

# ПРЕЗЕНТАЦИЯ ПО ТЕМЕ : “БРОМИСТЫЙ ЭТИЛ”



*Работу выполняли:  
Балашова Светлана,  
Русина Дарья,  
Блинова Валерия,  
Ширстнев Григорий.*

# Содержание

- ❖ Введение
- ❖ Физико-Химические свойства
- ❖ Получение в лабораторных и промышленных условиях
  - ❖ Применение
- ❖ Вредные воздействия
  - ❖ Заключение
  - ❖ Литература



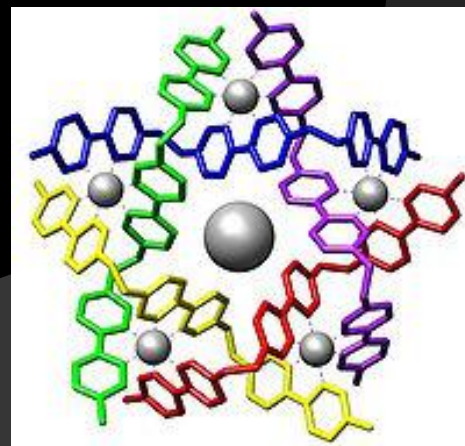
# Введение

- ❖ Бромэтан (бромистый этил, этилбромид)  
 $C_2H_5Br$  —  
прозрачная  
бесцветная или  
слегка желтоватая  
токсичная жидкость с  
запахом  
хлороформа.



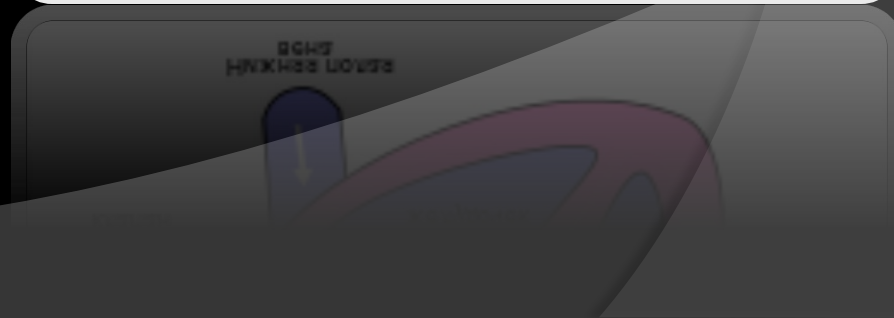
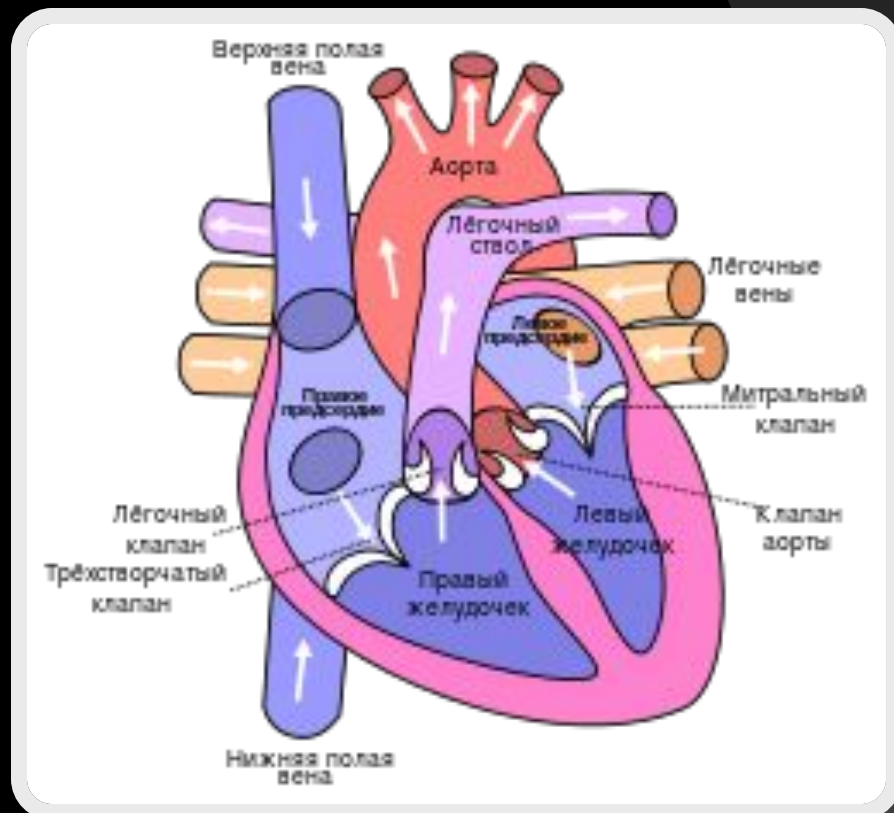
# Физико-химические свойства

- ◎ **Бромэтан** (бромистый этил, этилбромид)
- ◎ *Молярная масса:* 108,97 г/моль
- ◎ *Химическая формула обозначается:* **C<sub>2</sub>H<sub>5</sub>Br**  
*Агрегатное состояние* - прозрачная бесцветная или слегка желтоватая токсичная жидкость с запахом хлороформа. Под действием света и воздуха (кислорода) легко разлагается, поэтому его следует хранить в герметически закупоренных темных склянках.
- ◎ *Растворимость в воде* 1,08 (0 °С), 0,96 (17 °С)
- ◎ *Термические свойства:*  
Т. плав. -119, 125,5 °С  
Т. кип. 38,0, 38,4 °С.



