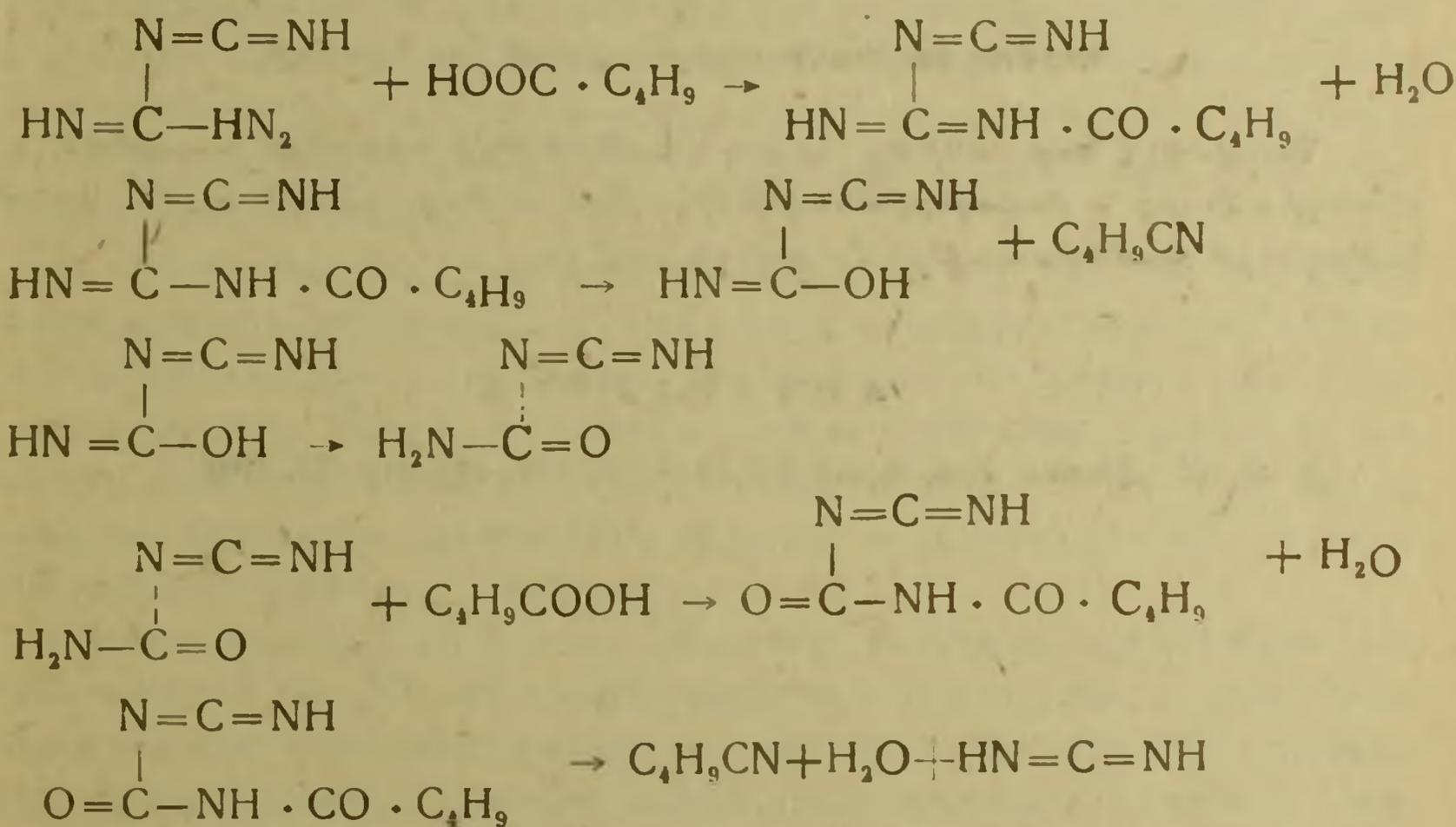


М. Т. Давгян и М. А. Оганисян

Новый способ получения нитрила п-валериановой кислоты

(Представлено академиком Г. Х. Бунятяном 27 III 1945)

Теоретическая часть. При действии на дициандиамид п-валериановой кислоты в условиях отличных от условий получения валерамида, был получен цианистый п-бутил с выходом в 72% теоретического (из расчета на валериановую кислоту). Механизм образования цианистого бутила, повидимому, следующий:

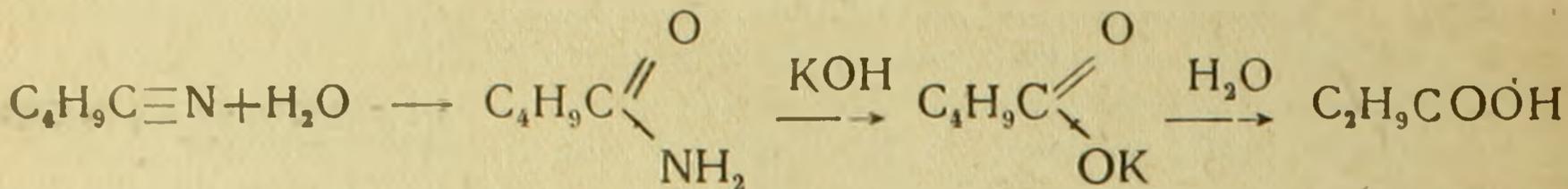


Цианамид может реагировать с третьей молекулой кислоты или превращается в дициандиамид. Вышеуказанная схема аналогична схеме образования бензонитрила из дициандиамида и бензойной кислоты.

Экспериментальная часть. В круглодонной колбе поместили 8,2 г дициандиамида и 18 мл (16 г) валериановой кислоты и подвергли перегонке на открытом огне через елочный дефлегматор. При нагревании содержимое колбы сначала превратилось в прозрачную жидкость, затем помутнело, и образовался белый осадок, который в дальнейшем пожелтел. Перегонка продолжалась 5 часов.

Перегонку производили при t не выше 140° . Перегнался 2 г кристаллической массы, 9 г нитрила п-валериановой кислоты с т. к. 136° и незначительное количество воды. Выход 72% теоретического.

Нитрил по нижеуказанной схеме был превращен в п-валериановую кислоту с т. к. $181-182^{\circ}$.



Кристаллическая масса не растворялась в бензоле и эфире.

Выводы. Найден новый способ получения нитрила валериановой кислоты из дициандиамида и п-валериановой кислоты.

В сравнении со способами известными до настоящего времени, этот способ является наилучшим.

Химический Институт
Академии Наук Арм. ССР
Ереван, 1945, март.

Մ. Տ. ԴԱՆՂՅԱՆ ԵՎ Մ. Շ. ՀՈՎՀԱՆՆԻՍՅԱՆ

Նորմալ վալերոնիտի ստացման հոր եղանակ

Գտնված է նոր մեթոդ *n*-վալիրիանաթթվի նիտրիլի ստացման դի-ցիանդիամիդից և *n*-վալերիանաթթվից: Այս մեթոդը մինչև այժմ հայտնի մեթոդների համեմատությամբ ավելի լավ է:

Л И Т Е Р А Т У Р А

1. М. И. Дангян, Изв. АрмФАН № 9—10 (23—24), стр. 53, 1942.