

## ИЗУЧЕНИЕ СТРУКТУРЫ КЕТОНОВ МЕТОДОМ ГИДРИРОВАНИЯ И ГАЗОХРОМАТОГРАФИИ

И. КЛЕСМЕНТ,

кандидат технических наук

Продукты низкотемпературного разложения кислородсодержащих горючих ископаемых содержат много кислорода. Например, органическое вещество эстонского горючего сланца содержит 78,4 ÷ 78,8% С, 9,0 ÷ 9,9% Н и 11,3 ÷ 12,6% О, в результате этого свыше 50% молекул сланцевой полукоксовой смолы содержит кислород. Известно, что кислород сланцевой смолы находится в кислых (фенольных) и нейтральных, в основном в карбонильных функциональных группах [1, 2]. Изучение их индивидуального состава затруднено из-за присутствия большого количества изомеров.

Томпсон и др. [3, 4] показали, что кислород и серу возможно в молекулах заменить водородом, что значительно упрощает анализ. Гидрирование проводилось на катализаторе 0,5% Pd на окиси алюминия в токе водорода при 175—250° С. Вещество подавали в реактор со скоростью 1 *мкл/мин*. Катализат конденсировали и его состав определяли газохроматографически. В основном по такому же методу проводилось и дегидроксилирование фенолов [5]. Бероза [6] переработал этот метод в обычный микрореакторный-газохроматографический метод: вещество (1—20 *мкг*) инжектировали в ток водорода, вместе с газом оно попадало в микрореактор и газохроматограф, снабженный пламенно-ионизационным детектором.

Целью настоящей работы было разработать такой же метод для анализа кетонв на обычном хроматографе, снабженном катарометром, определить оптимальные условия гидрирования кетонв в углеводороды и изучить влияние структуры кетонв на результаты катализа.

Применяемая методика и катализаторы описаны в предыдущих работах [5, 7]. Использовали двухколоночный хроматограф УХ-1, первая колонка которого была заменена микрореактором гидрирования. Гидрируемое вещество вместе с газом-носителем — водородом — проходило через реактор и хроматографическую колонку. Колонки имели длину 3—6 м, в качестве неподвижной фазы служили полиэтиленгликоль 4000 и дифенилформамид. Катализаторами служили платина и палладий в количестве 5% от носителя — диатомита. Объем катализатора в реакторе — 2 *мл*. Для получения сравнимых результатов скорость газа во всех опытах поддерживалась 60 *мл/мин* и объем пробы — 4 *мкл*. Попытки использовать никель не дали положительных результатов из-за значительного разложения соединений.

Гидрированию подвергались следующие кетонв: ацетон, метилэтилкетон, *n*-пентанон-3, 3-метил-бутанон-2, *n*-гексанон-3, *n*-гексанон-2,

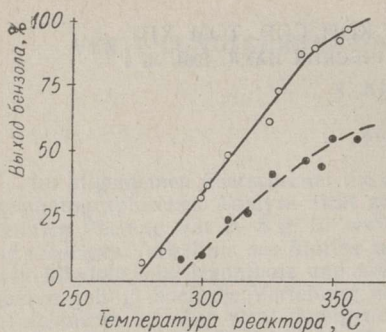


Рис. 1. Активности катализаторов по дегидрированию циклогексана в бензол. *а* — активный Pd-катализатор, *б* — малоактивный Pt-катализатор.

Зависимость активности двух катализаторов от температуры приведена на рис. 1.

Опыты показали, что результаты гидрирования кетонов зависели от активности катализаторов. В интервале от 200 до 350° на активных катализаторах все вышеотмеченные кетоны гидрировались в углеводороды. При температурах до 250° кетоны в некоторой степени адсорбировались на катализаторе, в результате чего времена их выхода увеличивались и форма пиков, соответствующая им на хроматограмме, была несимметричной. Выяснилось, что кетоны оказывают на катализатор отравляющее действие, его активность в отношении дегидрирования циклогексана падает. Особенно пассивирующими оказались циклические кетоны, — циклопентанон и циклогексанон. Однако кетоны гидрировались относительно легко, даже после многократного гидрирования на отравленном катализаторе в катализате кетонов не оставалось. Свойства катализатора легко восстанавливались продуванием воздуха при 300—350° в течение 15 мин.

