

Государственное образовательное учреждение высшего профессионального образования  
«Красноярский государственный медицинский университет имени профессора В.Ф. Войно-  
Ясенецкого» Министерства здравоохранения и социального развития Российской Федерации  
Кафедра мобилизационной подготовки здравоохранения, медицины катастрофы и скорой  
помощи с курсом ПО.

# Токсическое действие сероводорода





# Содержание:



1. Применение
  2. Физические свойства
  3. Химические свойства
  4. Биологическая активность
  5. Пути проникновения в организм
  6. Механизм токсического действия
  7. Клинические проявления отравления
  8. Первая медицинская помощь
  9. Первая врачебная помощь
  10. Профилактика
- 
- 
- 



## Интересный факт:



Нижние слои воды Черного моря чрезвычайно насыщены сероводородом ( $H_2S$ ), что делает эту воду абсолютно непригодной для какой бы то ни было жизни, а Черное море – самым большим хранилищем сероводорода на планете.



Сероводород – это страшно токсичный газ, который больших дозах однократное его вдыхание может вызвать мгновенную смерть.



**На наше счастье слои воды в Черном море не смешиваются ☺**





## Применение:



В аналитической химии сероводород и сероводородная вода используются как реагенты для осаждения тяжёлых металлов, сульфиды которых очень слабо растворимы.



В медицине — в составе природных и искусственных сероводородных ванн, а также в составе некоторых минеральных вод.



Сероводород применяют для получения серной кислоты, элементной серы, сульфидов.

Используют в органическом синтезе для получения тиофена и меркаптанов.



## Физические свойства:



Термически устойчив (при температурах больше 400 °С разлагается на простые вещества — S и H<sub>2</sub>).



Молекула сероводорода имеет угловую форму, поэтому она полярна ( $\mu = 0,34 \cdot 10^{-29}$  Кл·м).



В отличие от молекул воды, атомы водорода в молекуле не образуют прочных водородных связей, поэтому сероводород является газом. Раствор сероводорода в воде — очень слабая сероводородная кислота.





## Химические свойства:



1. Собственная ионизация жидкого сероводорода ничтожно мала.
  2. В воде сероводород мало растворим, водный раствор  $H_2S$  является очень слабой кислотой.
  3. Реагирует с основаниями:
  4. Сероводород — сильный восстановитель. На воздухе горит синим пламенем.
  5. Сероводород реагирует также со многими другими окислителями, при его окислении в растворах образуется свободная сера или  $SO_4^{2-}$ .
- 
- 
- 



## Биологическая активность:



Сероводород является газотрансмиттером, в микромолярных концентрациях имеет цитопротекторные свойства:

1. антинекротические свойства
  2. Антиапоптические свойства
- 

В малых концентрациях стимулирует продукцию цАМФ, активирует антиоксидантные системы, имеет противовоспалительное действие.



**В миллимолярных концентрациях  
цитотоксичен.**

# Пути проникновения в организм



1. Ингаляционный
2. Трансдермальный





# Механизм токсического действия:



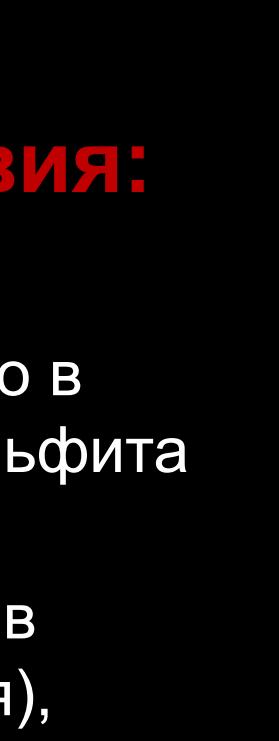
## ОЧЕНЬ ТОКСИЧЕН!!!

Большая часть сероводорода, проникающего в организм, окисляется до сульфатов, гипосульфита и других неорганических соединений серы.

Основная масса сероводорода, проникшего в организм (а точнее, продуктов его окисления), выводится через почки, в значительно меньшем количестве он удаляется из организма через легкие, в том числе и в неизменном виде.



При большой концентрации ввиду паралича обонятельного нерва запах сероводорода не ощущается.





# Клинические проявления отравления:

## Общая симптоматика:

Вдыхание воздуха с небольшим содержанием сероводорода вызывает головокружение, головную боль, тошноту, а со значительной концентрацией приводит к коме, судорогам, отёку лёгких и даже к летальному исходу. При высокой концентрации однократное вдыхание может вызвать мгновенную смерть.



