

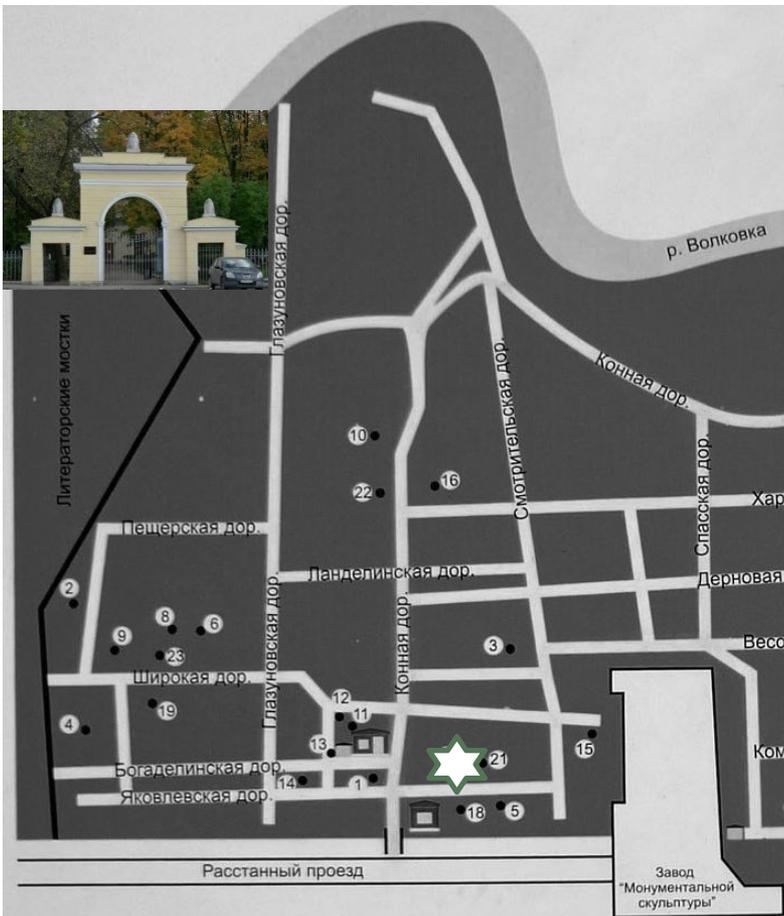
*Конкурс видео и
презентаций
«Перспект Науки»*



*Группа 9-11 классы
ГБОУ гимназия №363 Фрунзенского
района г. Санкт-Петербурга
192284, Санкт-Петербург, Димитрова
ул., дом 15, корп. 3
тел./факс: (812) 772-62-74,
school363@edu-frn.spb.ru;
school363spb@yandex.ru*

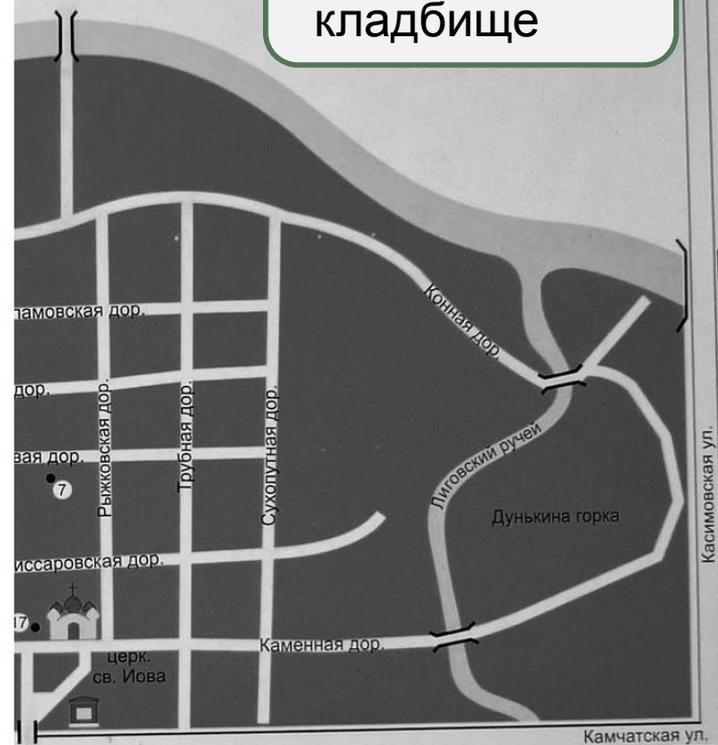
***Фаворский А.Е. – ученый и
учитель***

*Орлова Анастасия,
Войницкий Владислав
116, 10а
Научный руководитель
Самойлова Ирина Александровна,
учитель ГБОУ гимназия №363*



1. Братские могилы защитников города 1942-1944 гг.
2. Алонкин И.М. (ум. 1875), купец, потомственный почетный гражданин
3. Аничков В.М. (1830-1877), военный историк, писатель
4. Афанасьев Н.Я. (1821-1898), композитор, скрипач
5. Боргман И.И. (1849-1914), физик, профессор
6. Бородавский В.А. (1878-1914), радиохимик, профессор
7. Вельяминов Н.А. (1855-1920), лейб-хирург, академик
8. Ганскау Я.Ф. (1756-1841), участник войны 1812 года, губернатор Архангельска
9. Гиляровский В.М. (1822-1902), протоиерей
10. Здекауэр Н.Ф. (1815-1897), врач, общественный деятель
11. Курочкин В.С. (1831-1875), поэт, журналист
12. Курочкин Н.С. (1830-1884), поэт, журналист, врач

Волковское православное кладбище



13. Николаенков И.Д. (1920-1947), инженер, Герой Советского Союза
14. Одоевцева И.В. (1895-1990), поэтесса
15. Рафалович А.А. (1815-1851), доктор медицины, исследователь Востока
16. Словцов Б.И. (1874-1924), биохимик, физиолог
17. Стоянин В.Я. (1826-1888), педагог, общественный деятель
18. Тищенко В.Е. (1861-1941), химик, академик
19. Тон К.А. (1794-1881), академик архитектуры
20. Фаворский А.Е. (1860-1945), химик-органик, академик
21. Фаворский М.А. (1806-1867), профессор Медико-хирургической академии
22. Чернышев Г.Н. (1919-1997), конструктор атомных подводных лодок
23. Шахматов А.А. (1864-1920), филолог, академик

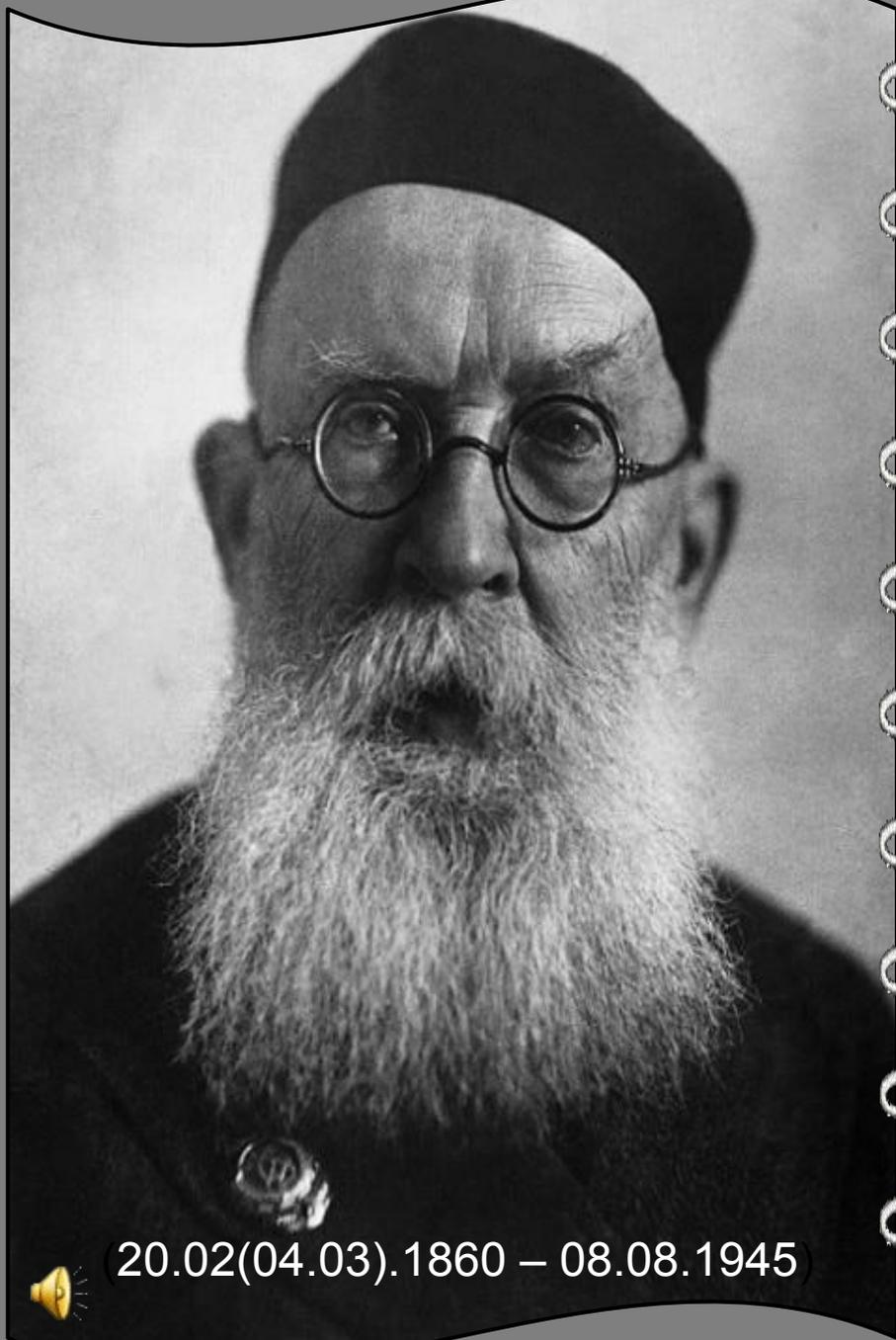


Фото Алексея Пиголицына.