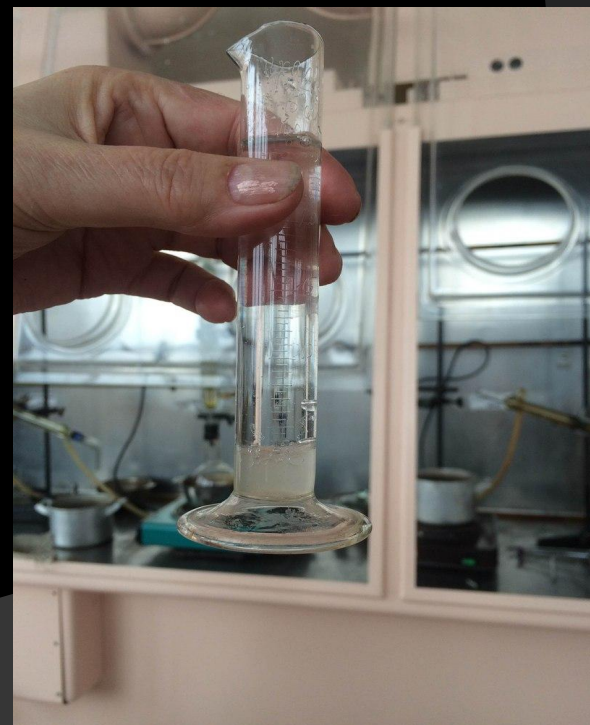
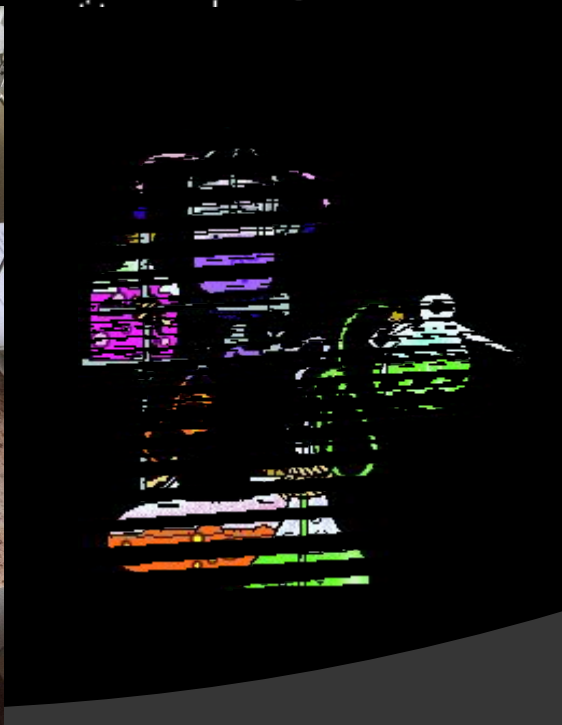
# Вредные воздействия

- При остром отравлении наблюдаются наркотическое состояние, тахикардия, коллапс, цианоз. Наркотик с узким терапевтическим диапазоном, вызывает повреждение миокарда.



