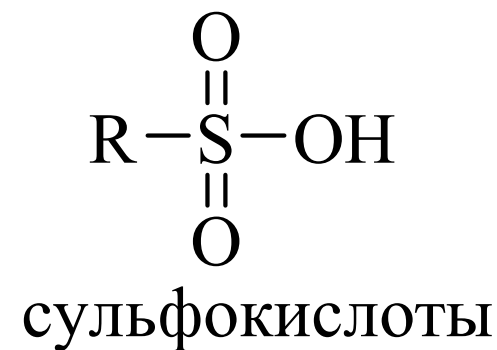
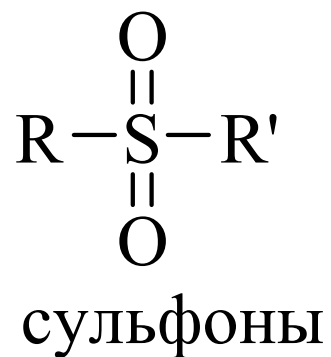
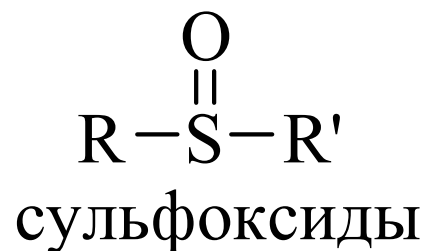
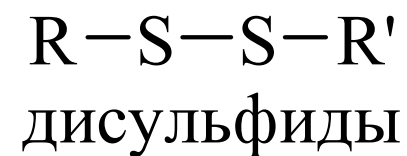
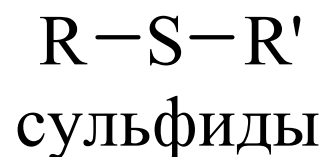
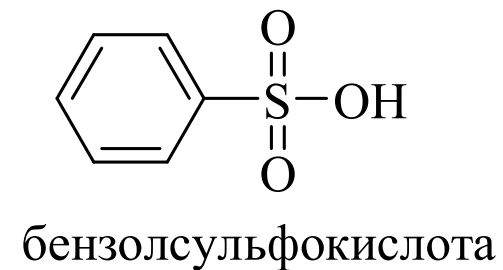
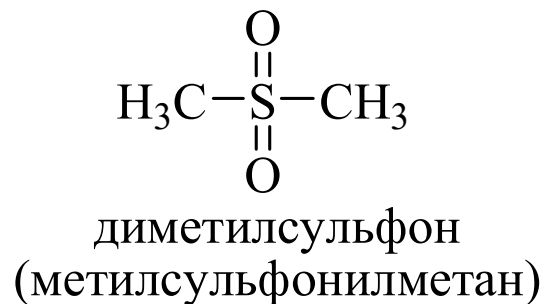
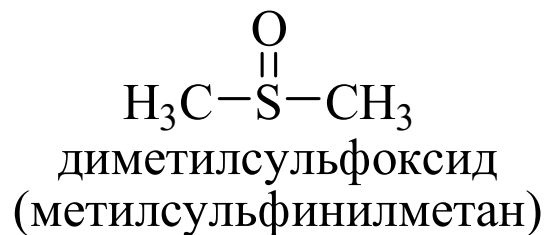
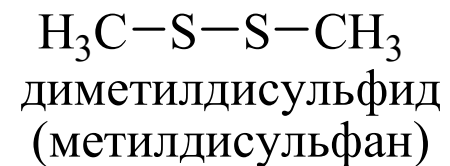
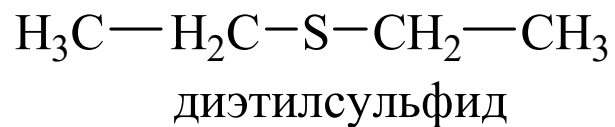
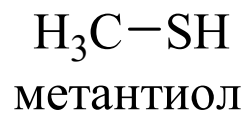


Сераорганические соединения



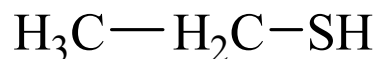
Номенклатура и изомерия



Физические свойства сераорганических соединений

Соединение	Т.пл., °С	Т.кип., °С
Метантиол $\text{CH}_3\text{-SH}$	-123	6
Диметилсульфид $\text{CH}_3\text{-S-CH}_3$	-98	37
Диметилдисульфид $\text{CH}_3\text{-S-S-CH}_3$	-98	109
Диметилсульфоксид $\text{CH}_3\text{-SO-CH}_3$	18	189
Диметилсульфон $\text{CH}_3\text{-SO}_2\text{-CH}_3$	109	238
Бензолсульфокислота $\text{C}_6\text{H}_5\text{-SO}_3\text{H}$	65	190