<http://www.warheroes.ru/hero/hero.asp?id=14594>







20.02(04.03).1860 – 08.08.1945



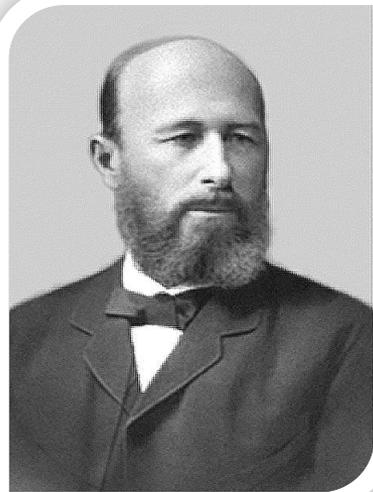
Фаворский А.Е. – ученый и учитель

Санкт-Петербург 2016



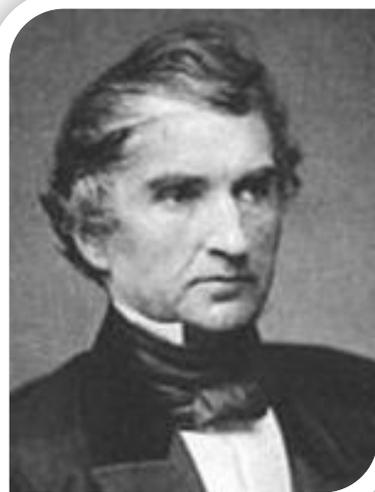
Эрленмейер Э.

Либих Ю.



Бутлеров А.М

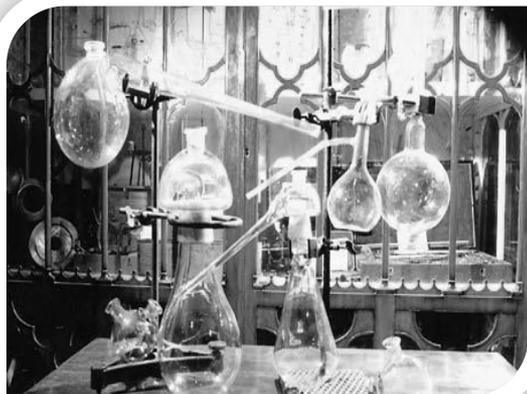
Зинин Н.Н.



Алексей Евграфович был прямым учеником Александра Михайловича Бутлерова, создателя теории химического строения. Бутлеров своим учителем считал Николая Николаевича Зинина, основателя классического современного органического синтеза.

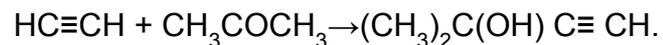
Фаворский принадлежит к мировой классической химической школе, причем, именно мировой, потому, что Зинин учился у Либиха, а Бутлеров обсуждал вопросы химического строения с Эрленмейером.



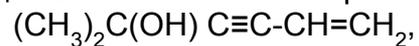


<https://www.chemistry.org.ua>

Фаворского реакция синтез третичных ацетиленовых спиртов конденсацией ацетиленовых углеводородов с кетонами в присутствии безводного порошкообразного едкого кали. Например, ацетилен при взаимодействии с ацетоном образует диметилэтинилкарбинол:

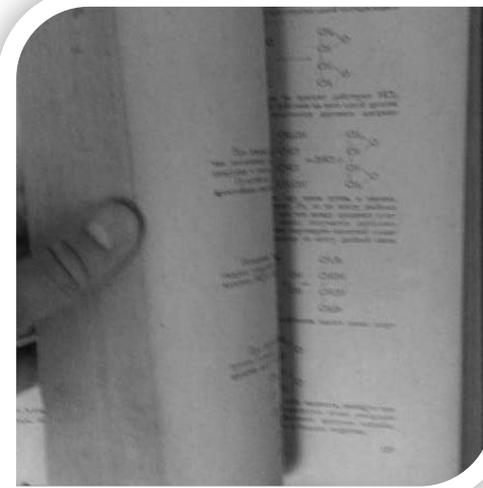


Важное практическое значение имеет, например, синтезируемый из винилацетилена и ацетона диметилвинилэтинилкарбинол:



сополимеризацией которого с метил- и (или) бутилметакрилатом получают карбинольные смолы, используемые в производстве лаков и клеев. Реакция открыта А. Е. Фаворским в 1900 г.

А. Е. Favorskii,
J. Prakt. Chem.
88(2), 658 (1913)



П. КАРРЕР
ПРОФЕССОР Цюрихского университета

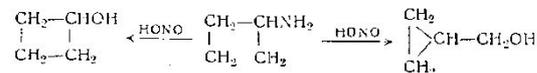
КУРС ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

Перевод с немецкого
13-го переработанного и дополненного издания
В. Э. ВАССЕРБЕРГА, Э. М. ЛЕВИНОЙ и Л. Д. РОДИОНОВОЙ

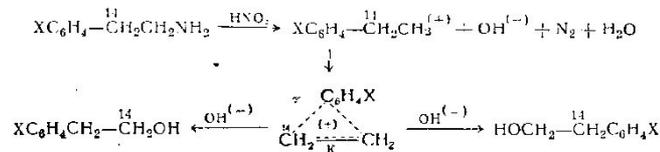
Под редакцией М. Н. КОЛОСОВА

ГОСУДАРСТВЕННОЕ НАУЧНО-ТЕХНИЧЕСКОЕ ИЗДАТЕЛЬСТВО
ХИМИЧЕСКОЙ ЛИТЕРАТУРЫ
Ленинград - 1960

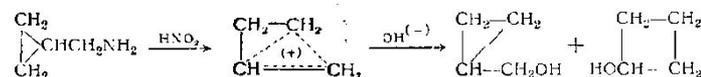
2. Циклобутиламин при действии азотистой кислоты лишь частично превращается в циклобутанол; наряду с ним в результате сужения кольца образуются значительные количества циклопропилакарбинола:



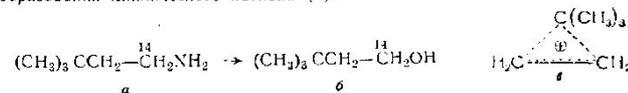
С помощью меченых атомов удалось показать, что образование спиртов из первичных аминов и азотистой кислоты представляет собой реакцию, иногда протекающую с промежуточным образованием неустойчивого трехчленного циклического катиона (К). Если обработать HNO_2 2-фенилэтиламин, обладающие различными заместителями X в положении 4' фенильного остатка и метине C^{14} в положении 2, то во многих случаях образуются смеси двух спиртов, у одного из которых OH-группа находится при C^{14} , а у другого — при C^{12} (Робертс). Соотношение этих двух спиртов меняется в зависимости от природы заместителя X и применяемого растворителя. Для объяснения этой перегруппировки принимается следующий механизм реакции:



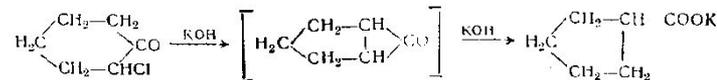
Аналогичным путем, вероятно, протекает образование циклобутанола из циклопропиламетиламина, а также циклопентанола из циклобутиламетиламина (стр. 779). Первую из этих реакций можно изобразить следующим образом:



Однако реакция 3,3-диметила-1-бутиламина I (C^{14}) с азотистой кислотой показывает, что не все реакции дезаминирования первичных аминов протекают с промежуточным образованием циклических соединений. В результате этой реакции наряду с 2,3-диметилбутанолом-2 образуется 3,3-диметилбутанол-1 (б), причем C^{14} не перемещается. Следовательно в этом случае реакция может протекать и без промежуточного образования циклического катиона (в):



3. Сужение кольца часто наблюдается при действии едкой щелочи на циклические α -хлоркетоны (перегруппировка Фаворского); промежуточными продуктами этой реакции, вероятно, являются бивелические соединения с триметиленовым кольцом в молекуле. Во второй стадии реакции происходит гидролитическое расщепление циклопропанового кольца этих соединений, в результате чего образуется моноциклическое, т. е. циклопентановое производное, например:



ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

УГЛУБЛЕННЫЙ КУРС

ТОМ I

Перевод с английского

Под редакцией
доктора химических наук
Н. С. Вульфсона

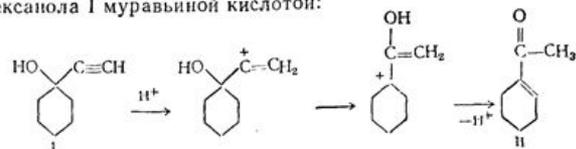
ИЗДАТЕЛЬСТВО «ХИМИЯ»

Москва 1966

Л.Физер, М.Физер

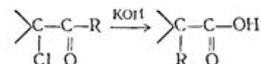
Циклогексен-2-он образуется с небольшим выходом, наряду с значительным количеством циклопентена, при пиролизе 2-ацетоксициклогексана обычным методом. Если же пиролиз проводить при 450°C и 10 мм рт. ст. в заполненной стеклянными спиралью колонке, применяя приспособление для циркуляции смеси, то выход чистого циклогексен-2-она достигает 91% (Джонсон, 1962).

1-Ацетилциклогексен II легко получается в результате присоединения ацетилена к циклогексанону и обработки образующегося 1-этинилциклогексанола I муравьиной кислотой:



Выход α,β -ненасыщенного кетона повышается от 60–70% до 84–87%, если этинилкарбинол непродолжительно перемешивать с суспензией кислой ионообменной смолы дауэкс-50 (см. 6.13) в 90%-ной уксусной кислоте (Ньюмен, 1953).

12.21 Перегруппировка Фаворского.—Фаворский нашел (1894–1895), что при нагревании α -галондкетонс со щелочью они перегруппировываются в карбоновые кислоты с тем же числом атомов углерода:



Одним из многих примеров этой реакции, впервые описанным Валлахом (1903), является реакция α -хлорциклогексанола со щелочью, приводящая к образованию циклопентанкарбоновой кислоты.

