

Прежде всего не может не привлечь внимания пространственная близость обоих объектов. Исходя из рельефа местности можно предположить, что р. Будавесть в послеледниковое время могла представлять собой водную артерию, протянувшуюся в юго-восточном направлении до самой Двины. Реликты этой системы — непрерывная цепь зачастую сообщаящихся между собой озер, из которых наиболее значительные Лезвинка, Городно, Сосна, Будавесть, Лесковичи, Круглик, Мошно, Большое. Впоследствии р. Сечна, вероятно, перехватила верховья этой реки. Оз. Будавесть, являясь обособившейся частью прареки Будавесть, могло унаследовать от нее и название. О речном происхождении озера напоминает вытянутая форма котловины, а также берега: западные — крутые, восточные — пологие [3].

Лингвистический анализ форманта названия позволил отнести данный гидроним в ряд прибалтийско-финских названий на -ВЕСЬ. Сравни название оз. Ивесь в бассейне р. Шоши и названия озер Финляндии: Ванковеси, Пулавеси, где -ВЕСЬ связывается с финским *vesi* «вода».

Основа названия БУДА также находит свое объяснение в ряду аналогичных прибалтийско-финских топонимов. Сравним названия г. Пудож, нас. п. Пудость, р. Пудос в Карелии [4], р. Пудас в Ленинградской области [5], д. и о. Будовик на Псковском озере [6]. Начальное -б-, нехарактерное для прибалтийско-финских языков, вероятно, озвончено позднее. Исходная форма названия — *Пудовесь. Основа ПУДО- сравнима с древне-вепсским и финским *pudas* «залив реки, протока», саамским ПУДАС «узкий, глубокий речной залив» [7].

Семантическое содержание названия Будавесть становится весьма прозрачным, ясным — «узкий, глубокий залив, проточная вода, старица, озеро в пойме реки», что соответствует физико-географическому положению. Таким образом, можно уверенно считать, что гидроним Будавесть принадлежит к древнейшему финно-угорскому гидронимическому пласту бассейна Западной Двины и является по происхождению физико-географическим термином.

Следует упомянуть о первой финноязычной этимологии названия озера Будавесть, предпринятой еще в конце XIX ст. исследователем края Ю. Ю. Трусманом. Он предлагал многочисленные финно-угорские соответствия в значении «выдалбливать, провевать, рассыпать», которые представляются совершенно неудачными [8].

Список литературы

1. Жучкевич В. А. Краткий топонимический словарь Белоруссии. Минск, 1974.
2. Lietuvos TSR. Administracinio-teritorinio suskirstymo žinynas. Vil., 1976.
3. Природа Беларуси: БелСЭ. Минск, 1989.
4. Керт Г., Мамонтова Н. Загадки карельской топонимики. Петрозаводск, 1982.
5. Мулонен И. И. Гидронимия бассейна реки Ояти: Автореф. дис. канд. филол. наук. Тарту, 1983.
6. Мельников С. П. О чем говорят географические названия. Л., 1984.
7. Галкин И. С. Тайны марийской топонимики. Йошкар-Ола, 1985.
8. Трусман Ю. Ю. Этимология местных названий Витебской губернии. Ревель, 1987.

УДК 547.724'722.6

В. И. ТЫВОРСКИЙ, А. С. КУХАРЕВ

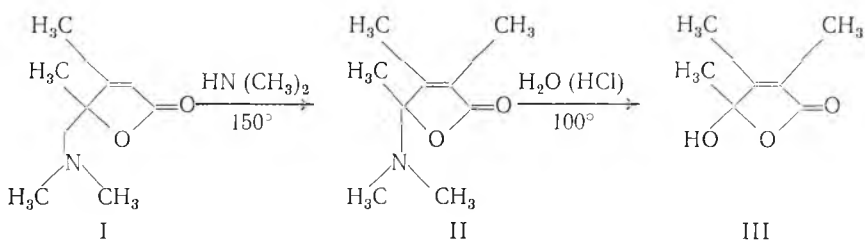
ТЕРМИЧЕСКАЯ ПЕРЕГРУППИРОВКА

4, 5-ДИМЕТИЛ-5-ДИМЕТИЛАМИНОМЕТИЛ-2(5Н)-ФУРАНОНА

Известно, что 2(5Н)-фураноны с незамещенной двойной связью склонны к реакциям присоединения различных нуклеофильных реагентов, в том числе первичных и вторичных аминов [1, 2].

Нами показано, что 4,5-диметил-5-диметиламинометил-2(5Н)-фура-

нон (I), полученный по методу [3], не присоединяет диметиламин, а при нагревании с его трехкратным избытком неожиданно перегруппировывается в 5-диметиламино-3, 4, 5-триметил-2(5H)-фуранон (II). Строение последнего подтверждено гидролизом в известный 5-гидрокси-3, 4, 5-три-



метил-2(5H)-фуранон (III) [4]. По-видимому, ключевой стадией процесса перегруппировки лактона I является термический [1, 3]-сдвиг диметиламинометильной группы в α -положение к карбонильной группе.

5-Диметиламино-3, 4, 5-триметил-2(5H)-фуранон (II). Раствор 3,4 г (0,02 моль) лактона I и 2,7 г (0,06 моль) диметиламина в 8 мл изопропилового спирта нагревают в запаянной ампуле на масляной бане при 150—160 °C в течение 30 ч, реакционную массу упаривают и с помощью колоночной хроматографии на силикагеле (элюент эфир — гексан, 10 : 1) выделяют 1,9 г соединения II (75 % в расчете на израсходованный лактон I); $t_{\text{кип}}$ 71—72 °C (1 мм); n_D^{20} 1,4750. Найдено, %: С 63,97; Н 8,98; N 8,24. $\text{C}_9\text{H}_{15}\text{NO}_2$. Вычислено, %: С 63,88; Н 8,93; N 8,28. ИК спектр (CCl_4): 1760 (C=O), 1695 cm^{-1} (C=C). Спектр ПМР (CCl_4): δ 1,43 (с, CH_3); 1,66 (к, 1 Гц, CH_3); 1,77 (к, 1 Гц, CH_3); 2,17 м. д. [с, $\text{N}(\text{CH}_3)_2$].

5-Гидрокси-3, 4, 5-триметил-2(5H)-фуранон (III). Раствор 0,85 г (0,005 моль) аминифуранона II в 10 мл 2н соляной кислоты кипятят 1 ч, охлаждают, продукт реакции экстрагируют метиленхлоридом, растворитель упаривают и кристаллизацией остатка из смеси гексан — изопропиловый спирт (5 : 1) получают 0,57 г (80 %) соединения III; $t_{\text{пл}}$ 65 °C [4]. ИК спектр (CHCl_3): 3580, 3380 (ОН), 1760 (C=O), 1695 cm^{-1} (C=C). Спектр ПМР (CHCl_3): δ 1,60 (с, CH_3); 1,77 (к, 1 Гц, CH_3); 1,97 (к, 1 Гц, CH_3); 4,92 м. д. (с, ОН).

Список литературы

1. Rao Y. S. // Chem. Rev. 1976. V. 76. № 5. P. 625.
2. Аветисян А. А., Дангян М. Т. // Успехи химии. 1977. Т. 46. Вып. 7. С. 1250.
3. Кухарев А. С., Тищенко И. Г., Тыворский В. И. // ХГС. 1987. № 10. С. 1313.
4. Писков В. Б. // Журн. общей химии. 1960. Т. 30. Вып. 4. С. 1390.