Малоактивные Pd- и Pt-катализаторы оказались более стабильными, в течение продолжительной работы их свойства не

4-метил-*n*-пентанон-2, *n*-гептанон-2, *n*-гептанон-4, 2,4-диметилпентанон-3, *n*-октанон-2, *n*-нонанон-2, циклопентанон, циклогексанон, 2-метилциклогексанон, ацетофенон.

Опыты показали, что в отношении гидрирования карбонильной группы платиновые и палладиевые катализаторы равноценны. В работе применялись активные (свежеприготовленные и регенерированные) и малоактивные (частично отравленные при дегидроксилировании фенолов и дегидрировании нафтонов) катализаторы. Активность катализатора определялась по степени дегидрирования циклогексана в бензол.

Зависимость активности двух катали-

Таблица 1

Продукты гидрирования кетонов на малоактивном Pt-катализаторе

Название кетонов	Температура опыта, °C	Выход продуктов, %		
		Углеводороды	Спирты	Непрореагировавшие кетоны
Ацетон	200	—*	84,2	15,8
	250	2,8	46,8	50,4
	300	41,9	20,1	38,0
	350	98,0	2,0	—
<i>n</i> -Гексанон-3	200	—*	53,1	46,9
	250	68,1	6,5	25,4
	300	91,5	5,8	2,7
	350	100,0	—	—
<i>n</i> -Октанон-2	200	—*	66,6	33,4
	250	69,3	15,4	15,3
	300	94,5	—	5,5
	350	100,0	—	—
Циклопентанон	200	21,6	53,1	25,3
	250	31,6	45,1	23,3
	300	95,5	—	4,5
	350	100,0	—	—
2-Метилциклогексанон	200	43,5	56,5	—
	250	59,0	41,0	—
	300	100,0	—	—
	350	100,0	—	—

\* Образовалось немного углеводорода, но адсорбция на катализаторе препятствовала его измерению.

изменялись. При низких температурах кетоны на них полностью не гидрировались, часть их оставалась неизменной, часть восстанавливалась в спирты.

Образование спиртов из карбонильных соединений описано в монографии Эллеса [8], реакция изучена также для использования продуктов оксосинтеза [9, 10].

Относительная стабильность малоактивного катализатора дала возможность изучить реакцию гидрирования кетонов при разных температурах. Результаты гидрирования некоторых кетонов приведены в табл. 1. При температурах 300—350° основные продукты гидрирования — углеводороды, при низких температурах — спирты. Скорость гидрирования последних низкая: углеводородов при 200—250° образуется мало. Некоторое влияние имеют также молекулярный вес и структура молекулы. Высокомолекулярные и циклические кетоны гидрируются легче.

Особо низкими оказались скорости гидрирования первых гомологов кетонного ряда. На рис. 2 изображены результаты гидрирования ацетона, метил-этилкетона и циклопентанона при 250°. Соотношение продуктов их гидрирования — пропан : бутан : циклопентан равно 1 : 1,6 : 10. Такой результат невозможно обосновать только различием молекулярного веса, очевидно скорость гидрирования ацетона и метилэтилкетона уменьшают другие факторы структурного характера.