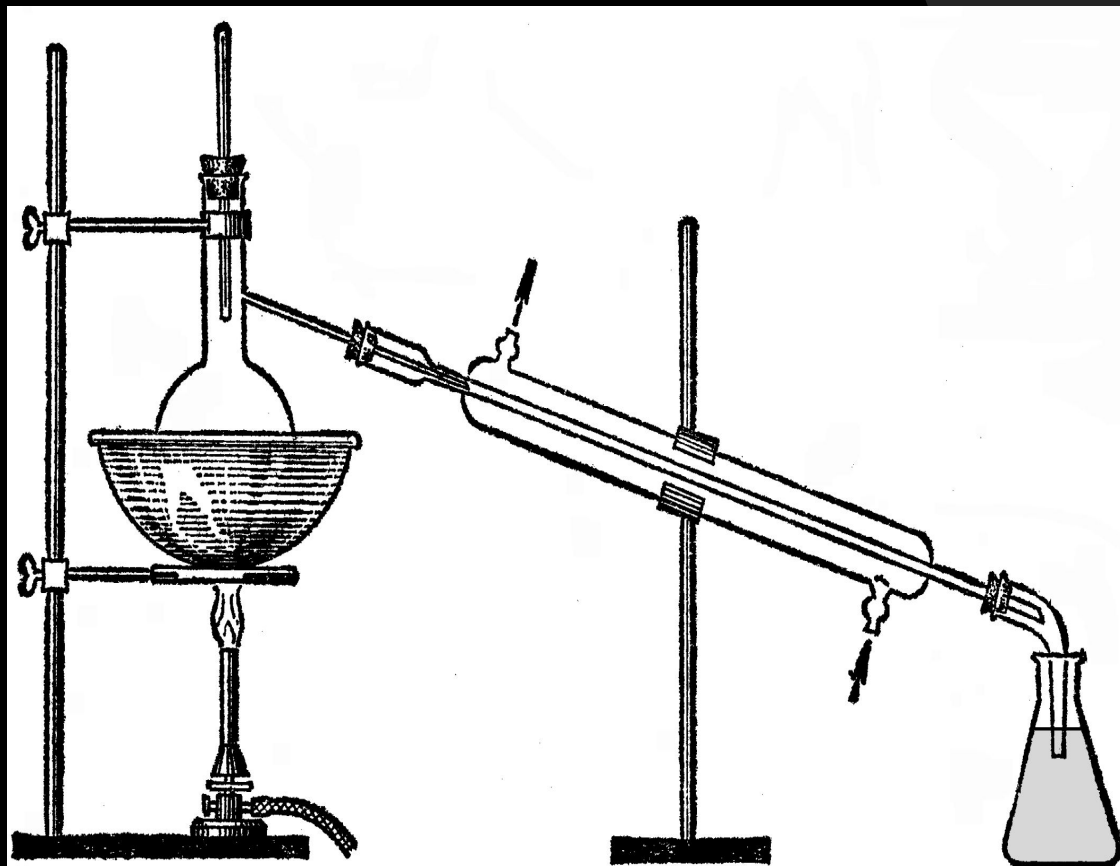
# Получение в лабораторных условиях бромэтана:

- В лабораторных условиях бромэтил получают при действии бромоводорода на этанол. Чаще всего бромоводород генерируют из бромиды калия и серной КИСЛОТЫ.



# Прибор для получения бромистого этила.

Прибор состоит из:  
электрической плитки,  
песочной бани,  
плоскодонной колбы,  
дефлегматора,  
холодильника Либиха,  
аллонжа,  
приемника,  
ледяной бани.



*Прибор для получения бромистого этила*

# Бромистый этил в промышленном производстве:

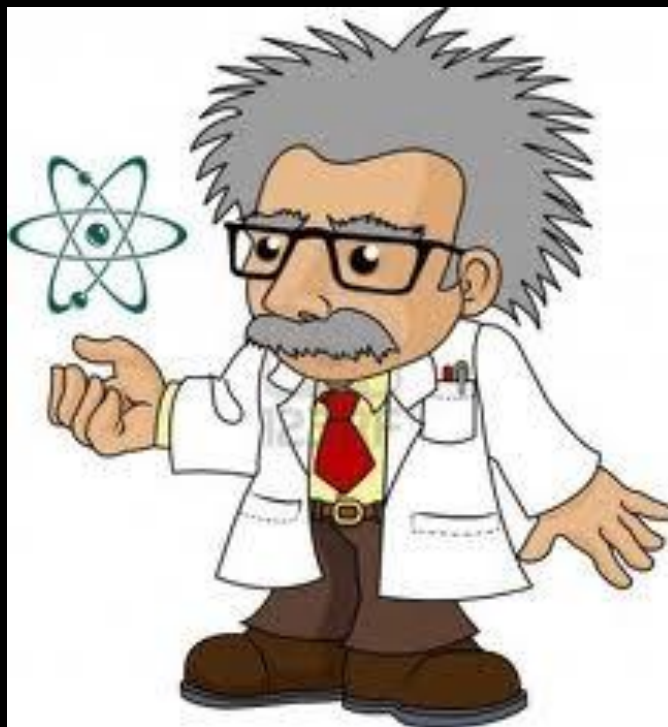
- ❖ При промышленном производстве бромистый этил получают из этилена.
- ❖ Применяется в медицинской промышленности, в производстве этиловой жидкости, как химсырье органического синтеза, а также в качестве рабочего вещества или компонента в автоматических системах пожаротушения.





# Заключение

- ❖ В данной работе мы изучили Физико-химические свойства бромистого этила, узнали о его вредных воздействиях и о способах его получения.



Спасибо за внимание!



# Литература

- ❖ Справочник химика / Редкол.: Никольский Б.П. и др.. — 2-е изд., испр. — М.-Л.: Химия, 1966. — Т. 1. — 1072 с.
- ❖ Лабораторные работы по органической химии. Под ред. О. Ф. Гинзбурга. М.: Высш. шк., 1970.