При небольших концентрациях довольно быстро возникает адаптация к неприятному запаху «тухлых яиц», и он перестаёт ощущаться. Во рту возникает сладковатый металлический привкус.



# Тяжёлое отравление:

- 
- 
- 
- 
- 1. Рвота
  - 2. Синюшность
  - 3. Нарушение сердечно-сосудистой деятельности и дыхания.

В дальнейшем может наступить коматозное состояние со смертельным исходом.

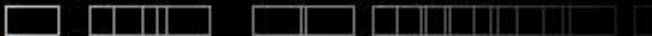
После пробуждения - апатия, оглушенность, астенический синдром.

Эти симптомы переходят в стойкие явления энцефалопатии.

Нередко при выходе из коматозного состояния развивается отек легких с нарастающей легочной, а затем сердечной недостаточностью.



# Отравление легкой степени:



На первый план выступают симптомы раздражающего действия сероводорода:

1. Ощущение жжения
2. Рези в глазах
3. Слезотечение
4. Светобоязнь
5. Блефароспазм
6. Покраснение конъюнктивы
7. Насморк
8. Чувство царапания в горле и за грудиной
9. Кашель

**В легких могут выслушиваться сухие хрипы.  
Возможен рефлекторный бронхоспазм.**



# Отравления средней степени:



Помимо симптомов легкого отравления, отмечаются признаки резорбтивного действия:

1. Головная боль
2. Тошнота, рвота
3. Головокружение
4. Слабость
5. Нарушение координации движений
6. Обморочное или возбужденное состояние

**Иногда бывают цианоз, тахикардия, гипотония, поносы, расстройство мочеиспускания.**

В моче - белок, цилиндыры.

**Наблюдается повышенная температура тела.**  
**Может развиться бронхит или пневмония.**



# Молниеносная, «апоплексическая» форма отравления:

Развивается при действии очень высоких концентраций **(1000 мг/м3 и выше)** сероводорода.



Почти мгновенно появляются судороги и потеря сознания.

**Быстро наступает смерть от паралича дыхательного центра, иногда от паралича сердца.**



# Подострая интоксикация:



**Клиническая картина развивается медленнее!**

Характерны головные боли, головокружения, слабость, быстрая утомляемость, потливость, ринит, покраснение и сухость слизистых оболочек рта и зева с сильными болями при глотании, трахеобронхит, конъюнктивит.



Раздражение желудочно-кишечного тракта:

1. Слюнотечение
2. Тошнота, рвота
3. Полипообразные боли в животе
4. Понос со стулом черно-зеленого цвета



# Отдаленные осложнения:



Последствиями перенесенного острого или подострого отравления могут быть

- 
- 
1. Головные боли
  2. Склонность к повышению температуры с ознобом
  3. Желудочно-кишечные заболевания
  4. Бронхопневмония
  5. Миокардиодистрофия
  6. Инфаркт миокарда
  7. Органические заболевания ЦНС

# Хроническое отравление:



У лиц, длительное время подвергавшихся воздействию сероводорода, могут наблюдаться:

1. Хронические воспалительные заболевания (ХВЗ) глаз (кератоконъюнктивиты),
2. ХВЗ верхних дыхательных путей (риниты, ларинготрахеиты, бронхиты),
3. Желудочно-кишечные расстройства;

Вегетоастенический синдром с головной болью, головокружением, слабостью, упадком питания, нарушением сна, общей потливостью, артериальной гипотонией и брадикардией.

Могут быть вегетативные полиневриты.



# Первая медицинская помощь:



1. На глаза - прохладные примочки с 3% борной кислотой; инсталляция за веки вазелинового масла и индифферентной мази, закапывание новокаина с адреналином в конъюктивальный мешок.
  2. При выраженных признаках резорбтивного действия рекомендуется внутривенное введение метиленового синего или хромосиона, а также применение нитритов.
- 
- 
- 



# Первая Врачебная помощь:



Пациент доставляется в токсикологическое отделение где производится специфическая и симптоматическая терапия:

- 
- 
- 
1. Ведение метгемоглобин образователей, что способствует связыванию сероводорода метгемоглобином и тем самым уменьшает его взаимодействие с тканевыми железосодержащими ферментами.
  2. При сосудистой недостаточности (бледно-серая окраска губ и кожи лица, малый пульс, гипотония) противопоказаны кровопускания, под кожу вводят норадреналин, кофеин, кордиамин.
  3. Судороги купируются наркозом (закись азота).

# Профилактика:

Мероприятия по предупреждению поступления сероводорода в воздух и быстрейшему удалению его.

Индивидуальные меры защиты.  
Предварительные и  
периодические  
медицинские осмотры.





# Спасибо за внимание!