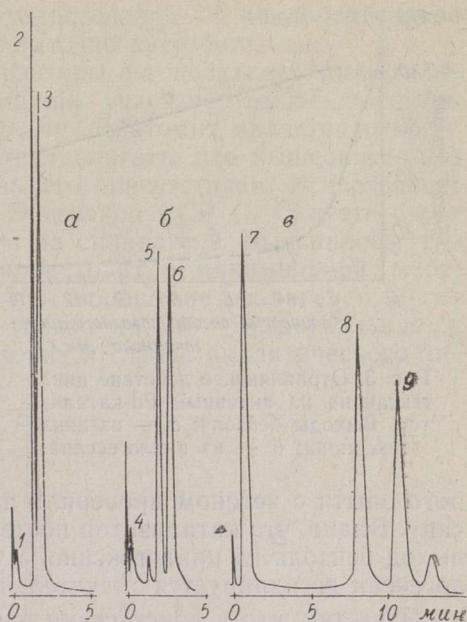


Рис. 2. Результаты гидрирования ацетона (а), метил-этилкетона (б) и циклопентанона (в) на малоактивном Pt-катализаторе при 250°. 1 — пропан; 2 — ацетон; 3 — пропанол-2, 4 — *n*-бутан; 5 — метил-этилкетон; 6 — бутанол-2; 7 — циклопентан; 8 — циклопентанон; 9 — циклопентанол. Условия хроматографирования: СЖФ — полиэтиленгликоль 4000, 20% от веса диатомиита, длина колонки 3,2 м, *t* = 150°, расход водорода 60 мл/мин, давление 1,7 атм.

Таблица 2

Выход ароматических углеводородов из циклических кетонов и соответствующих углеводородов на малоактивном Pt-катализаторе

Название кетона и соответствующего углеводорода	Температура катализа, °С	Выход ароматических углеводородов	
		из кетона	из углеводорода
Циклогексанон, циклогексан	250	2,0	—
	300	12,8	3,0
	350	57,1	44,2
Метилциклогексанон, метилциклогексан	250	5,7	—
	300	16,0	11,0
	350	81,4	71,9
Ацетофенон, этилбензол	250	79,6	82,2
	300	93,6	95,6
	350	100,0	100,0

На Pd- и Pt-катализаторах протекает также гидрирование ароматических соединений и дегидрирование нафтенов с шестичленным кольцом. Опыты показали, что присутствие карбонильной группы в молекуле оказывает заметное влияние на скорость реакции. В табл. 2 приведены выходы ароматических углеводородов из циклогексанона, метилциклогексанона. И

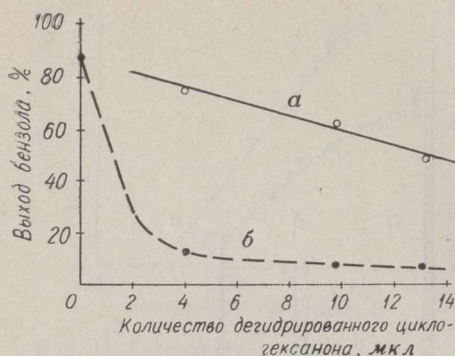


Рис. 3. Отравляющее действие циклогексанона на активный Pd-катализатор. Выходы бензола: а — из циклогексанона; б — из циклогексана.

дого опыта с кетоном проверяли активность катализатора по циклогексану. Видно, что катализатор постепенно отравляется, с каждым опытом выход бензола из циклогексанона уменьшается. В тех же условиях циклогексан дегидрируется значительно меньше, чем циклогексанон.

Известно, что в присутствии алкильных цепей скорость дегидрогенизации нафтенов увеличивается [7]. Такое же влияние карбонильной группы на скорость реакции обуславливается вероятно другими факторами. Реакция карбонильной группы с водородом необратима и происходит скорее, чем дегидрирование цикла. Можно предположить, что при высоких температурах после разрыва связи С—О без промежуточного насыщения сразу образуется ароматическая связь С—С. Отсутствие промежуточной реакции гидрирования может облегчить дегидрирование циклогексанонов.

При высоких температурах на катализаторе кроме реакций присоединения и отщепления водорода происходят нежелательные реакции гидрокрекинга. Особенно легко разлагаются высокоразветвленные соединения, подвергаются гидрогенолизу также производные циклопентана (их кольцо размыкается [7]).

