

# Синтез сульфида сурьмы(III)



Работа выполнил ученик 11 «Л»  
класса СУНЦ МГУ Волков Сергей

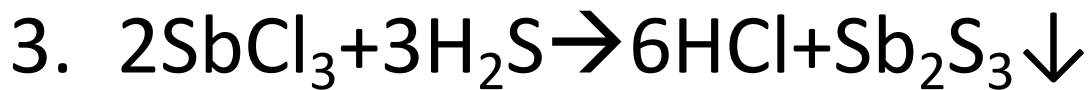
Научный руководитель: Морозов А.В.

# Цель работы

- Получение аморфного сульфида сурьмы(III)



# Реакции



1. Растворение хлорида сурьмы(III) в концентрированном растворе HCl (при излишнем разбавлении раствора возможно выпадение в осадок белого  $\text{SbOCl}$ )

2. Получение сероводорода

3. Синтез требуемого соединения



# Установка для получения $H_2S$

Капельная  
воронка с  
20%  
раствором  
 $HCl$

Промывалка  
с  $H_2SO_4$

$FeS$  в колбе  
Вюрца



# Итоги работы и ссылки на фотографии

- Был осуществлен синтез сульфида сурьмы(III)
- Была изучена возможность выпадения в осадок оксохлорида сурьмы(III) в случае излишнего разбавления раствора  $SbCl_3$  в  $HCl$  водой
- Слайд 2:  
<http://internat.msu.ru/structure/chairs/kafedra-himii/tvorcheskie-issledovatelskie-raboty-po-himii/tvorcheskie-issledovatelskie-proektnye-raboty-po-himii-za-2013-god/manojlov-aleksej-sintez-amorfного-sulfida-surmy-iii/>
- Слайд 3:  
<http://slideplayer.org/slide/9009286/27/images/6/Chemische+Eigenschaften+III.jpg>
- Слайд 4:  
[https://vk.com/id39236282?z=photo39236282\\_456239930%2Fphotos39236282](https://vk.com/id39236282?z=photo39236282_456239930%2Fphotos39236282)

# Литература

- Коренев Ю.М., Морозова Н.И., Жиров А.И.  
Практикум по неорганической химии. М., МАКС  
Пресс, 2013