

Российский государственный педагогический университет имени А.И.Герцена,
Санкт-Петербург

$$\text{C}_6\text{H}_5-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{SO}_3\text{C}_2\text{H}_5 \xrightarrow[\text{0}^\circ\text{C, эфир}]{\text{CH}_3\text{N}_2} \text{C}_6\text{H}_5-\underset{\text{OCH}_3}{\text{C}}-\text{CH}-\text{SO}_3\text{C}_2\text{H}_5$$
$$\begin{array}{ccc} \text{R}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}_2-\text{SO}_3\text{CH}_3 & \xrightleftharpoons[\text{H}^+]{\text{CH}(\text{OR})} & \text{R}-\underset{\text{O}}{\text{C}}-\text{CH}(\text{SO}_3\text{CH}_3) \\ \text{R}=\text{CH}_3, \text{C}_6\text{H}_5, \text{C}_6\text{D}_5 & & \end{array}$$
[illegible]

Значительная СН-кислотность позволяет провести в мягких условиях дегидратацию β -кетосульфокислот с образованием кетосульфона - активного интермедиата в реакциях циклоприсоединения. Этот путь синтеза для замещенных сульфенов ранее не был описан.