

Рис. 1. Зависимость содержания углеводородов  $C_1-C_4$  (1),  $C_5-C_7$  (2) и  $C_8$  и выше (3) в продуктах реакции от степени превращения *n*-пентана (○ — водород, △ — гелий, ● — аргон).

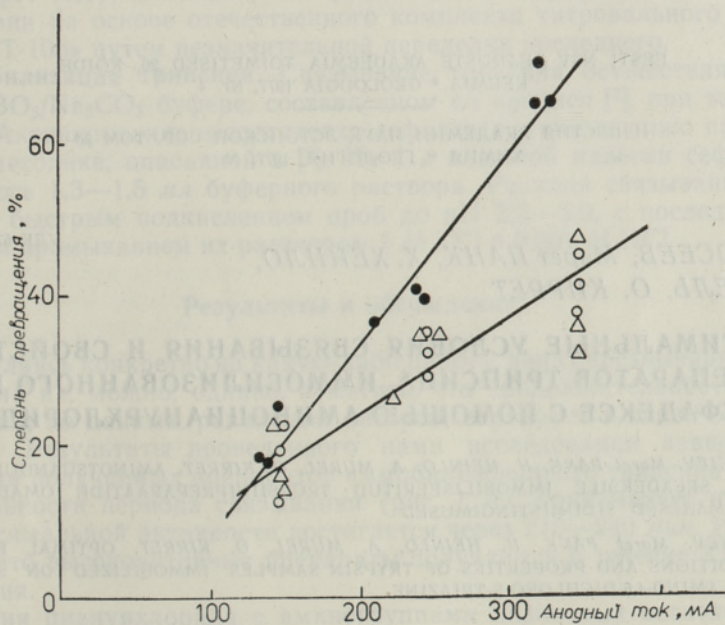


Рис. 2. Степень превращения *n*-пентана в плазме тлеющего разряда (○ — водород, △ — гелий, ● — аргон).

род, гелий и аргон. Продукты превращения *n*-пентана анализировали методом газо-жидкостной хроматографии [1]. Мощность разряда варьировали от 140 до 340 мА по анодному току ВЧ-генератора, при этом каждый опыт повторяли три раза. Полученные результаты приведены на рис. 1 и 2.

По этим данным с увеличением мощности разряда степень превращения *n*-пентана в плазме ВЧ-тлеющего разряда увеличивается на 71% (рис. 1). Кроме того, выяснилось, что на степень превращения *n*-пентана в тлеющем разряде влияет и природа газа-носителя. Оказалось, что гелий и водород близки по своему действию. Аргон в некоторой степени отличается от них, что, в частности, наблюдалось при мощности разряда выше 300 мА. На это указывается в [4]. С увеличением мощности разряда, т. е. с увеличением степени превращения *n*-пентана, увеличивается в основном выход фракции углеводородов C<sub>1</sub>—C<sub>4</sub> (рис. 2). Анализ этой фракции показал, что повышается главным образом содержание пропана, этилена и ацетилена. Увеличение выхода углеводородов C<sub>3</sub> и C<sub>2</sub> во фракции C<sub>1</sub>—C<sub>4</sub> позволяет предположить, что разрыв связи C—C происходит, вероятно, ближе к центру молекулы C<sub>5</sub>. Последнее, в свою очередь, свидетельствует о сходстве плазмо-химической реакции с пиролизом [4].

#### ЛИТЕРАТУРА

1. Кауп Ю., Таур К., Эйзен О., Изв. АН ЭССР, Хим. Геол., 26 (1977).
2. Janzen, G., Staub, W., Kruppa, G., Schucker, U., Suhr, H., Ber. Bunsen. Ges. Phys. Chem., 78, 44 (1974).
3. Pedrow Yii-Wen-Hsu. Symposium on Plasma Chemistry, Kiel, 6—10 sept. 1973.
4. Suhr, H., Pure and Appl. Chem., 39, 395—414 (1974).

Институт химии  
Академии наук Эстонской ССР

Поступила в редакцию  
22/1 1976

EESTI NSV TEADUSTE AKADEEMIA TOIMETISED 26. KÕIDE  
KEEMIA \* GEOLOGIA 1977, Nr. 4

ИЗВЕСТИЯ АКАДЕМИИ НАУК ЭСТОНСКОЙ ССР. ТОМ 26  
ХИМИЯ \* ГЕОЛОГИЯ. 1977, № 4

УДК 577.155.002.257

В. ФЕДОСЕЕВ, Марет ПАНК, Х. ХЕЙНЛО,  
А. МУРЕЛЬ, О. КИРРЕТ

### ОПТИМАЛЬНЫЕ УСЛОВИЯ СВЯЗЫВАНИЯ И СВОЙСТВА ПРЕПАРАТОВ ТРИПСИНА, ИММОБИЛИЗОВАННОГО НА СЕФАДЕКСЕ С ПОМОЩЬЮ АМИНОЦИАНУРХЛОРИДА

V. FEDOSSEJEV, Maret PANK, H. HEINLO, A. MUREL, O. KIRRET. AMINOTSÜANUURKLORIIDI ABIL SEFADEKSILE IMMOBILISEERITUD TRÜPSIINIPREPARAATIDE OMADUSED JA OPTIMAALSED SIDUMISTINGIMUSED

V. FEDOSEYEV, Maret PANK, H. HEINLO, A. MUREL, O. KIRRET. OPTIMAL BOUNDING CONDITIONS AND PROPERTIES OF TRYPSIN SAMPLES IMMOBILIZED ON SEPHADEX BY 2-AMINO-4,6-DICHLORO-S-TRIAZINE

Изучалось влияние рН среды, продолжительности связывания и количества взятого фермента на активность препаратов трипсина, иммобилизованного на сефадексе G-200 с помощью аминокцианурхлорида. Иссле-