

## 脱卤亚磺化研究——

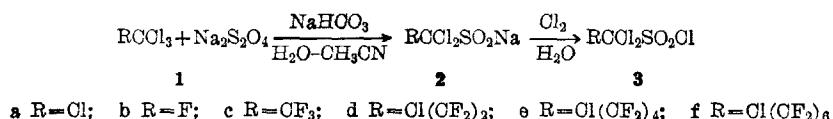
### 四氯化碳及 1, 1, 1-三氯多氟烷烃的脱氯亚磺化反应

黄维垣\* 黄炳南 陈俭龙

(中国科学院上海有机化学研究所)

全氟碘代烷及溴代烷与连二亚硫酸钠反应可生成对应的亚磺酸钠<sup>[1]</sup>, 但全氟氯代烷(R<sub>F</sub>Cl)在相同条件下不能发生类似的反应。本文报道某些 ROCl<sub>3</sub>型化合物在相当温和的条件下发生脱氯亚磺化反应, 得到  $\alpha, \alpha$ -二氯多氟烷基亚磺酸盐(ROCl<sub>2</sub>SO<sub>2</sub>Na)的研究结果。

在水和乙腈的共溶剂反应体系中, 四氯化碳(1a)和氟氯烷 1b~1f 均可在 25°C 下与连二亚硫酸钠-碳酸氢钠反应, 生成相应的亚磺酸盐 2a~2f, 产率可达 80% 以上。这些亚磺酸盐与氯气反应均可转化为对应的磺酰氯 3a~3f, 产率 75~90%。



文献曾记载 1, 1, 1-三氯多氟烷烃在适当条件发生水解、还原<sup>[2, 3]</sup>、偶联<sup>[4]</sup>等反应, 但未见报道发生脱氯亚磺化反应。四氯化碳的脱氯亚磺化反应提供了合成三氯甲亚磺酸, 三氯甲磺酰氯<sup>[5]</sup>的一个新方法。而 R<sub>F</sub>COCl<sub>3</sub>类型化合物的脱氯亚磺化反应成为首次合成  $\alpha, \alpha$ -二氯全氟烷基亚磺酸及磺酸的有效方法。这使我们有可能对这些类型化合物进行性质和应用的研究。

本文报道的产物中, 除 2a, 3a 及 3b 为已知化合物外, 其余均为新化合物。用脱氯亚磺化方法合成的 2a, 3a 及 3b, 其谱学数据及物理常数均与文献值相符<sup>[5~8]</sup>; 而所有新化合物的 IR, <sup>19</sup>F NMR 以及 MS 数据均符合所指定的结构。例如, 亚磺酸盐及磺酰氯的 IR 显示 1030±10(m), 1405±10(s)cm<sup>-1</sup> 的 SO<sub>2</sub>Na 及 SO<sub>2</sub>Cl 特征吸收峰, 磺酰氯 3a~3f 的 MS 均出现 ROCl<sub>2</sub><sup>+</sup> 的碎片离子峰。

典型反应举例: 在氮气氛中, 3.48 g(20 mmol) Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>4</sub>, 1.68 g(20 mmol) NaHCO<sub>3</sub>, 3.76 g(20 mmol) 1, 1, 1-三氯三氟乙烷(1c), 18 mL 水及 6 mL 乙腈, 于 25°C 搅拌反应 4 h 后补加 1.74 g Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>4</sub> 及 0.84 g NaHCO<sub>3</sub>, 继续搅拌 6 h 再补加 1.74 g Na<sub>2</sub>S<sub>2</sub>O<sub>4</sub> 及 0.84 g NaHCO<sub>3</sub>, 共反应 18 h。减压蒸除溶剂, 将所得固体以乙酸乙酯提取三次(3×20 mL), 蒸去乙酸乙酯后得 4.0 g  $\alpha, \alpha$ -二氯三氟乙亚磺酸钠(2c)粗产物, 产率 83%。ν<sub>max</sub>(KCl): 1030(DMS, SO<sub>2</sub>Na)cm<sup>-1</sup>. δ<sub>F</sub>(乙酸乙酯, CFCl<sub>3</sub> 为外标): 72.0 ppm. 取 3.1 g 2c 溶于 15 mL 水, 于 0°C 下