Томпсон и другие [4] установили, что кислородсодержащая функциональная группа ослабляет связь в цепи углеводорода между двумя углеродными атомами, из которых один атом углерода связан с кислородом, а у другого цепь углеводорода разветвляется. По его данным такие соединения разлагались уже при температурах ниже 200°. В наших опытах скелеты всех кетонов оказались стойкими на катализаторе до 300°. При более высоких температурах указанные соединения частично разлагались. В табл. 3 показаны результаты катализа двух кетонов и соответствующих углеводородов на Pd-диатомит катализаторе. Опыт с 2,4-диметилпентаном-3 показал, что действительно разветвленные кетоны оказались менее стабильными, чем соответствующие углеводороды. Сравнение результатов гидрирования производных циклопентана не позволяет точно установить

ацетофенона, а также из соответствующих углеводородов. При всех температурах катализа циклогексаноны ароматизируются больше, чем соответствующие нафтенy. Результаты гидрирования ацетофенона и этилбензола близки, можно предположить, что присутствие карбонильной группы в боковой цепи не оказывает существенного влияния на скорость реакции в цикле.

Опыты проводились на малоактивном, но стабильном катализаторе. На рис. 3 показаны результаты многократного последовательного катализа циклогексанона при 335° на активном катализаторе. После каж-

Таблица 3

Конверсия кетонов и углеводородов на активном Pd-диатомит катализаторе

Название соединений	Разлагался (в %) при температуре, °С		
	300	325	350
2,4-Диметилпентан-3	8	29	60
2,4-Диметилпентан	6	7	35
Циклопентанон	18	40	74
Метилциклопентан	24	36	49

влияние карбонильной группы на гидрогенолиз — циклопентановое кольцо является уже само по себе достаточно нестабильным.

Установлено, что Pt- и Pd-катализаторы на носителях имеют бифункциональный характер [11], в реакциях участвует также носитель металла, способствуя реакции деструкции. Диатомит является относительно инертным [7], однако можно предполагать, что вышеописанные реакции отщепления были обусловлены его присутствием. В настоящей работе совместно с аспиранткой АН Эстонской ССР С. Салусте были изучены свойства катализатора 5% Pd на силикагеле. Выяснилось, что на этом катализаторе деструкция происходит в минимальной мере. Даже при 350° 2,4-диметилпентан на нем вообще не разлагался, а соответствующий кетон расщеплялся только на 2%. Вышеуказанному катализатору следует отдать предпочтение в случае аналитического характера работы. В целях установления разветвленности структуры кетонов можно использовать катализатор на диатомите.

Опыты на малоактивном катализаторе дали некоторые объяснения о химизме и кинетике гидрирования кетонов. Однако в аналитической работе неполное гидрирование и образование спиртов вызывает дополнительные трудности, следовательно необходимо использовать активный катализатор. Чтобы сохранить активность катализатора, необходимо регенерировать его через каждые 3—4 анализа.

Существенное влияние на результаты гидрирования оказывает температура катализа. Ниже 250°, особенно при примене-

