

127,305.α

159.

ОБЪ ОПТИЧЕСКИ ДѢЙСТВУЮЩЕМЪ АМИ-
ЛОВОМЪ СПИРТЬ И НѢКОТОРЫХЪ ЕГО
ПРОИЗВОДНЫХЪ.

ДИССЕРТАЦІЯ
НА СТЕПЕНЬ
МАГИСТРА ФАРМАЦІИ
ЭЛЬМАРА ГОЛЬДБЕРГА.

ОППОНЕНТЫ:

Проф. В. Курчинскій. — Проф. С. Васильевъ. — Проф. И. Кондаковъ.

Юрьевъ.
ТИПОГРАФІЯ ШИАКЕНБУРГЪ.
1896.

Печатано съ разрѣшенія Медицинскаго Факультета Императорскаго
Юрьевскаго Университета.
Юрьевъ, 30 ноября 1896 г.
№ 1025. Деканъ: А. Игнатьевскій.

ДОРОГИМЪ РОДИТЕЛЯМЪ.

С. И. Игнатьев

Заканчивая свою работу при здѣшнемъ Университетѣ, считаю долгомъ выразить глубокую благодарность моимъ бывшимъ учителямъ профессорамъ этого Университета, которымъ я обязанъ своей научной подготовкой.

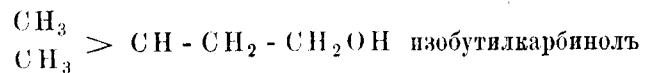
Многоуважаемому профессору И. Л. Кондакову подъ руководствомъ которого сдѣлана эта работа, приношу искреннюю благодарность и признательность за совѣты и руководство, которыми я пользовался при исполненіи этой работы.

Теорія химического строенія, исходя изъ гипотезы о четырехатомности и равнозначности четырехъ единицъ сродства углерода, допускаетъ, группируя различными способами атомы углерода, существование восьми изомерныхъ случаевъ для спирта съ формулой $C_5H_{12}O$.

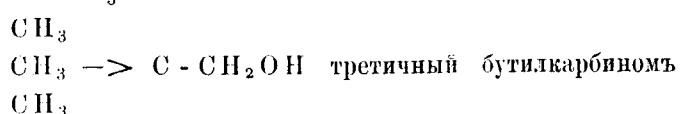
Изъ этихъ восьми изомерныхъ спиртовъ какъ известно четыре первичные, три вторичные и наконецъ одинъ третичный. Строение ихъ выражается следующими формулами.

Первичные.

$CH_3 - CH_2 - CH_2 - CH_2 - CH_2OH$ норм. бутилкарбиноль

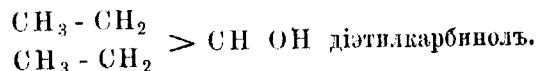
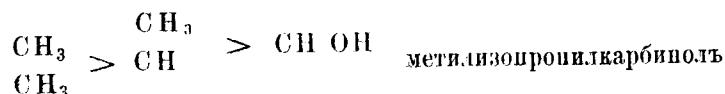


$CH_3 - CH_2 - CH_3 > CH - CH_2OH$ метилэтилкарбинкарбиноль

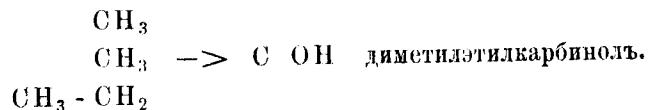


Вторичные.





Третичный.



Но теоретические представления эти оказались недостаточными, какъ для предвидѣнія всѣхъ нынѣ известныхъ случаевъ изомеріи углеродистыхъ соединеній, такъ и для объясненія нѣкоторыхъ свойствъ этихъ соединеній.

Для объясненія новыхъ случаевъ изомеріи, названной геометрической, прибегаютъ въ послѣднее время къ гипотезамъ о пространственномъ расположении атомовъ въ частицѣ химическихъ соединеній. Гипотеза эта впервые была высказана въ 1874 году Вант-Гоффомъ и Леблемъ. Эти изслѣдователи показали, что соединенія въ которыхъ углеродный атомъ соединенъ съ четырьмя различными элементами или группами элементовъ, то есть обладающія ассиметрическимъ углероднымъ атомомъ, способны вращать плоскость поляризации. Вслѣдствіе чего изъ амиловыхъ спиртовъ метилэтилкарбоникарбинолъ, метилипропилкарбинолъ и метилизопропилкарбинолъ должны обладать каждый двумя стереохимическими изомерами. Лебель нашелъ ихъ для метилэтилкарбоникарбинола и метилпропилкарбинола.

Изъ этихъ спиртовъ первымъ сдѣлался известенъ такъ называемый, обыкновенный или амиловый спиртъ броженія, представляющей собой постоянную примѣсь

водокъ и винныхъ налитковъ. Получается онъ какъ побочный продуктъ подъ названіемъ сивушного масла, состоящаго главнымъ образомъ изъ амилового спирта, при винокуреніи, при броженіи винограднаго сока и многихъ другихъ процессахъ.

Изъ него то онъ и полученъ впервые въ 1835 году Дюма¹⁾, который опредѣлилъ точку кипѣнія 131, 5° и составъ C₅H₁₂O, принадлежность же къ спиртамъ была доказана въ 1839—40 годахъ изслѣдованіями Кагура²⁾, Дюма и Стаса³⁾.

Но въ то время неизвѣстно было фактъ дающихъ возможность судить о существованіи изомерныхъ спиртовъ вслѣдствіи чего онъ долгое время считался однороднымъ и настоящимъ гомологомъ этиловаго спирта.

Мысль, что амиловый спиртъ броженія представляетъ собой изобутилкарбинолъ, впервые была высказана Эрленмейеромъ⁴⁾ на слѣдующемъ основаніи: Ему удалось получить изъ ціанистаго изобутила кислоту, вполнѣ сходную какъ съ валеріановой кислотой изъ алкоголя броженія, такъ и съ изопропилуксусной кислотой Франклина и да⁵⁾.

Такъ какъ синтезъ кислотъ Эрленмейера и Франклиана не оставляли сомнѣнія на счетъ ихъ строенія и въ виду того, что обѣ эти кислоты сходны съ валеріановой кислотой изъ амилового спирта броженія, то отсюда слѣдовало, что и эта послѣдняя должна имѣть тоже строеніе какъ и двѣ первыя, то есть она должна быть изопропил-

1) Annalen 13, 80.

2) Ibid. 30, 228.

3) Ibid. 35, 143—156.

4) Ibid. Suppl. 5, 337.

5) Annalen 145, 84.