1984年4月26日收到。

\* 通讯联系人。

通氯1 h 左右即析出固体粗产物，升华纯化，得2.8 g  $\alpha$ ,  $\alpha$ -二氯三氟乙磺酰氯(**3c**)无色结晶，产率85%。 $\nu_{\text{max}}(\text{KCl})$ : 1410(s,  $\text{SO}_2\text{Cl}$ ) $\text{cm}^{-1}$ 。 $\delta_F$ (乙醚,  $\text{CFCl}_3$ 为外标): 71.8 ppm.  $m/z$ : 151, 153, 155( $\text{CF}_3\text{COCl}_2^+$ )。

## 参 考 文 献

- [1] 黄维垣, 黄炳南, 王巍, 化学学报, 1983, 41, 1193.
- [2] Posta, A.; Paleta, O.; Hemer, I., Collect. Czech. Chem. Commun., 1967, 32, 2301.
- [3] Chukovskaya, E. C.; Freidlina, R. Kh.; Kuz'mina, N. A., Synthesis, 1983, 773.
- [4] Krespan, C. G.; Harder, R. J.; Drysdale, J. J., J. Am. Chem. Soc., 1961, 83, 3424.
- [5] Schölkopf, U.; Hilbert, P., Justus Liebigs Ann. Chem., 1973, 1061.
- [6] King, J. F.; Smith, D. J. H., Can. J. Chem., 1965, 43, 1870.
- [7] Kempe, T.; Norin, T., Acta Chem. Scand. Ser. B, 1974, 28, 609.
- [8] Yarovenko, N. N.; Motornyi, S. P., Zh. Obschch. Khim., 1960, 30, 4066.

## STUDIES ON DEHALO-SULFINATION DECHLORO-SULFINATION REACTION OF CARBON TETRACHLORIDE AND 1, 1, 1-TRICHLOROPOLYFLUOROALKANES

HUANG WEI-YUAN\* HUANG BING-NAN CHEN JIAN-LONG

(Shanghai Institute of Organic Chemistry, Academia Sinica)

### ABSTRACT

In aqueous acetonitrile perfluorochloroalkanes  $\text{RCl}_3$  [ $\text{R} = \text{Cl}, \text{F}, \text{CF}_3, \text{Cl}(\text{CF}_2\text{CF}_2)_n$  ( $n = 1, 2, 3$ ) **1a~1f**] reacted with  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_4$  in the presence of  $\text{NaHCO}_3$  under mild conditions to give the corresponding  $\alpha, \alpha$ -dichloropolyfluoroalkanesulfonates  $\text{RCOCl}_2\text{SO}_2\text{Na}$  (**2a~2f**) in good yields, the sulfonates were converted to the corresponding  $\alpha, \alpha$ -dichloropolyfluoroalkanesulfonyl chlorides  $\text{RCOCl}_2\text{SO}_2\text{Cl}$  (**3a~3f**) respectively, in the usual way.

This new reaction, dechloro-sulfination, provides not only a novel and simple synthetic route to  $\text{Cl}_3\text{CSO}_2\text{Na}$  and  $\text{Cl}_3\text{CSO}_2\text{Cl}$  from  $\text{CCl}_4$ , but also offered for the first time a method for the preparation of  $\text{RCOCl}_2\text{SO}_2\text{Na}$  and  $\text{RCOCl}_2\text{SO}_2\text{Cl}$ .

All new compounds, **2b~2f**, **3c~3f**, were characterized through their IR,  $^{19}\text{F}$  NMR and MS data.  $\nu_{(\text{SO}_2)}$  of  $\text{SO}_2\text{Na}$  and  $\text{SO}_2\text{Cl}$  groups in IR are at  $1030 \pm 10(\text{m})$  and  $1405 \pm 10(\text{s}) \text{ cm}^{-1}$  respectively. The MS spectra of all the sulfonyl chlorides give the peaks of  $\text{RCOCl}_2^+$  ions.