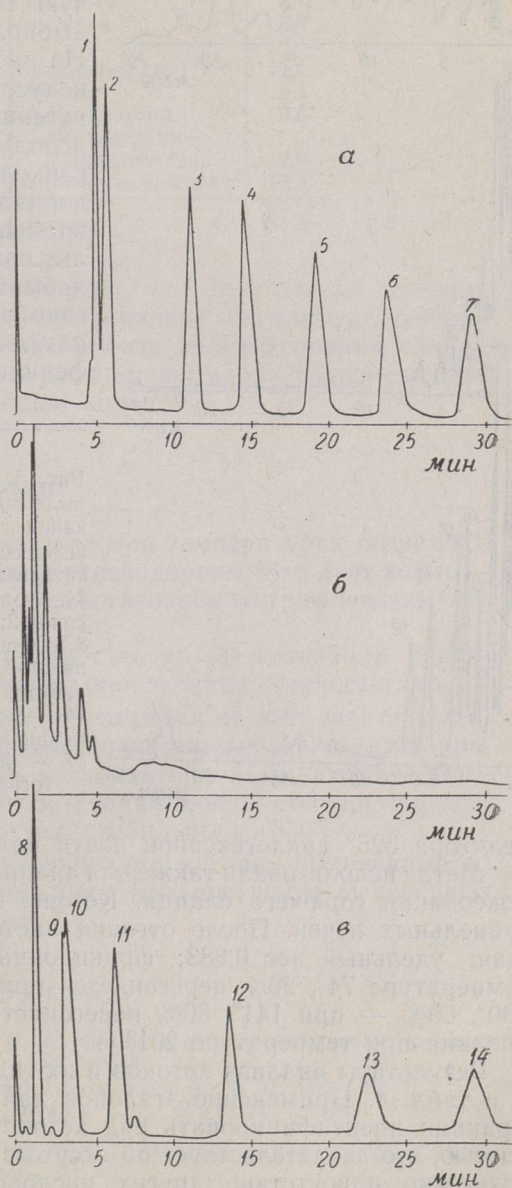
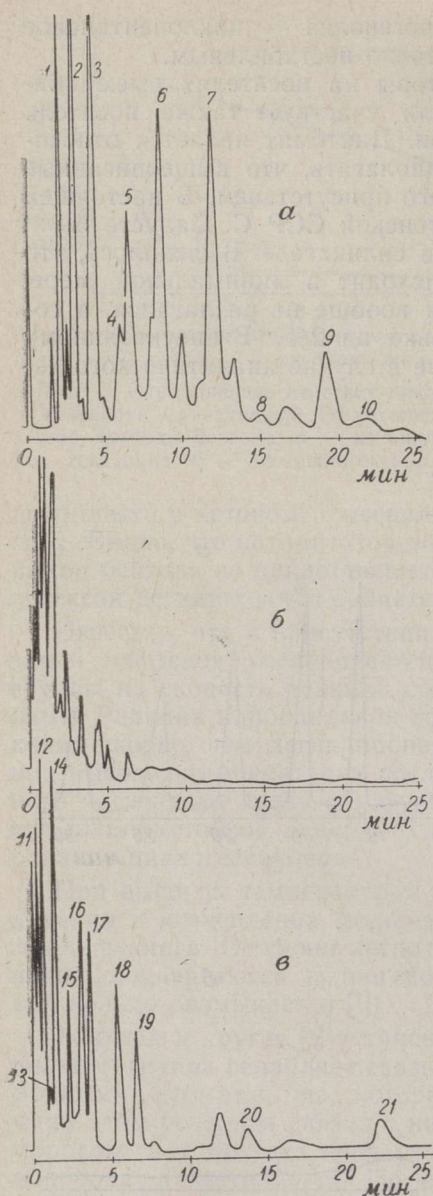


Рис. 4. Гидрогенизационный анализ искусственной смеси кетонов. Гидрирование при 325°, 2 мл катализатора 5% Pd на силикагеле. а — хроматограмма исходной смеси кетонов; б и в — хроматограммы катализатора. 1 — *n*-пентан; 2 — 2,4-диметилпентан-3; 3 — *n*-гептан-3; 4 — циклопентан; 5 — *n*-октан-2; 6 — циклогексан; 7 — *n*-нонан-2; 8 — *n*-пентан; 9 — 2,4-диметилпентан; 10 — циклопентан; 11 — *n*-гептан; 12 — *n*-октан; 13 — бензол; 14 — *n*-нонан. Условия хроматографирования: а и б — СЖФ — полиэтиленгликоль 4000, 20% от веса диатомита, длина колонки 6 м,  $t = 180^\circ$ , расход водорода 60 мл/мин, давление 2,0 атм; в — СЖФ — дифенилформамид, 20% от веса диатомита, длина колонки 6 м,  $t = 100^\circ$ , расход водорода 60 мл/мин, давление 1,2 атм.