Практическая значимость сераорганических соединений

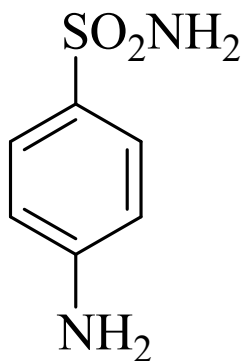


этантиол - резкий запах -
одорант бытового газа

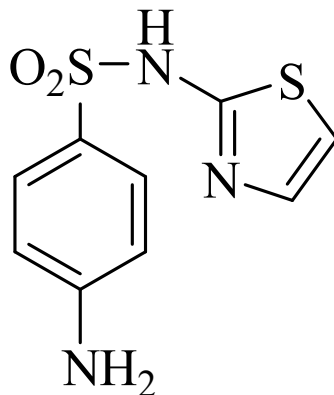


соли сульфоновых кислот -
детергенты, ПАВ

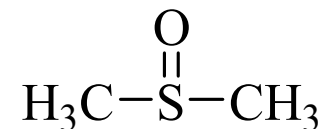
Сульфамидные антибиотики



белый стрептоцид



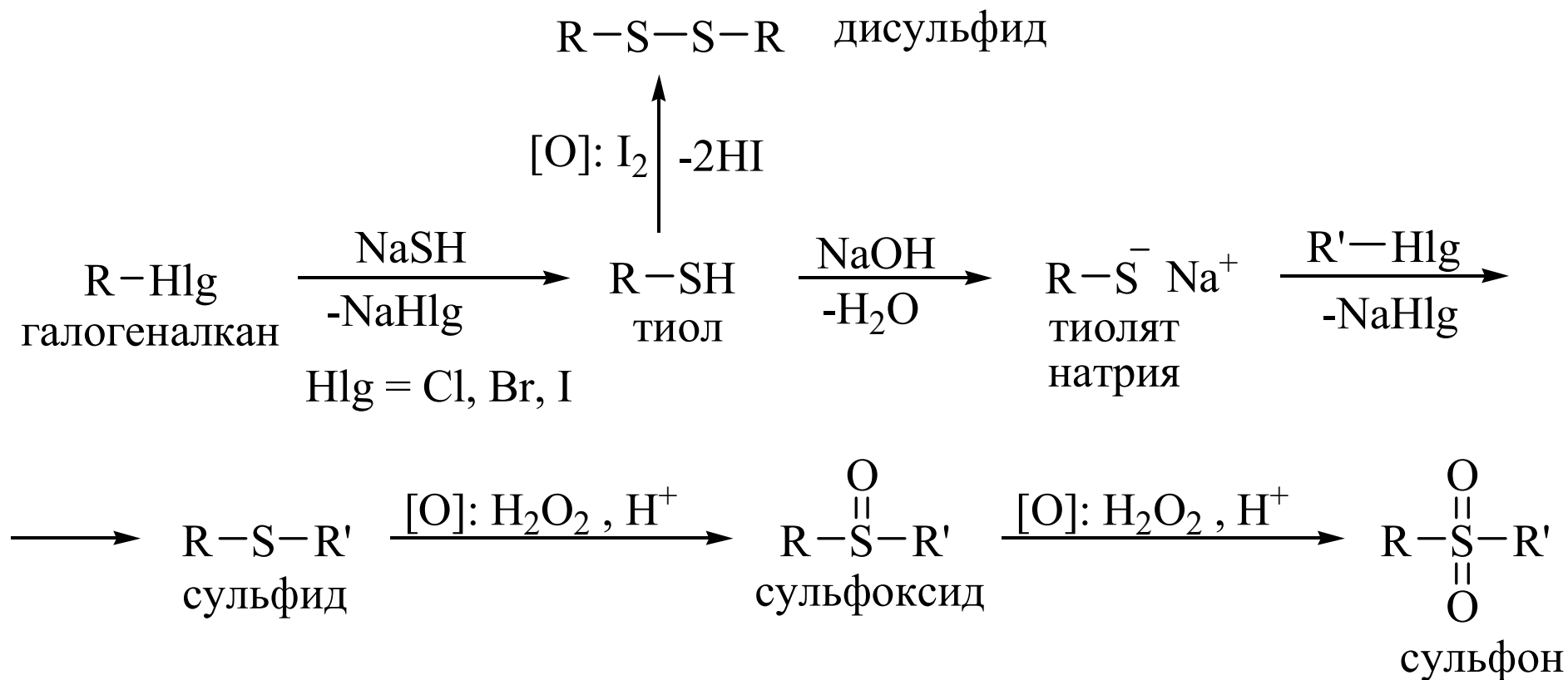
сульфатиазол



диметилсульфоксид -
амфифильные свойства -
способствует доставке лекарств
в организм через кожный покров