При реакции с этилатом натрия образуется соответствующий эфир (выход 56–61%). Этот частный случай перегруппировки позднее был изучен Лофтфилдом¹ (1951), который использовал α -хлорциклогексанон, меченный ¹⁴C в положениях 1, 2, чтобы уточнить, какой из нескольких предложенных механизмов реакции справедлив. Радиоактивный кетон подвергали перегруппировке под действием изоамилата натрия в изоамиловом спирте и полученный изоамиловый эфир расщепляли, чтобы установить положение радиоактивных центров. Оказалось, что половина радиоактивности обусловлена ¹⁴C карбоксильной группы, одна четверть — α -углеродным атомом и другая четверть распределяется между двумя β -углеродными атомами:

А. А. Петров, Х. В. Бальян, А. Т. Трощенко

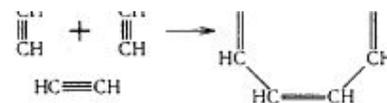
ОРГАНИЧЕСКАЯ ХИМИЯ

Под редакцией
профессора М. Д. Стадничука

Издание пятое,
переработанное и дополненное

Допущено Министерством образования РФ
в качестве учебника для студентов
химико-технологических вузов
и факультетов

Санкт-Петербург
«Иван Федоров»
2003

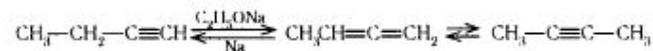


Все эти процессы имеют практическое применение.

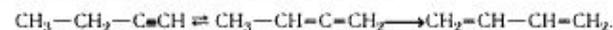
12. Изомеризация. Ацетиленовые углеводороды способны к изомеризации с перемещением тройной связи или с превращением в диеновые углеводороды.

При действии щелочных металлов или очень сильных оснований, таких, как амид натрия, 3-аминопропиламид калия, тройная связь легко перемещается из внутреннего положения в терминальное: равновесие сдвигается в сторону ацетиленидного аннона. При действии спиртовых растворов щелочей тройная связь переходит с конца молекулы в центр с образованием более термодинамически стабильного алкина (стабилизация сверхсопряжением).

Промежуточными продуктами в этих превращениях являются алленовые углеводороды (А. Е. Фаворский):



В присутствии некоторых катализаторов ацетиленовые углеводороды могут превращаться в сопряженные диеновые, опять-таки через стадию алленовых углеводородов (Я. М. Слободин):



Отдельные представители. Применение

Из ацетиленовых углеводородов наиболее важное промышленное значение имеет ацетилен.

Ацетилен. Получается в технике действием воды на карбид кальция или пиролизом природных газов (см. Введение).

Сжиженный ацетилен представляет большую опасность, так как он склонен к взрывному разложению. Теплота распада ацетилена на элемент-

А. Н. НЕСМЕЯНОВ, Н. А. НЕСМЕЯНОВ

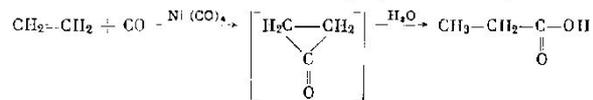
НАЧАЛА ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

КНИГА ПЕРВАЯ

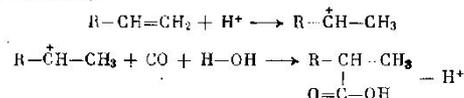


МОСКВА 1969

Важное промышленное значение получает синтез кислот (начиная с пропионовой) действием на олефины окиси углерода и воды в присутствии карбонила никеля как катализатора (синтез Релше):

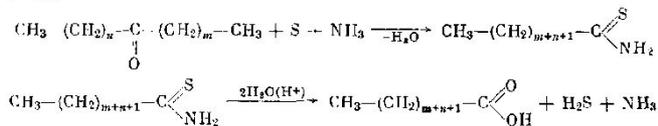


В 1958 г. Хафф и Кох открыли способ получения кислот действием окиси углерода на олефины в концентрированном растворе серной кислоты. Смысл реакции состоит в алкилировании окиси углерода образующимся из олефина и иона водорода алкилкатионом (правило Марковникова, см. стр. 266):

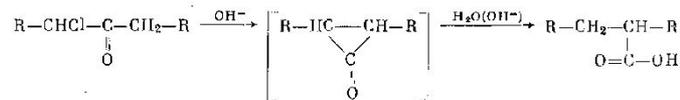


В этих реакциях вместо окиси углерода можно вводить муравьиную кислоту, которая с серной кислотой образует окись углерода, а серную кислоту можно заменить фторсульфоновой или гидратом трехфтористого бора $\text{H}^+[\text{NOBF}_3]^-$.

4. Способы без изменения длины цепи углеродных атомов. Упомянем о замечательной реакции Вильгердта — превращении кетонов в кислоты с тем же числом углеродных атомов, механизм которой не вполне ясен. Кетон с любым, а не только α -положением карбонильной группы при действии серы и аммиака (или амина) и последующем гидролизе дает кислоту:



Все более важное значение приобретает переработка α -хлоркетонов в кислоты под действием щелочи (А. Е. Фаворский):



Химические свойства карбоновых кислот

Наиболее характерные и важные свойства карбоновых кислот связаны с превращением их в функциональные производные. Соответствующие реакции будут рассмотрены в разделе «Функциональные производные карбоновых кислот» (стр. 170). Здесь же мы остановимся на остальных химических превращениях кислот.

Вся жизнь ученого
связана с
Петербуржским
университетом :

1882-1885 гг. —
обучение в университете;
1885–1891 гг. — лаборант кафедры
технической и аналитической химии
Спб университета;
1902–1930 гг. — заведующий
кафедрой органической химии
университета;
1931–1941 гг. — работа в
специальном отделении Лаборатории
органической химии
ЛГУ;
1938–1941 гг. — заведующий
лабораторией высокомолекулярных
соединений им. С. В. Лебедева в
Ленинградском университете;

В ЭТОМ ЗДАНИИ
ЖИЛ И РАБОТАЛ
с 1894 по 1945г.
ВЫДАЮЩИЙСЯ
ХИМИК АКАДЕМИК
АЛЕКСЕЙ ЕВГРАФОВИЧ
ФАВОРСКИЙ



В 1946 г. на Химическом факультете
Ленинградского государственного
университета для дальнейшего развития
направлений научного творчества А.
Е. Фаворского была организована
кафедра строения органических
соединений.

Первым её
заведующим стал член-
корреспондент
АН СССР, профессор С.
Н. Данилов.

[http://technolog.edu.ru/faculties/
chemi](http://technolog.edu.ru/faculties/chemi)



В 1891 году Фаворского приглашают преподавать органическую химию в Михайловском артиллерийском училище.

Интересно, что среди курсантов Фаворский приобрел много последователей, в том числе Владимира Ипатьева, ставшего в дальнейшем родоначальником химии высоких давлений.



Михайловское Артиллерийское Училище, вид на главный корпус www.kau.su



В химической лаборатории

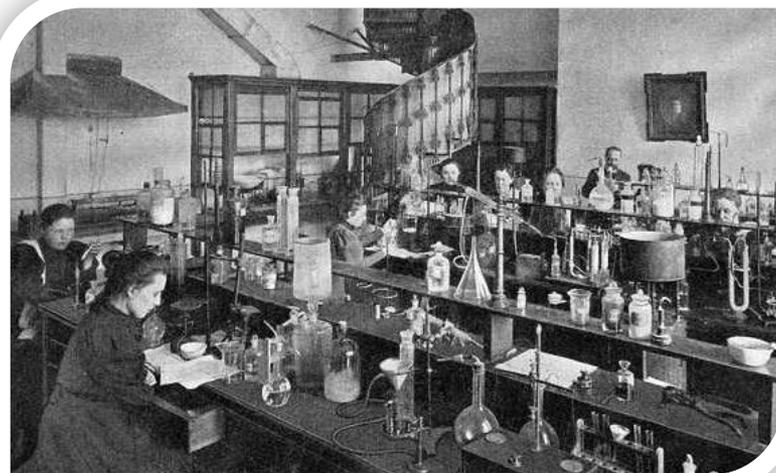
<http://nilsky-nikolay.livejournal.com/1014051.html?page=>



Огромное значение для развития женского высшего образования в России имели Высшие женские (Бестужевские) курсы. С 1900 года на них стал преподавать Фаворский. Лекции он читал по университетской программе. (В университеты, как известно, женщинам доступ был закрыт.) Через год здесь была оборудована лаборатория, в которой проводились занятия по органическому синтезу



Здание Высших женских курсов
Фотограф: К.Булла
<http://www.oldsp.ru/old/photo/view/26206>



Химическая лаборатория высших женских курсов
<http://kidschemistry.ru/bestuzhevskie-kursy.html>





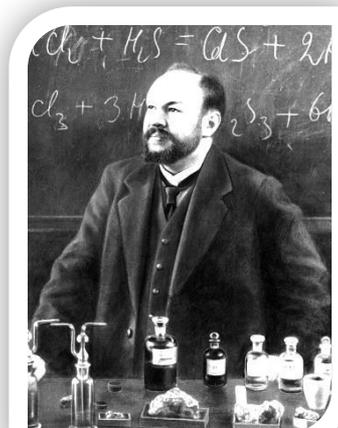
С 1899 года
А. Е. Фаворский
возглавлял
кафедру
органической
химии в
Технологическом
институте.
В 1909 году он
предложил Л. А.
Чугаеву свое

место профессора в институте. Эту должность А. Е. Фаворский вновь занял в 1923 году и затем передал заведование кафедрой своему ученику—профессору Ю. С. Залькинд. Не желая полностью порывать с Технологическим институтом, А. Е. Фаворский остался в институте председателем Государственной комиссии по защите дипломных проектов и руководил несколькими аспирантами

https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/d/dd/Lev_Chugaev_1910s.jpg
<http://известные.рф/iii-vserossijskaja-studencheskaja-konferentsija-s-mezhdunarodnym-uchastiem-himija-i-himicheskoe-obrazovanie-xxi-veka-posvjaschennaja-140-letiju-so-dnja-rozhdenija-himika-organika-jus-zalkinda>



Технологический институт
<http://www.hellopiter.ru/Bulla15.html>



Л. А. Чугаев



Ю. С. Залькинд

АКАД. А. Е. ФАВОРСКИЙ

КУРС
ОРГАНИЧЕСКОЙ
ХИМИИ

Академик А. Е. ФАВОРСКИЙ

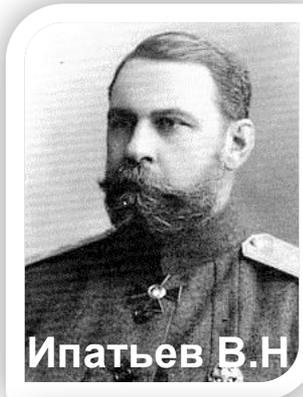
КУРС
ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ

