

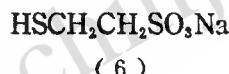
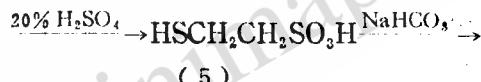
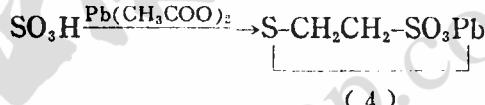
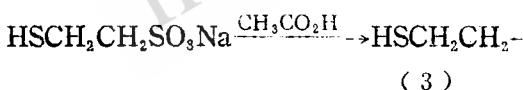
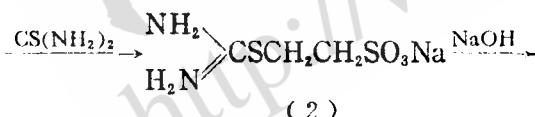
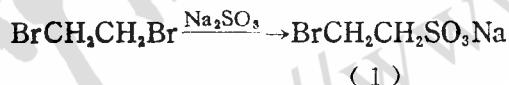
## 2-巯基乙磺酸钠的制备方法

韩玲玲 成秀俊 (江苏省医药工业研究所, 南京 210042)

**摘要** 以1,2-二溴乙烷为起始原料, 合成2-巯基乙磺酸钠, 纯度达97%左右。本法避免使用 $\text{Na}_2\text{S}$ 或 $\text{H}_2\text{S}$ , 环境污染较少。

**关键词** 2-巯基乙磺酸钠; 抗癌药; 解毒剂; 合成方法

2-巯基乙磺酸钠早期曾作为粘液溶解剂及重金属解毒剂, 适用于支气管积聚粘液所致的危急病例和呼吸困难, 治疗慢性支气管炎及砷、汞的解毒。近年发现该化合物能防止环磷酰胺类烷化剂抗癌药引起的尿路毒性, 因而有可能适当加大该类抗癌药的剂量以提高抗癌疗效。由于其高效低毒、已被认为是一种可能有前途的药品<sup>[1]</sup>。据文献报道<sup>[2~3]</sup>, 该化合物有多种制备方法, 本文采用下述合成方法则环境污染较少<sup>[4~5]</sup>。



### 实验部分:

#### 1 2-溴乙磺酸钠(1)的制备:

将246 g (1.31 mol) 二溴乙烷, 500 ml 工业乙醇, 50 g 亚硫酸钠(0.401 mol)和360 ml 水投入反应瓶内, 加热回流到溶液澄清为止, 约需4 h, 将反应物减压浓缩到250 ml 得到(1), 收率78.6%。

#### 2 2-S-巯基乙磺酸盐(2)的制备:

将24 g (0.31 mol) 硫脲加到上述溶液中, 搅拌加热到95°C, 待硫脲全部溶解后, 将反应物冷却至室

温，得到2-S-硫脲乙磺酸盐，为坚硬的白色固体。过滤，用水洗两次，得到39 g (2)，收率68%，含NaBr 0.04%，用水重结晶，熔点265°C(分解)。

元素分析：理论值：C，19.55；H，4.37；

N，15.21；S，34.8；

实测值：C，19.61；H，4.5；

N，15.41；S，34.67；

### 3 2-巯基乙磺酸钠(6)的制备：

将9.2 g (0.045 mol)2-S-硫脲乙磺酸盐和90 ml(1.0 μ)氢氧化钠水溶液，回流2 h，反应完毕冷却，用冰乙酸酸化至pH 3—4，所得2-巯基乙磺酸(3)溶液加热到60°C，在搅拌下慢慢把该溶液加到含有22 g 醋酸铅的88 ml热水溶液中，混合物在60°C保温，直至有黄色沉淀凝聚，滤集沉淀，用热水和乙醇洗涤，得2-巯基乙磺酸铅(4)17 g，后加入适量稀硫酸(20%)，搅拌15 min，放置过夜，抽滤

除去硫酸铅沉淀。将滤液于50~60°C用NaHCO<sub>3</sub>调pH为7.2，所得的钠盐水溶液在充氮条件下，减压浓缩至干，得白色固体。用乙醇重结晶一次，得白色片状固体纯度96.56%2-巯基乙磺酸钠2.2 g (用碘量法测定含量)，收率30%。

### 参 考 文 献

- 顾永青 2-巯基乙磺酸钠 国外药学一合成药、生化药、制剂分册，1986，7(6):329
- Belg, 842, 665(1976), C. A. 87: 52754q
- U. S. 2, 694, 723(1954), C. A. 49: 13289h
- Schramm. C. H. et al. J. Am. Chem. Soc. 1955. 77:6231
- V. E. Petrun Kin. Ukrain. Khin. Zh. 1956, 22:603. C. A. 51: 5692h(1957)

收稿日期：1995—08—23