нии силикагеля в качестве носителя, кетоны адсорбируются на катализаторе. По степени адсорбируемости можно судить о характере гидрируемых соединений [6], но адсорбция понижает точность анализа. В пределах 270—290° скорость дегидрогенизации нафтенов и гидрирования ароматических колец низка, они сохраняют в основном свой исходный характер. Выше 325° циклогексаноны количественно ароматизируются, эту реакцию можно использовать для их идентификации. Оптимальную температуру гидрирования надо выбирать исходя из этих соображений. На рис. 4 изображены хроматограммы искусственной смеси кетонов и его гидрогенизаторов. Для разделения кетонов использовалась колонка с полиэтиленгликолем. Для идентификации углеводов эта же колонка непригодна — времена удерживания их слишком малы, однако отсутствие пиков кетонов на хроматограмме указывает на полное гидрирование последних. Для анализа катализатора использовали колонку с дифенилформамидом. При температуре

Рис. 5. Гидрогенизационный анализ кетонов, выделенных из подсмольной воды полукоксования горючего сланца. а — хроматограмма исходных кетонов; б и в — хроматограммы катализатора. 1 — ацетон; 2 — метил-этилкетон; 3 — *n*-пентанон; 4 — *n*-гексанон-3; 5 — *n*-гексанон-2; 6 — *n*-гептанон-3; 7 — циклопентанон; 8 — *n*-октанон-2; 9 — циклогексанон; 10 — *n*-нонанон-2; 11 — пропан; 12 — бутан; 13 — изопентан; 14 — *n*-пентан; 15 — 2-метил-пентан; 16 — *n*-гексан; 17 — циклопентан; 18 — метилциклопентан; 19 — *n*-гептан; 20 — *n*-октан; 21 — бензол. Условия гидрирования и хроматографирования такие же как на рис. 4.

реактора 325° циклогексанон почти полностью превращался в бензол.

Метод использовали также для анализа кетонов, получаемых при полукоксовании горючего сланца. Кетоны выделяли из подсмольной воды туннельных печей. После отгонки ацетона их характеристика следующая: удельный вес 0,883; фракционный состав: начало кипения при температуре 74°, 20% перегоняется при температуре 104°, 40% — при 130°, 60% — при 141°, 80% перегоняется при температуре 165°, конец кипения при температуре 201°.

Результаты анализа кетонов и их гидрогенизата приведены на рис. 5 и в табл. 4. Применение эталонов дало возможность уже в исходной фракции идентифицировать ряд кетонов. Фракция гидрировалась полностью, что свидетельствует об отсутствии в ней углеводов. Однако возможно присутствие других кислородных соединений, кроме кето-

Таблица 4

Состав тяжелой фракции кетонов, выделенных из подсмольной воды полукоксования горючего сланца

Состав кетонов		Состав гидрогенизата кетонов	
Название кетона	%	Название углеводорода	%
Ацетон	10,8	Пропан	11,0
Метил-этилкетон	12,5	<i>n</i> -Бутан	11,5
<i>n</i> -Пентанон-3	14,0	<i>n</i> -Пентан	14,5
<i>n</i> -Гексанон-3	3,3		
<i>n</i> -Гексанон-2	6,2	<i>n</i> -Гексан	10,5
<i>n</i> -Гептанон-3	10,5	<i>n</i> -Гептан	8,7
<i>n</i> -Октанон-2	0,8	<i>n</i> -Октан	2,2
<i>n</i> -Нонанон-2	0,8		
Циклопентанон	15,8	Циклопентан	11,4
Циклогексанон	5,2	Бензол	5,1
		2-Метилбутан	0,6
		2-Метилпентан + 3-метилпентан	7,0
		Метилциклопентан	12,3
Всего	79,9	Всего	84,8

нов. Сравнение данных табл. 4 показывает, что результаты, полученные при прямом анализе кетонов и при анализе катализатора, близки.

Алифатические кетоны в подсмольной воде полукоксования сланца в основном имеют прямую цепь. Заслуживает внимания также высокое содержание кетонов с циклопентановым кольцом.

### Выводы

1. На активном Pd- и Pt-катализаторе при температурах выше 200° кетоны гидрируются в соответствующие углеводороды. Это дает возможность анализировать их микрореакторным-газохроматографическим методом.