ИЗДАНИЕ ВТОРОЕ
ИСПРАВЛЕННОЕ И ДОПОЛНЕННОЕ

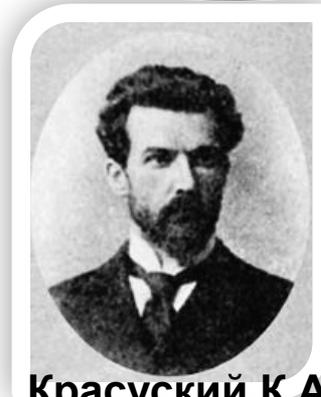


ЛЕНИНГРАД
1931

Нучная школа Алексея Евграфовича — одна из самых крупных и значимых в мире. Из его школы вышли такие выдающиеся ученые, как академики И.Н.Назаров, В.Н.Ипатьев, С.В. Лебедев, А.Е.Порай-Кошиц, Г.А. Разуваев, члены-корреспонденты К.А. Красуский, М.Ф.Шостаковский С.Н. Данилов, профессора Ю.С.Залькинд, Н.А.Домнин, К.Р.Мацюлевич, В.А. Сапожников, Т.А. и И.А. Фаворские, Т. И.Темникова, Э.Д.Венус-Данилова, И. А.Дьяконов, и многие другие, оказавшими существенное влияние на развитие органической химии в XX столетии.



Ипатьев В.Н



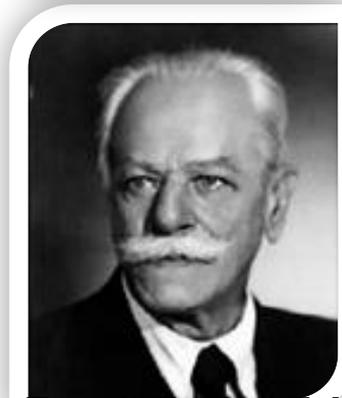
Красуский К.А



Лебедев С.В



Назаров И.Н



Порай-Кошиц Е.А



Разуваев Г.А



Научные труды А.Е.Фаворского

1. Об уплотнении кротонилена. Протокол заседания Химического общества 3 мая 1884 г. — ЖРХО, 1884, 16 (5).
2. Об изомеризации ацетиленовых углеводородов. Протокол заседания Химического общества 7 марта 1885 г. — ЖРХО, 1885, 17 (3).
3. О действии натрия на метилэтилацетилен и диметилаллен. Протокол заседания Химического общества 1 мая 1886 г. — ЖРХО, 1886, 18 (5).
4. О диметилаллене и действии на него серной кислоты. По поводу сообщения А. Альбицкого. Протокол заседания Химического общества 7 мая 1887 г. — ЖРХО, 1887, 19 (5).
5. Явления изомеризации в ряде углеводородов C_nH_{2n-2} . Статья 1. Изомеризация однозамещенных ацетиленов под влиянием нагревания со спиртовой щелочью. — ЖРХО, 1887, 19 (6).
6. Явления изомеризации в ряде углеводородов C_nH_{2n-2} . Статья 2. Изомеризация двузамещенных ацетиленов и диметилаллена под влиянием металлического натрия и синтез ацетиленкарбоновых кислот. — ЖРХО, 1887, 19 (8).
7. О действии металлического натрия на этилпропилацетилен из бутирона. Протокол заседания Химического общества 7 апреля 1888 г. — ЖРХО, 1888, 20 (4).
8. О получении этилизопропенилового эфира из алилена. Протокол заседания Химического общества 7 апреля 1888 г. — ЖРХО, 1888, 20 (4).
9. Явления изомеризации в ряде углеводородов C_nH_{2n-2} . Статья 3. Действие спиртовой щелочи на алилен. — ЖРХО, 1888, 20 (5).
10. О диметилаллене из бромистого триметилэтилена. Протокол заседания Химического общества 1 декабря 1888 г. — ЖРХО, 1888, 20 (9).
11. Isomerisationserscheinungen der Kohlenwasserstoffe C_nH_{2n-2} . Abh. 1. Isomerisation monosubstituierter Acetylene bei Erwärmung mit Weingesättigter Alkalilösung. — J. pr. Chem., (2), 1888, 37 (8).

12. Isomerisationserscheinungen der Kohlenwasserstoffe C_nH_{2n-2} . Abh. 2. Isomerisation bisubstituierter Acetylene und des Dimethylallens unter Einwirkung von metallischen Natrium und Synthese von Acetylen-carbonsäuren. — J. pr. Chem., (2), 1888, 37 (9).
13. Isomerisationserscheinungen der Kohlenwasserstoffe C_nH_{2n-2} . Abh. 3. Einwirkung von Weingesättigtem Alkali auf Allylen. — J. pr. Chem., [2], 1888, 37 (10).
14. О псевдобутилене Лебеля. Протокол заседания Химического общества 2 ноября 1889 г. — ЖРХО, 1889, 21 (9). (Совместно со студ. К. И. Дебу).
15. О диметилаллене и его тетрабромюре. — ЖРХО, 1890, 22 (6).
16. О геометрической изомерии бромпроизводных псевдобутилена. — ЖРХО, 1890, 22 (6). (Совместно с К. И. Дебу).
17. Über das Dimethylacetylene und dessen Tetrabromide. — J. pr. Chem., (2), 1890, 42 (2—3).
18. Über geometrische Isomerie der Bromderivate des Pseudobuthylens. — J. pr. Chem., (2), 1890, 42 (2—3).
19. По вопросу о механизме изомеризаций в рядах непредельных углеводородов. Исследование, представленное на Физико-математический факультет С.-Петербургского университета для получения степени магистра химии. СПб., 1891.
20. Явления изомеризации в ряде углеводородов C_nH_{2n-2} . Статья 4. Действие спиртовой щелочи на аллен и диэтиленовые углеводороды. — ЖРХО, 1891, 23 (5).
21. Явления изомеризации в ряде этиленовых углеводородов. — ЖРХО, 1891, 23 (5).
22. Isomerisationserscheinungen der ungesättigten Kohlenwasserstoffe. Abh. 4. — J. pr. Chem., (2), 1891, 44 (4).
23. О превращении дихлоркетонов под влиянием 10%-го раствора поташа. Протокол заседания Химического общества 9 апреля 1892 г. — ЖРХО, 1892, 24 (4).
24. Исследование изомерных превращений в рядах карбонильных соединений, охлоренных спиртов и галоидзамещенных окисей. Гл. 1. Действие хлорноватистой кислоты на двузамещенные ацетиленовые углеводороды. — ЖРХО, 1894, 26 (9).
25. Исследование изомерных превращений в рядах карбонильных соединений, охлоренных спиртов и галоидзамещенных окисей. Гл. 2. Исследование о механизме превращения несимметричных α -дихлоркетонов в кислоты акрилового ряда. — ЖРХО, 1894, 26 (9).
26. Исследование изомерных превращений в рядах карбонильных соединений, охлоренных спиртов и галоидзамещенных окисей. Гл. 3. О превращениях охлоренных альдегидов под влиянием щелочей. — ЖРХО, 1895, 27 (1).
27. Исследование изомерных превращений в рядах карбонильных соединений, охлоренных спиртов и галоидзамещенных окисей. Гл. 4. Действие щелочей на галоидзамещенные спирты и об



- изомерных превращениях галоидозамещенных окисей. — ЖРХО, 1895, 27 (1).
28. Исследование изомерных превращений в рядах карбонильных соединений, охлоренных спиртов и галоидозамещенных окисей. Гл. 5. Действие щелочи на α -дикетоны, на α -альдегидкетоны и альдегиды. — ЖРХО, 1895, 27 (1).
 29. Ответ на статью Е. Е. Вагнера «К вопросу об участии окисей в изомеризационных процессах». Протокол заседания Химического общества 13 апреля 1895 г. — ЖРХО, 1895, 27 (4).
 30. Исследование изомерных превращений в рядах карбонильных соединений, охлоренных спиртов и галоидозамещенных окисей. Представлено на Физико-математический факультет С.-Петербургского университета для получения степени доктора химии. СПб., 1895.
 31. Über Isomerisationserscheinungen in den Reihen der Carbonylverbindungen, gechlorten Alcohole und haloidsubstituirten Oxide. — J. pr. Chem., (2), 1895, 51 (11).
 32. По поводу заметки В. Н. Ипатьева «Изучение влияния крепости спиртовой щелочи на явления изомеризации непредельных углеводородов». Протокол заседания Химического общества 9 января 1897 г. — ЖРХО, 1897, 29 (1).
 33. По поводу заметки В. Н. Ипатьева и работы «Строение и синтез изопрена. Протокол заседания Химического общества 9 января 1897 г. — ЖРХО, 1897, 29 (1).
 34. О реакции спиртового едкого кали на одозамещенные ацетилены, двузамещенные ацетилены и алленовые углеводороды. Протокол заседания Химического общества 9 января 1897 г. — ЖРХО, 1897, 29 (1).
 35. Исследование метилаллена. — ЖРХО, 1897, 29 (2). (Совместно с Ж. И. Иоцичем).
 36. Синтез трихлорметилизопропилкарбинола и его превращение при действии водного раствора едкого кали. — ЖРХО, 1897, 29 (2) 104. (Совместно с Ж. И. Иоцичем).
 37. Исследование действия водного раствора едкого кали на хлоральацетон. — ЖРХО, 1897, 29 (2). (Совместно с П. Ушаковым).
 38. Действие цинковой пыли на спиртовые растворы α -галоидозамещенных спиртов и цинковых стружек на спиртовые растворы их укусных эфиров. — ЖРХО, 1898, 30 (8). (Совместно с Ж. И. Иоцичем).
 39. Углеводород $C_{10}H_{18}$ из деятельного амидового спирта и некоторых его производных. — ЖРХО, 1898, 30 (9). (Совместно с А. Васильевым).
 40. Действие цинковой пыли на спиртовые растворы α -галоидозамещенных спиртов и цинковых стружек на спиртовые растворы их укусных эфиров. — ЖРХО, 1898, 30 (9). (Совместно с Ж. И. Иоцичем).
 41. К вопросу о валлилене Ребуля. Протокол заседания Химического общества 9 сентября 1899 г. — ЖРХО, 1899, 31 (7). (Совместно с К. И. Дебу).