Получение и химические свойства сераорганических соединений

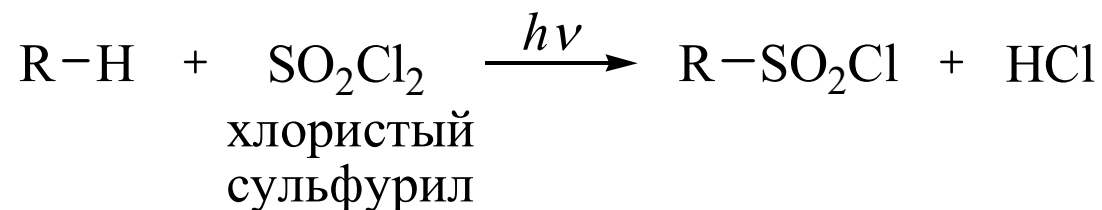
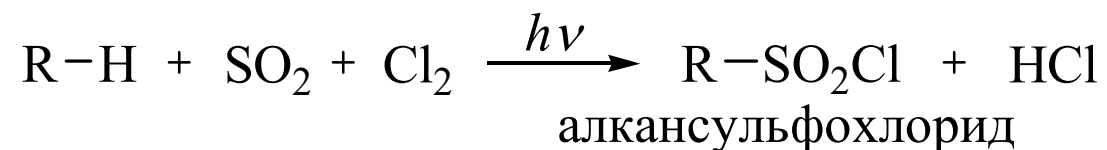
1. Получение тиолов из галогеналканов и их превращения в другие сераорганические вещества



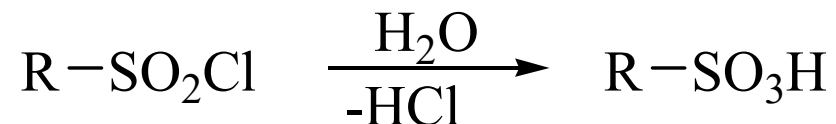
2. Получение сульфокислот

2.1 Сульфохлорирование алканов

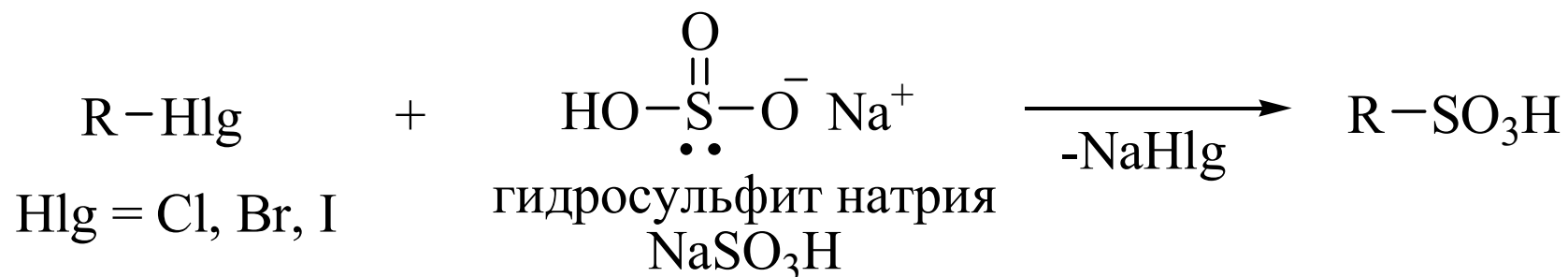
- синтез алкансульфохлоридов:



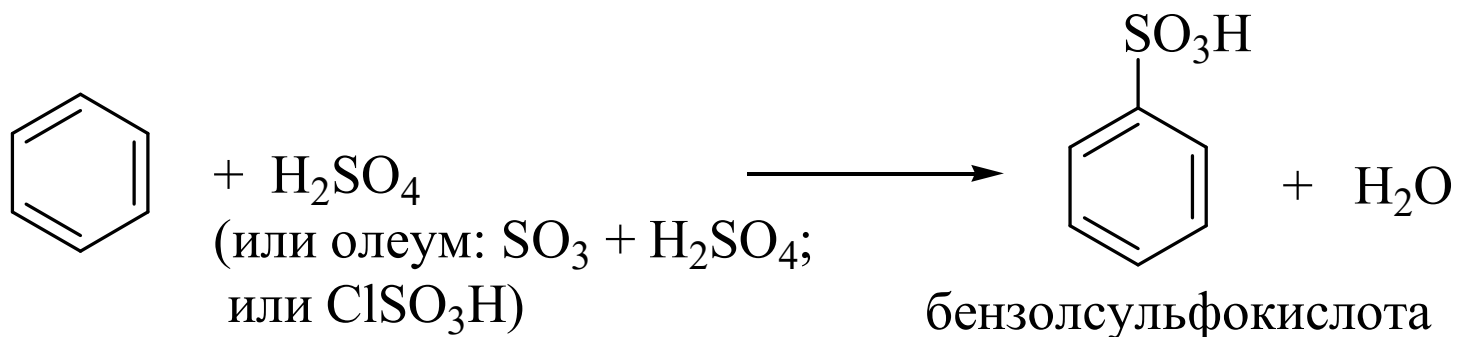
- гидролиз алкансульфохлоридов:



2.2 По реакции галогеналканов с гидросульфит ионом



2.3 Сульфирование аренов – электрофильное замещение



Генерирование электрофильной частицы



электрофил SO₃