



Неорганическая химия

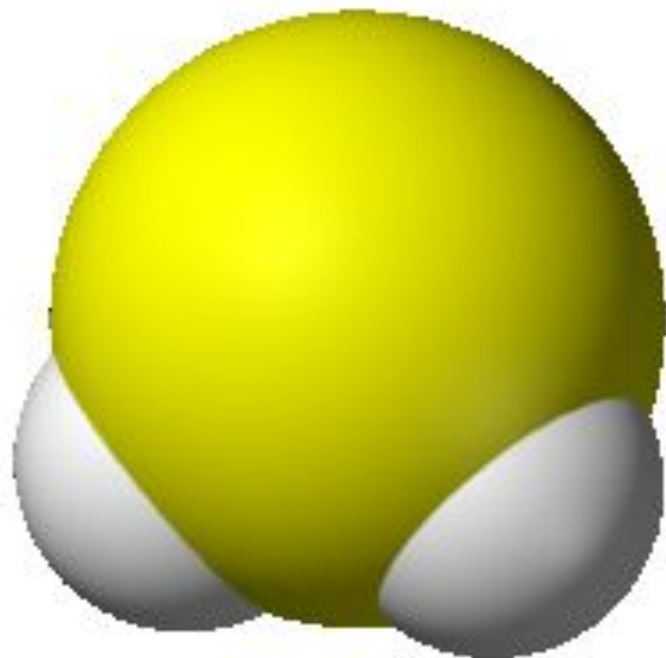
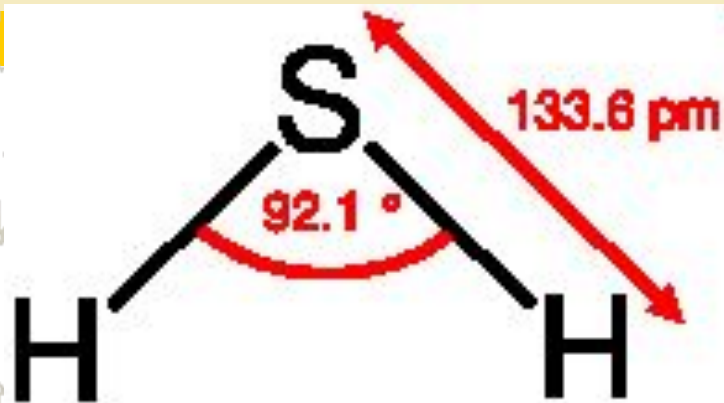
Сероводород



С Е Р О В О Д О Р О Д

Подготовили: ученики 9 класса А
Гимназии №1
Зорин Сергей
Шакенов Серик
Югай Дмитрий
Огай Артём

Сероводород, сернистый водород (H_2S) — бесцветный газ с резким запахом.



- Химическая формула H_2S
- Отн. молек. масса 34.082 а. е. м.
- Молярная масса 34.082 г/моль
- Температура плавления -82.30°C
- Температура кипения -60.28°C
- Плотность вещества 1.363 г/л г/см³
- Растворимость 0.25 (40 °C) г/100 мл
- pKa 6.89, 19±2
- Состояние (ст. усл) бесцветный газ
- номер CAS 7782-79-8



Нахождение в природе

- Встречается в природе в составе нефти, природного газа, вулканического газа и в горячих источниках.

Свойства

Термически неустойчив (при температурах больше $400\text{ }^{\circ}\text{C}$ разлагается на простые вещества — S и H_2), ядовитый газ тяжелее воздуха с неприятным запахом тухлых яиц.

Молекула сероводорода имеет угловую форму, поэтому она полярна ($\mu = 0,34 \cdot 10^{-29}$ Кл·м). В отличие от молекул воды, молекулы сероводорода не образуют прочных водородных связей, поэтому H_2S — газ. Насыщенный водный раствор H_2S является сероводородной кислотой.

Получение

- В лаборатории обычно получают действием разбавленных кислот на сульфиды:
- $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{S}$
- Или при добавлении к сульфиду алюминия воды:
- $\text{Al}_2\text{S}_3 + \text{H}_2\text{O} = 2\text{Al}(\text{OH})_3 + \text{H}_2\text{S}$
- (реакция отличается чистотой полученного сероводорода)

Применение

- Сероводород из-за своей токсичности находит ограниченное применение.
- В аналитической химии сероводород и сероводородная вода используются как реагент для осаждения тяжёлых металлов, сульфиды которых очень слабо растворимы
- В медицине — в составе сероводородных ванн
- Сероводород применяют для получения серной кислоты, элементарной серы, сульфидов
- Используют в органическом синтезе для получения тиофена и меркаптанов
- В последние годы рассматривается возможность использования сероводорода, накопленного в глубинах Чёрного моря, в качестве энергетического и химического сырья.

Токсикология

- Очень токсичен. 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 [2]
- При большой концентрации не имеет запаха.