42. О случаях аномального отношения галоидопроизводных углеводородов к спиртовой щелочи. Протокол заседания Химического общества 9 сентября 1899 г. — ЖРХО, 1899, 31 (7). (Совместно с К. И. Дебу).
43. О реакции порошкового едкого кали на смесь фенилацетилена с ацетоном. Протокол заседания Химического общества 5 октября 1900 г. — ЖРХО, 1900, 32 (8). (Совместно с М. П. Скосаревским).
44. О реакции порошкового едкого кали на смесь фенилацетилена с кетонами. Протокол заседания Химического общества 3 мая 1901 г. — ЖРХО, 1901, 33 (5). (Совместно с М. П. Скосаревским, И. Борком, Н. Неверовичем и Е. Бертрандом).
45. О реакции 10% раствора поташа на α -монохлоркетоны. Протокол заседания Химического общества 4 октября 1901 г. — ЖРХО, 1901, 33 (8). (Совместно со студ. А. Мякотным).
46. Новые данные к разъяснению реакций хлористого цинка и серной кислоты на изобутиловый спирт. Протокол заседания Химического общества 8 мая 1903 г. — ЖРХО, 1903, 35 (5).
47. О подвижных равновесиях между изомерными спиртовыми галоидгидринами. Протокол заседания Химического общества 8 мая 1903 г. — ЖРХО, 1903, 35 (5).
48. О натриевых производных ацетилены. Протокол заседания Химического общества 11 сентября 1903 г. — ЖРХО, 1903, 35 (7).
49. О процессе образования укусного альдегида при реакции хлористого цинка и крепкой серной кислоты на этиленгликоль. Протокол заседания Химического общества 13 мая 1904 г. — ЖРХО, 1904, 36 (6).
50. Действие едкого кали на смеси кетонов с фенилацетиленом. — ЖРХО, 1905, 37 (6). (Совместно с М. П. Скосаревским, И. Борком, Н. Неверовичем, Е. Бертрандом, Е. Романовым, Я. Котковским).
51. К вопросу об изомерных превращениях. О метилениклогексане. Протокол заседания Химического общества 2 марта 1906 г. — ЖРХО, 1906, 38 (3). (Совместно с И. И. Борманом).
52. О диэтиленовом эфире — простом, полном эфире этиленгликоля. К вопросу о превращении этиленгликоля в укусный альдегид. — ЖРХО, 1906, 38 (4).
53. К реакции пятихлористого фосфора на жирные кетоны. Протокол заседания Химического общества 27 апреля 1906 г. — ЖРХО, 1906, 38 (5).
54. Об особенностях в отношениях магнийхлортретичных алкилов при синтезах спиртов по Гриньяру. Протокол заседания Химического общества 27 апреля 1906 г. — ЖРХО, 1906, 38 (5).
55. О соединениях оксониевого типа, образуемых некоторыми жирными спиртами с галоидводородами. Протокол заседания Хи-

- мического общества 27 апреля 1906 г. — ЖРХО, 1906, 38 (5).
56. Об изомерном превращении между метиленициклогексаном и метил-1-циклогексеном-(1, 2) под влиянием йодистоводородного хиолина. Протокол заседания Химического общества 11 мая 1906 г. — ЖРХО, 1906, 38 (6).
57. Об обратимых изомерных процессах, имеющих место при нагревании бромгидринов одноатомных и двухатомных спиртов. Протокол заседания Химического общества 11 мая 1906 г. — ЖРХО, 1906, 38 (6).
58. Явления равновесной изомерии при нагревании бромгидринов общего состава $C_nH_{2n+1}Br$ и $C_nH_{2n}Br_2$. — ЖРХО, 1907, 39 (4). (Совместно с В. М. Толстопятым, Э. Х. Фрицманом, Н. Н. Сокольниковым, студ. Жиневским, Л. М. Кучеровым).
59. К вопросу об изомерных превращениях. О метиленициклогексане. — ЖРХО, 1907, 39 (8). (Совместно с И. И. Борганом).
60. Gleichgewichtisomerie beim Erhitzen der Bromide von der Zusammensetzung $C_nH_{2n+1}Br$ und $C_nH_{2n}Br_2$. — Lieb. Ann., 127, 351 (3). (In Gemeinschaft mit W. M. Tolstopjatow, E. Ch. Fritzmann, N. N. Sokownin, Stud. Jinevsky und L. M. Kutchevrow).
61. Zur Frage der Isomerie Umwandlung. Über Methylenecyclohexan. — Chem. Ber., 1907, 40. (In Gemeinschaft mit I. I. Borgmann).
62. По вопросу о возможности существования циклических углеводородов с тройной связью в цикле. — ЖРХО, 1912, 44 (5). (Совместно с В. Н. Божовским).
63. Действие галоидных соединений фосфора на кетоны, бромкетоны и кетоспирты. — ЖРХО, 1912, 44 (7). (Совместно с А. И. Умновой, Э. Х. Фрицманом, Б. Исаченко, А. А. Ванпейдтом, Т. Величковой, П. А. Ашмаринным, Г. Брилантом, А. Захаровой, Н. Мандрыкой, Л. Колотовой, М. Харитоновой).
64. Zur Frage der Existenzfähigkeit cyclischer Kohlenwasserstoffe mit einer dreifachen Bindung. — Lieb. Ann., 1912, 391 (1).
65. Памяти Федора Васильевича Смирнова. — ЖРХО, 1913, 45 (2).
66. О механизме реакции между спиртами и минеральными кислотами. Оксониевые соединения спиртов с галоидоводородами. — ЖРХО, 1913, 45 (7). (Совместно с А. И. Умновой, П. А. Ашмаринным, Э. Х. Фрицманом).
67. Über den Mechanismus der Reactionen zwischen Alkoholen und Mineralsäuren. Oxoniumverbindungen der Alkohole mit Mineralsäuren. — J. pr. Chem., (2), 1913 (22—23). (In Gemeinschaft mit A. I. Umnowa, P. A. Aschmarin, E. Ch. Fritzmann).
68. Über die Einwirkung von Phosphorhalogenverbindungen auf Ketone, Bromketone und Ketonalkohole. — J. pr. Chem., (2), 1913, 88. (In Gemeinschaft mit A. I. Umnowa, E. Ch. Fritzmann, B. Issatschenko, A. A. Wanscheidt, T. Welitschkowskaja, D. Sziborsky, P. A. Aschmarin, G. Brilliant, A. Sakcharowa, N. Mandrika, L. Kolotowa, M. Kcharitonowa).
69. К вопросу об оксониевых соединениях. Протокол заседания Химического общества 1 мая 1914 г. — ЖРХО, 1914, 46 (3). (Совместно с Э. Д. Венус).
70. Об изомерных превращениях α -кетоалкоголей. Протокол заседания Химического общества 8 мая 1914 г. — ЖРХО, 1914, 46 (3). (Совместно с В. Н. Васильевым и А. И. Умновой).
71. Об изомерных превращениях α -моногалоидных кетонов. Протокол заседания Химического общества 8 мая 1914 г. — ЖРХО, 1914, 46 (3). (Совместно с В. Н. Божовским и М. В. Бородулиным).
72. Об изомерных превращениях бромгидринов. Протокол заседания Химического общества 8 мая 1914 г. — ЖРХО, 1914, 46 (3). (Совместно с Е. К. Опель, Н. П. Сакара, А. Я. Шibaевым).
73. О так называемых винилтриметиле и этилидентриметиле Густавсона. — ЖРХО, 1914, 46 (4). (Совместно с В. С. Баталиным).
74. Об изомерных превращениях циклических α -монохлоркетонатов. Ст. 1. — ЖРХО, 1914, 46 (5). (Совместно с В. Н. Божовским).
75. Über das Vinyltrimethylene und Acthylidentrimethylene von Gustawson. — Chem. Ber., 1914, 47. (In Gemeinschaft mit W. S. Batalin).
76. К вопросу об оксониевых соединениях. — ЖРХО, 1915, 47 (1). (Совместно с Э. Д. Венус).
77. Некоторые соображения по организации учреждения для исследования эфирных масел и лекарственных растений. Отчет комиссии Академии наук по изучению естественных производительных сил России (КЕПС). — В кн.: К вопросу об организации в России исследовательских институтов. Вып. 8. Пгр., 1917.
78. По вопросу об изомерных превращениях галоидгидринов и серновинных кислот, сопровождающихся перегруппировкой углеродных атомов. — ЖРХО, 1918, 50 (1—2). (Совместно с Н. П. Сакара, А. Я. Шibaевым, Е. К. Опель, С. Королевым).
79. О медном производном третичнобутилацетилену. Протокол заседания Химического общества 7 апреля 1918 г. — ЖРХО, 1918, 50 (1—2). (Совместно с Л. И. Моревым).
80. По вопросу об атомных равновесиях в частицах углеводородов C_nH_{2n-2} . Протокол заседания Химического общества 7 апреля 1918 г. — ЖРХО, 1918, 50 (1—2). (Совместно с О. П. Алексеевой и П. В. Ивицким).
81. По вопросу об атомных равновесиях в частицах углеводородов C_nH_{2n-2} . — ЖРХО, 1918, 50 (7—9). (Совместно с О. П. Алексеевой).
82. О металлических производных третичнобутилацетилену. — ЖРХО, 1918, 50 (7—9). (Совместно с Л. И. Моревым).