2. В одинаковых условиях катализа степень ароматизации циклогексанонов выше, чем соответствующих производных циклогексана.

3. Кетоны с разветвленной цепью разлагаются на катализаторе легче, чем соответствующие углеводороды. Значительное влияние на процесс разложения оказывает носитель катализатора. На диатомите кетоны с разветвленной цепью разлагаются в значительной степени при температурах выше 300°, на силикагеле они стабильны до 350°.

4. Разработанным методом анализировали кетоны, выделенные из подсмольной воды полукоксования сланцев. Большая часть выделенных кетонов имела прямолинейную структуру.

### ЛИТЕРАТУРА

1. Семенов С. С., Гуревч Б. Е., В сб. Химия и технология горючих сланцев и продуктов их переработки, вып. 2, 49 (1954).
2. Палуоя В. Т., Тр. Таллинск. политехн. ин-та, Сер. А, № 97, 104 (1957).
3. Thompson C. J., Coleman H. J., Ward C. C., Rall H. T., Anal. Chem., 32, No. 3, 424 (1960).
4. Thompson C. J., Coleman H. J., Hopkins R. L., Ward C. C., Rall H. T., Anal. Chem., 32, No. 12, 1762 (1960).

5. Клесмент И. Р., Эйзен О. Г., Горючие сланцы, бюллетень Государственного Комитета Совета Министров Эст. ССР по координации научно-исслед. работ. № 5, 30 (1963).
6. Вегоза М., Anal. Chem., 34, No. 13, 1801 (1962).
7. Клесмент И. Р., Ранг С. А., Эйзен О. Г., Нефтехимия, № 6, 867 (1963).
8. Ellis C., Hydrogenation of organic substances. Routledge Ltd., London, 1931.
9. Левин С. З., Карпов А. З., Динер И. С., Грибова И. Г., Химия и технология топлива, № 5, 51 (1958).
10. Башкиров А. Н., Химия и технология топлива, № 7, 39 (1958).
11. Keulemans A. J. M., Schuit G. C. A., In collection: The mechanism of heterogenous catalysis. Ed. by J. H. de Boer, Elsevier PC, Amsterdam, 1960, 159.

Институт химии  
Академии наук Эстонской ССР

Поступила в редакцию  
3. III 1964

## KETOONIDE STRUKTUURI MÄÄRAMINE HÜDROGEENIMISE JA GAASIKROMATOGRAAFIA ABIL

I. Klesment,  
tehnikateaduste kandidaat

*Resümee*

Töötati välja mikroreaktor-gaasikromatograafiline meetod karbonüülühendite hüdrogeenimiseks süsivesinikeks ja katalüsaadi analüüsiks. Uuriti hüdrogeenimistemperatuuri mõju produktide saagisele ja destruktiivsete protsesside sõltuvust ketoonide struktuurist. Väljatöötatud meetodiga määrati põlevkivi utteveest eraldatud ketoonide koosseis.

Eesti NSV Teaduste Akadeemia  
Keemia Instituut

Saabus toimetusse  
3. III 1964

## DIE BESTIMMUNG DER STRUKTUR DER KETONE DURCH HYDRIERUNG UND GASCHROMATOGRAPHIE

I. Klesment

*Zusammenfassung*

Es wurde eine mikroreaktor-gaschromatographische Methode für die Hydrierung der Karbonylverbindungen in Kohlenwasserstoffen und für die Analyse des Katalysats ausgearbeitet.

Der Einfluss der Hydrierungstemperatur auf die Ausbeute der Produkte und der Einfluss der Struktur der Ketone auf die destruktiven Prozesse wurden untersucht.

Auf Grund der ausgearbeiteten Methode wurde die Zusammensetzung der Ketone bestimmt, die aus dem Schwelwasser des Schieferteers entfernt wurden.

Institut für Chemie  
der Akademie der Wissenschaften der Estnischen SSR

Eingegangen  
am 3. März 1964