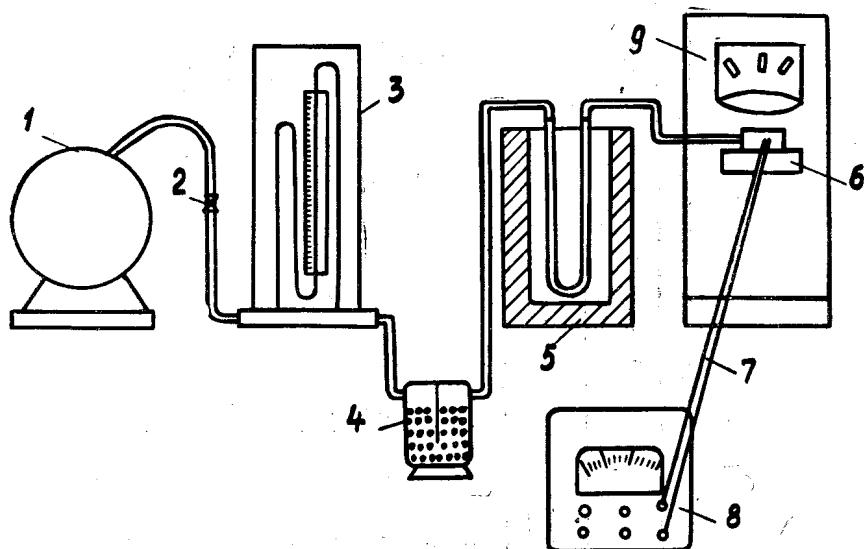


Рис. 1. Схема установки для исследования кристаллизации нефтяных парафинов. 1 — воздуходувка; 2 — зажим; 3 — реометр; 4 — осушающая склянка; 5 — сосуд Дьюара; 6 — кювета; 7 — термопара; 8 — гальванометр; 9 — микроскоп

весь объем жидкой фазы. Температура массового выделения кристаллов парафина определялась по кривым охлаждения при одновременном наблюдении под микроскопом. Схема установки для исследования кристаллизации парафинов приведена на рис. 1.

Таблица 1

Влияние термообработки и времени выдержки на температуру застывания нефти

Нефть	Temperatura застывания при температуре термообработки, °C						Temperatura застывания при выдержке нефти после термообработки +70°C, сутки					
	20	30	40	50	60	70	80	90	1	2	3	4
Никольская	-11	-13	-15	-24	-30	-15	-18	-29	-27	-12	-11	-10
Первомайская	-25	-27	-26	-34	-56	-53	-31	-49	-42	-28	-28	-24
Озерная	-14	-12	-14	-16	-24	-54	-38	-30	-29	-23	-20	-19
Шингинская	-30	-31	-32	-35	-65	-68	-54	-45	-68	-68	-65	-65
Варъеганская	-4	-9	-11	-15	-27	-45	-38	-29	-45	-45	-45	-43

При охлаждении нефти парафины выделяются по определенным температурам в зависимости от молекулярного веса и строения. При этом в первую очередь выделяются углеводороды, имеющие самую высокую температуру плавления. Кристаллическая сетка образуется в момент застывания нефтей. Устойчивость этой температуры зависит от содержания того или иного количества углеводорода и структуры их кристаллов [4].

Кривые охлаждения, приведенные на рис. 2, имеют температурные остановки. Они появляются за счет выпадения твердых углеводородов, имеющих близкие температуры плавления и молекулярный вес. Следует отметить, что температурные остановки лежат несколько выше, чем температуры застывания нефтей. По-видимому, температурные остановки характеризуются серийным выпадением кристаллов парафина, что подтверждается непосредственным наблюдением их под микроскопом. А застывание нефтей обусловливается образованием коагуляционной структуры, которая охватывает всю массу нефти и лишает ее подвижности.

Немаловажное значение при исследовании кристаллизации нефтяных парафинов имеет установление влияния термообработки на температуру застывания. Полагают, что температура застывания нефти уменьшается за счет увеличения активности асфальтено-смолистых веществ при нагреве, или причиной является уменьшение сольватной оболочки кристаллов. Если в результате термообработки нефти удается получить крупнокристаллическую структуру, неспособную образовать пространственную сетку, то она застывает при более низкой температуре [5]. Кривые охлаждения в этом случае свидетельствуют о снижении температуры выделения кристаллов.

Выводы

1. Показано, что температура застывания нефтей обусловливается коагуляцией кристаллической массы парафина в структурную сетку.

2. Установлен механизм застывания нефти с разделенными во времени процессами выделения кристаллов парафина и образования коагуляционной сетки.

ЛИТЕРАТУРА

1. Э. А. Александрова, А. П. Гришин, А. А. Петрова. Исследование температур начала кристаллизации и структурного застывания растворов парафина. Изв. вузов СССР, «Нефть и газ», 1971, № 6, стр. 47—51.
2. Н. И. Черножуков, В. В. Вайнштейн, Б. И. Каргинин. О кристаллизации твердых парафинов нефти. ХТТ и М., 1969, № 6, стр. 15—18.
3. Б. М. Рыбак. Анализ нефти и нефтепродуктов. М., Гостоптехиздат, 1962.
4. Б. У. Уразгалиев, Г. А. Белик, Ж. Е. Кошебеков. Реологические свойства товарных нефтей Эмбы и Мангышлака. Тр. ин-та химии нефти и природных солей АН Каз. ССР, т. 1, 1970, стр. 3—9.
5. О. М. Альчикова, В. П. Коновалов. К проблеме снижения температуры застывания высокопарафинистых нефтей. Тр. ин-та химии нефти и природных солей АН Каз. ССР, т. 3, 1971, стр. 96—99.

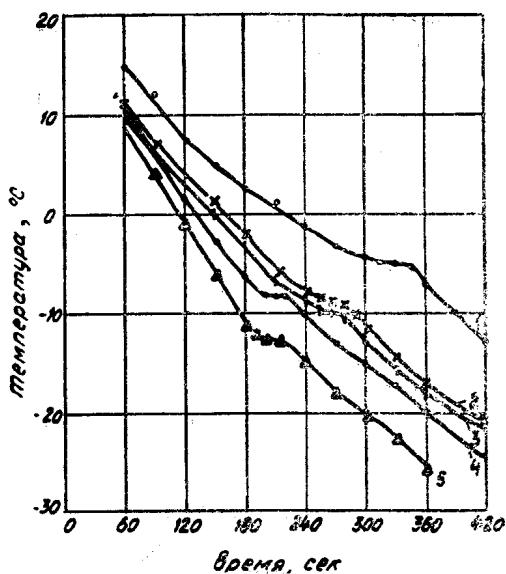


Рис. 2. Кривые охлаждения нефтей. Озерная: 1 — нетермообработанная; 2 — термообработка +50° С; 3 — термообработка +70° С. Первомайская: 1 — нетермообработанная; 2 — термообработка +50° С