83. Об изомерных превращениях циклических α -мопохлоркетонов. Статья 2. — ЖРХО, 1918, 50 (7—9). (Совместно с В. Н. Божовским).
84. О порядке отщепления галоидоводородов от смешанных галоидо-производных предельных и циклопредельных углеводородов с точки зрения стереохимической гипотезы. — ЖРХО, 1922, 54 (4—5). (Совместно с Т. А. Фаворской).
85. Об изомерных превращениях α -кетоспиртов. Реферат доклада на IV Менделеевском съезде по чистой и прикладной химии. — В кн.: Сообщения о научно-технических работах в Республике. Вып. 20. Л., 1925.
86. К дегидратации первичных карбинолов с третичными радикалами. — ЖРХО, 1925, 57 (3—5). (Совместно с Т. Е. Залеской-Кибардиной).
87. Sur la déshydratation des alcools à radicaux tertiaires. — Bull. Soc. Chim., (4), 1925, 37. (En collaboration avec T. E. Zalesskaja-Kibardina).
88. Sur la déshydratation des α -glycols. Transpositions moléculaires des cétones en cétones. — Compt. rend., 1926, 182 (6). (En collaboration avec A. A. Tchilingarjan). [О дегидратации α -гликолей. Изомерные превращения кетонов в кетоны. (Совместно с А. А. Ялингаряном)].
89. Transpositions moléculaires des α -citoalcools. — Bull. Soc. Chim., (4), 1926, 39. [Изомерные превращения кетоспиртов].
90. Реакции одновременного восстановления и окисления и изомерные превращения. Превращения α -кетоспиртов и о механизме спиртового брожения. — ЖРХО, 1928, 60 (2). (Совместно с Н. В. Васильевым, А. И. Умновой, Е. М. Кочергиной и Э. Д. Венус-Даниловой).
91. Réactions d'oxydation et de réduction simultanées et transpositions moléculaires. Transpositions des cétoalcools et sur le mécanisme de la fermentation alcoolique. — Bull. Soc. Chim., (4), 1928, 43. (En collaboration avec W. W. Wassiliew, A. I. Oumnowa, E. M. Kotscherguina et E. D. Venus-Danilowa).
92. По вопросу об изомерных превращениях кетонов в кетоны. Реферат доклада на V Менделеевском съезде по чистой и прикладной химии. — В кн.: Труды V Менделеевского съезда по чистой и прикладной химии, посвященного 100-летию со дня рождения А. М. Бутлерова (1828—1928). Казань, 1928. (Совместно с Т. Е. Залеской и Д. И. Розановым).
93. А. М. Бутлеров как глава школы русских химиков. — В кн.: А. М. Бутлеров (1828—1928). Л., 1929.
94. Синтез флотореагентов. Ксантогенаты. Реферат доклада на VI Менделеевском съезде по чистой и прикладной химии. — В кн.: Сборник рефератов VI Менделеевского съезда. Харьков, 1932. (Совместно с И. Ю. Кесюла, С. Б. Фаерманом, Х. И. Кондратьевым, Э. Л. Гончаровой, Р. М. Сорокиной и К. К. Чевычаловой).
95. Академик Николай Яковлевич Демьянов (1887—1932). По поводу исполнившегося 6 июня 45-летия научной и педагогической деятельности. — Вестн. АН СССР, 1932, (11); Юбилейный сборник

- к 45-летию юбилею научно-педагогической и общественной деятельности академика Н. Я. Демьянова (1887—1932). Л., 1934; Сборник избранных трудов академика Н. Я. Демьянова. К 50-летию его научной деятельности. М.—Л., 1936.
96. О действии металлического натрия на жирные кетоны. — Изв. АН СССР, ОМОН, 1933, VII, 9. (Совместно с И. Н. Назаровым).
97. Sur la question de l'existence des métal-cétyles dans la série grasse. — Compt. rend., 1933, 196 (17). (En collaboration avec I. N. Nazarov). [К вопросу о существовании металлкетиллов в жирном ряду. (Совместно с И. Н. Назаровым)].
98. Сборник избранных трудов академика А. Е. Фаворского, посвященный 50-летию его научной деятельности. Л., 1934.
99. Action du sodium métallique sur les cétones aliphatiques. Sur la question de l'existence des métaux-cétyles dans la série grasse acyclique. — Bull. Soc. chim., (5), 1934, 1. (En collaboration avec I. N. Nazarov).
100. Взаимоотношения между фенилацетил- и метилбензоилкарбинолами — новый вид таутомерии. — ЖОХ, 1934, 4 (6). (Совместно с Т. И. Темниковой).
101. Rapports réciproques entre le méthylbenzoylcarbinol et le phénylacetylcarbinol. Un cas d'une nouvelle tautomérie cétonolique. — Compt. rend., 1934, 198. (En collaboration avec T. I. Temnikowa). [Взаимные превращения метилбензоилкарбинола и фенилацетилкарбинола. Случай новой кетоанольной таутомерии. (Совместно с Т. И. Темниковой)].
102. Transpositions moléculaires des oxydes α -bisecondaires de la série aliphatique et de structure normale. — Compt. rend., 1934, 199 (22). (En collaboration avec M. N. Tchetchonkine et V. I. Ivanov). [Изомерные превращения двутворичных α -окисей алифатического ряда нормального строения. (Совместно с М. Н. Чечонкиным и В. И. Ивановым)].
103. О получении ацетиленкарбоновых кислот с помощью амьда натрия. — Вестн. ДВФ АН СССР, 1934, 9. (Совместно с В. О. Мохначом).
104. Академик Сергей Васильевич Лебедев (1874—1934). Некролог. — Вестн. АН СССР, 1934, 7—8; Фронт науки и техники, 1934, 5—6.
105. Синтез тетрахлорэтана из ацетилена и хлора. Труды Государственного института прикладной химии. — В кн.: Хлороорганические растворители. Вып. 24. Л., 1935. (Совместно с Э. З. Маргулес и М. И. Давыдовой).
106. Relations réciproques entre le phénylacetylcarbinol et le methylbenzoylcarbinol, nouveau type de tautomérie. — Bull. Soc. Chim., (5), 1935, 2. (En collaboration avec T. I. Temnikowa).
107. Transposition moléculaire acétylène—allène—diénique graduelle des halogenhydrines. — Compt. rend., 1935, 200 (10). (En collaboration avec T. A. Favorskaja). [Ацетилен-аллен-диеновая ступенчатая перегруппировка галоидгидринов. (Совместно с Т. А. Фаворской)].

108. О геометрической изомерии галогенозамещенных этеновых кислот. Синтез β -бром- α , β -пентеновых кислот. — ЖОХ, 1935.
109. К вопросу о взаимном влиянии радикалов на их миграцию. 1. Дегидратация третичноамилфенилкарбинола. — ЖОХ, 1935, 5 (12). (Совместно с П. А. Тихомоловым).
110. К изомерным превращениям кетонов в кетоны при нагревании с хлористым цинком. — ЖОХ, 1935, 5 (12). (Совместно с Т. Е. Залесской, Д. И. Розановым и Г. В. Челинцевым).
111. К вопросу о взаимном влиянии радикалов на их миграцию. 2. Дегидратация третичногексилфенилкарбинола. — ДАН СССР, 1936, 4 (8). (Совместно с П. А. Тихомоловым).
112. О тройной связи в углеродных циклах и о возможном строении простейших циклических углеводородов состава C_nH_{2n-4} . — ЖОХ, 1936, 6 (5). (Совместно с М. Ф. Шостаковским и Н. А. Домниным).
113. Обзор работ по химии витамина С и синтез его по Рейхштейну. — Изв. АН СССР, сер. хим., 1936, 6. (Совместно с Т. И. Темниковой).
114. Synthèse d'une molécule allénique asymétrique de la série grasse au moyen d'une transposition acétylène—allénique. — Compt. rend., 1936, 203 (16). (En collaboration avec P. A. Tikhomolov). [Синтез асимметричной алленовой молекулы жирного ряда посредством ацетилен-алленовой перегруппировки. (Совместно с П. А. Тихомоловым)].
115. Sur les transpositions moléculaires des cétones en cétones sous l'action du chlorure de Zinc à températures élevées. — Bull. Soc. Chim., [5], 1936, 510. (En collaboration avec T. E. Zaleskaja, D. I. Rosanov et G. W. Tchelitzev).
116. Sur la triple liaison dans les cycles carbonés et la structure possible des plus simples hydrocarbures cycliques C_nH_{2n-4} . — Bull. Soc. Chim., [5], 1936 (3). (En collaboration avec M. F. Chostakovsky et N. A. Domnine).
117. Изомерные превращения и явления полимеризации в рядах высоконепредельных углеводородов и их производных. Доклад на декабрьской сессии Академии наук СССР 1936 г. — Пром. орг. хим., 1937, 3 (3); Изв. АН СССР, ОМОН, сер. хим., 1937, 5; Труды сессии Академии наук по органической химии. М.—Л., 1939.
118. Синтез витамина С химическим путем. — 2-й сборник Витаминной лаборатории Всесоюзного института растениеводства. Проблема витаминов; Труды по прикладной ботанике, генетике и селекции. Л., 1937. (Совместно с Т. И. Темниковой).
119. Гидрирование изобутирола в условиях спиртового брожения. — ЖОХ, 1937, 7 (3—4). (Совместно с Т. И. Рудневой).
120. Hydrogénation de l'isolutyroine dans les conditions de la fermentation alcoolique. — Bull. Soc. Chim., (5), 1937, 4. (En collaboration avec T. I. Roudneva).
121. К вопросу о полимеризации углеводородов C_nH_{2n-4} с соседними двойной и тройной связями. — ЖОХ, 1937, 7 (6). (Совместно с А. И. Захаровой).
122. К вопросам о способах определения строения углеводородов ряда C_nH_{2n-2} . — ДАН СССР, 1937, 14 (8). (Совместно с М. Д. Бонем).
123. Теория строения и вопросы динамики органических молекул. — Уч. зап. ЛГУ, сер. хим. наук, 1937, 3 (17).
124. Итоги великого двадцатилетия. — Вестн. АН СССР, 1937 (10—11).
125. Вступительное слово на совещании по синтетическим пленкообразователям 25 января 1938 г. в Москве. — Изв. АН СССР, сер. хим. 1938, 3.
126. Синтезы в области терпенов, исходя из ацетиленов. Предварительное сообщение. — ЖОХ, 1938, 8 (10). (Совместно с А. И. Лебедевой).
127. Органический синтез в Государственном институте прикладной химии за 20 лет. — В кн.: Сборник статей к 20-летию ГИИХ (1919—1939). Л., 1939. (Совместно с А. Ю. Шагаловым).
128. Промышленность органической химии. — Вестн. АН СССР, 1939, (2—3).
129. Synthèses dans le domaine des terpènes en partant de l'acétylène. Bull. Soc. Chim., [5], 1939, 6. (En collaboration avec A. I. Lébedéva).
130. Синтез полимеризующихся (пленкообразующих) веществ на базе ацетиленов. — В кн.: Научно-исследовательские работы институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1939 г. М.—Л., 1940. (Совместно с группой И. Н. Назарова).
131. Синтез простых виниловых эфиров и их химические превращения. — В кн.: Научно-исследовательские работы институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1939 г. М.—Л., 1940. (Совместно с М. Ф. Шостаковским).
132. Избранные труды. Фаворский А. Е. К 55-летию научной деятельности. М.—Л., 1940.
133. Исследования на базе ацетиленов. — Изв. АН СССР, отд. хим. наук, 1940 (2).
134. Виниловые эфиры. — Техника молодежи, 1940, (8—9). (Совместно с М. Ф. Шостаковским).
135. Синтез асимметричной алленовой молекулы жирного ряда посредством ацетилен-алленовой перегруппировки. — ЖОХ, 1940, 10 (16). (Совместно с П. А. Тихомоловым).
136. Исследования в области синтеза простых виниловых эфиров и их превращений. — В кн.: Научно-исследовательские работы химических институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1940 г. М.—Л., 1941; Бюлл. ВХО, 1941, 5, 14. (Совместно с М. Ф. Шостаковским).
137. Получение N-виниловых соединений. — В кн.: Научно-исследовательские работы химических институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1940 г. М.—Л., 1941. (Совместно с М. Ф. Шостаковским и А. И. Зицер).

138. Конденсация ацетилен с α -кетоспиртами. Синтез триметилендиэтиленгликоля (2,3-диметил-2,3-диоксипентан-4). — В кн.: Научно-исследовательские работы химических институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1940 г. М.—Л., 1941. (Совместно с А. С. Онищенко).
139. Исследования в области синтеза ацетиленовых хлоркарбинолов и дихлоргликолей и изомеризация соответствующих им оксидов и диоксидов. — В кн.: Научно-исследовательские работы химических институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1940 г. М.—Л., 1941. (Совместно с Н. А. Герштейн).
140. Об ацетонил-1-хлорметилвиниловом эфире. — В кн.: Научно-исследовательские работы химических институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1940 г. М.—Л., 1941. (Совместно с Н. А. Герштейн).
141. Способ получения простых винильных эфиров и их свойства. — Бюлл. ВХО, 1941, 5, 6. (Совместно с М. Ф. Шостаковским).
142. β -бромвиниловые эфиры и алкоксиацетилены. — Бюлл. ВХО, 1941, 5, 7. (Совместно с М. Н. Щукиной).
143. Простые виниловые эфиры целлюлозы. — ДАН СССР, 1941, 32 (9). (Совместно с В. И. Ивановым и З. И. Кузнецовой).
144. О конденсации ацетилен с кетоспиртами. 1. Синтез триметилендиэтиленгликоля (2,3-диметил-2,3-диоксипентан-4). — ЖОХ, 1941, 11 (13—14). (Совместно с А. С. Онищенко).
145. Получение простых виниловых эфиров целлюлозы. — В кн.: Научно-исследовательские работы химических институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1941—1943 гг. М.—Л., 1945. (Совместно с В. М. Ивановым и З. И. Кузнецовой).
146. О действии ацетилен на лигнин в присутствии щелочи. — В кн.: Научно-исследовательские работы химических институтов и лабораторий Академии наук СССР за 1941—1943 г. М.—Л., 1945. (Совместно с Н. И. Никитиным и М. А. Михайловой).
147. К вопросу о простых виниловых эфирах. 1. Синтез и свойства простых виниловых эфиров. — ЖОХ, 1943, 13 (1—2). (Совместно с М. Ф. Шостаковским, М. С. Бурмистровой, Е. А. Пожилцовой, П. В. Тюпаевой и Е. П. Грачевой).
148. Роль предельных так называемых одноатомных радикалов в изомерных превращениях производных ацетилен и аллена и гипотеза добавочного сродства углеродного атома. — ЖОХ, 1944, 14 (4—5).
149. О действии ацетилен на лигнин в присутствии щелочи и о получении новых синтетических смол из лигнина. Реферат доклада, заслушанного на заседании Отделения химических наук АН СССР 27 июня 1944 г. — В кн.: Рефераты научно-исследовательских работ за 1944 г. ОХН. М.—Л., 1945. (Совместно с Н. И. Никитиным и М. А. Михайловой).

150. О получении и свойствах α -бромвиниловых эфиров. — ЖОХ, 1945, 15 (6). (Совместно с М. Н. Щукиной и Ф. А. Высоцкой).
151. Получение и свойства алкоксиацетиленов. — ЖОХ, 1945, 15 (6). (Совместно с М. Н. Щукиной и Ф. А. Высоцкой).
152. Простые виниловые эфиры и их научное и прикладное значение. — В кн.: Труды юбилейной научной сессии ЛГУ (1819—1944). Секция хим. наук. Л., 1946. (Совместно с М. Ф. Шостаковским, Е. Н. Прилежаевой, К. К. Папок, Э. Ф. Шостаковским, А. Д. Ляпин-Долинским, В. А. Аваковой и С. С. Ричменским).

В 1916 г. по инициативе членов Военно-химического комитета был основан Опытный завод (позднее ГИПХ) в качестве промежуточного звена между лабораторной стадией и постановкой массового производства химических продуктов. Учредителями института были выдающиеся русские ученые Н. С. Курнаков, В. Н. Ипатьев, А. Е. Фаворский, В. Е. Тищенко, Л. А. Чугаев, А. Е. Порай-Кошиц,

Сегодня это Российский научный центр «Прикладная химия» - это уникальное предприятие, разработки которого направлены на обеспечение важнейших отраслей промышленности: химической, оборонной, холодильной, медицинской, радиоэлектронной, агропромышленного комплекса и других.

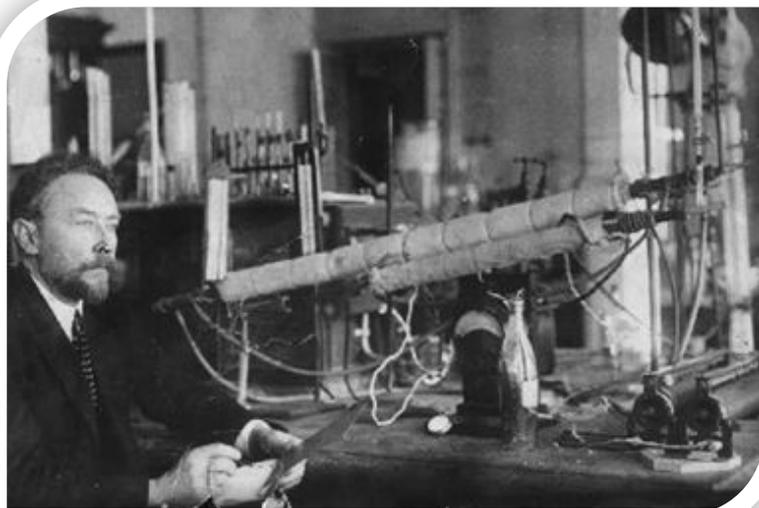
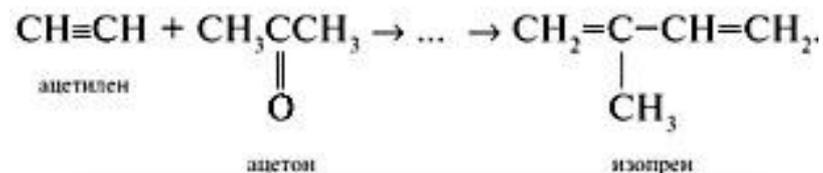
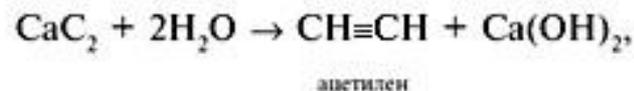
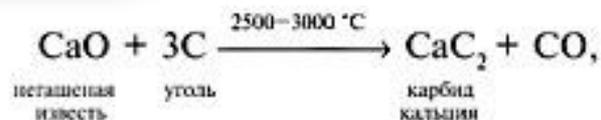
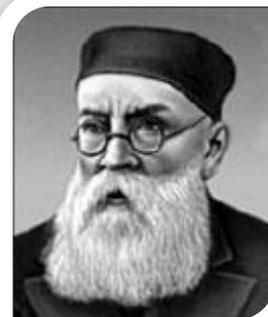


Институт органической химии РАН был образован 23 февраля 1934 г. путем объединения нескольких лабораторий ведущих отечественных научных школ академиков А. Е. Фаворского, Н. Д. Зелинского, В. Н. Ипатьева, А. Е. Чичибабина.

На протяжении 70-летней истории Института его возглавляли академики А.Е. Фаворский (1934—1939 гг.), А.Н. Несмеянов (1939—1954 гг.), Б.А. Казанский (1954—1966 гг.), Н.К. Кочетков (1966—1988 гг.) и В.А. Тартаковский (1988—2002 гг.). С 2003 г. директором Института является академик РАН М.П. Егоров

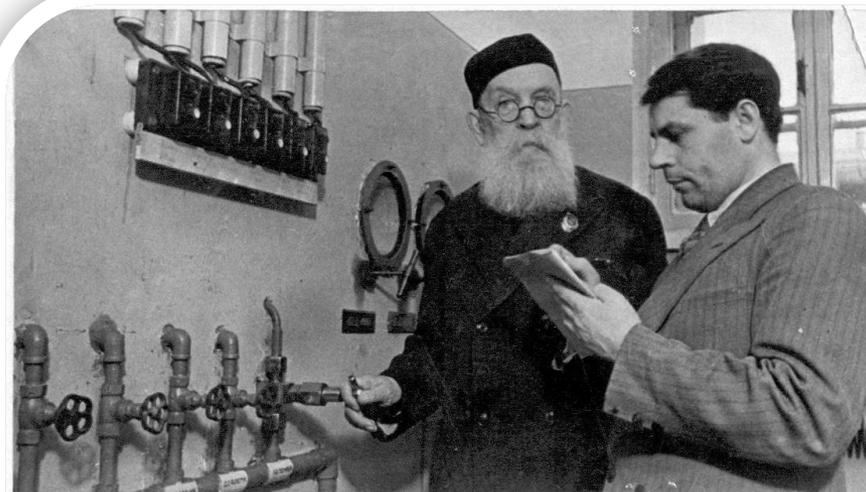
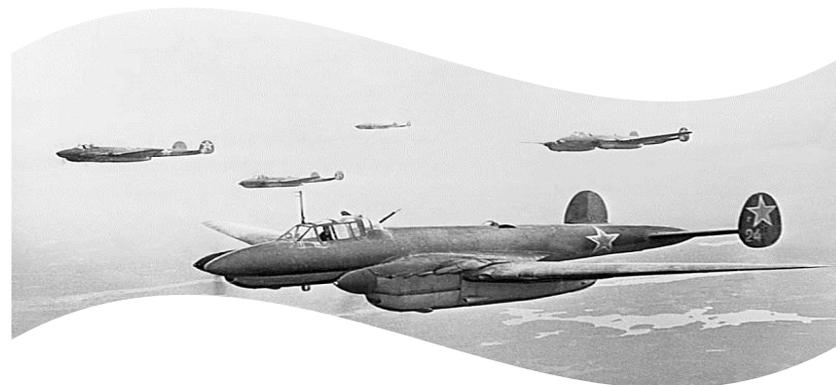


- ✓ Работы А. Е. Фаворского и его учеников в области непредельных соединений явились теоретической основой промышленного синтеза каучука в СССР.
- ✓ А. Е. Фаворский - лауреат Сталинской премии первой степени 1941 года за разработку промышленного метода синтеза изопренового каучука.



М.Ф Шостаковский работал по спецтеematике, которая была связана с полимерами на основе виниловых эфиров, созданием сгущающей присадки для низкозамерзающих моторных масел.

К началу Великой Отечественной войны 1941-1945 г. в Свердловске была построена установка, которая снабдила советскую военную технику «присадками Шостаковского» (вещества, добавляемые в малых количествах к топливам и техническим маслам для повышения их эксплуатационных характеристик).



Академик А. Е. Фаворский и сталинский стипендиат института органической химии Академии наук СССР М. Ф. Шостаковский у лабораторной установки для получения виниловых эфиров.

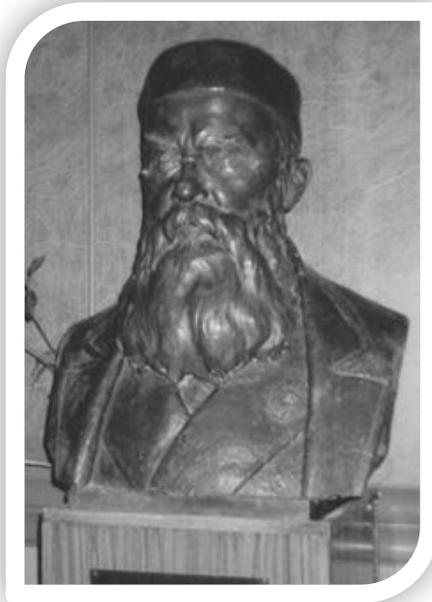




Создается и модифицируется бальзам Фаворского-Шостаковского -- ранозаживляющее и противоязвенное лекарство, спасшее тысячи жизней на фронтах Великой Отечественной (его и сейчас можно найти в аптеках под названием винилин).

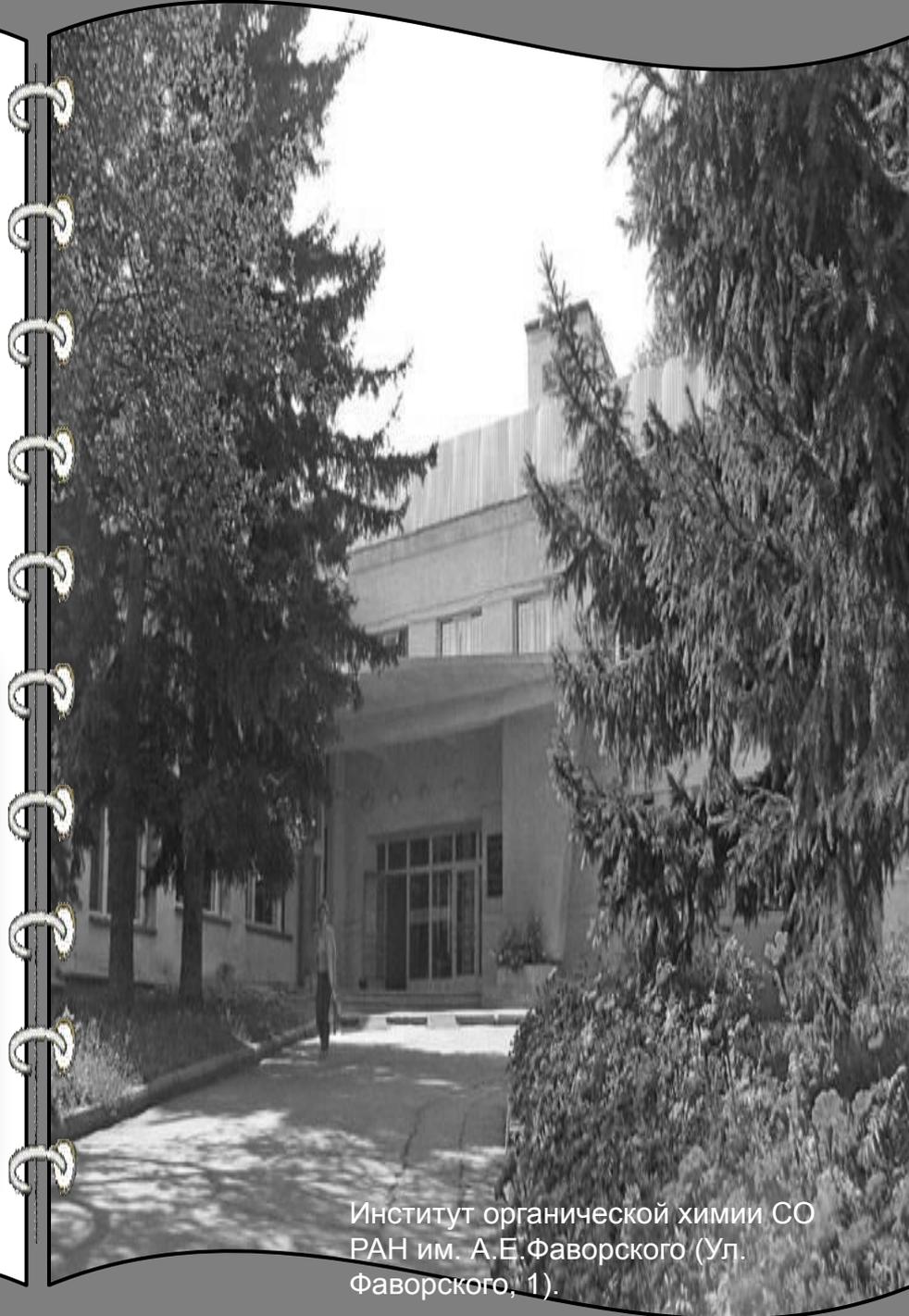


Институт организован в 1957 г. под названием Иркутский институт органической химии. Постановлением Президиума РАН №42 от 15.02.2000 г. присвоено имя А.Е.Фаворского. Традициями школы А. Е. Фаворского объясняется то, что основным объектом научных исследований института со дня его основания остается ацетилен и сложные органические и элементоорганические молекулы, синтезируемые на его основе



Бюст А.Е.Фаворского

<http://irkutskmemorial.ru>



Институт органической химии СО РАН им. А.Е.Фаворского (Ул. Фаворского, 1).

«А.Е.Фаворский имеет громадные заслуги как педагог и создатель научной школы. Созданная им школа органиков очень велика по числу и высока по качеству, что доказывает его выдающийся педагогический талант».

Академик Н.Я.Демьянов



Химператор 24



1. Арбузов А.Е., Краткий очерк развития органической химии в России, Издательство АН СССР, М., 1946
2. Домнин, И. Н. Органическая химия - любовь на всю жизнь : к 150-летию со дня рождения академика А. Е. Фаворского / И. Н. Домнин, Р. Р. Костиков // Вестник Российской академии наук. - 2010. - Т. 80, N 3. - С. 245-250. (Этюды об ученых)
3. Трофимов Б.А. Химия академика А.Е.Фаворского перешагнула в XXI век Журнал СПб университет №6 (3813) 26 апреля 2010 г
4. Фаворская Т. А. Алексей Евграфович Фаворский, 1860-1945. Л., 1980.
5. Журнал Санкт-Петербургский университет №6 (3813) 26 апреля 2010 г., Б.А.Трофимов «Химия академика А.Е.Фаворского перешагнула в XXI век», СПб, 2010

1. <http://vivovoco.astronet.ru/VV/MISC/2/NAZAROV.HTM>
2. http://www.chem.spbu.ru/files/chem.admin/himperator/Khimperator_24.pdf
3. <http://nplit.ru/books/item/f00/s00/z0000044/st034.shtml>
4. <http://journal.spbu.ru/?p=1588>
5. <http://www.inbi.ras.ru/history/bach/bachh.html>
6. <http://www.sbras.ru/HBC/hbc.phtml?7+669+1>
7. http://chem.spbu.ru/images/stories/conference/favorsky/Absrtacts_Favorskii.pdf
8. <http://technolog.edu.ru/studentu/item/1115-aleksej-evgrafovich-favorskij-1860-1945.html?tmpl=component&print=1>
9. <http://www.ict.nsc.ru>
10. <http://him.1september.ru/article.php?ID=200501108>
11. http://mypresentation.ru/presentation/aleksej_evgrafovich_favorskij_i_ego_vklad_v_pobedu_ssr
12. http://chem.spbu.ru/images/stories/conference/favorsky/Absrtacts_Favorskii.pdf
13. <http://www.myshared.ru/slide/970151/>