



**Водород  
ные  
соединен  
ия**

# Водородные соединения неметаллов

метан

вода

кислоты

аммиак

сероводород

од



# Метан $CH_4$

Газ без цвета и запаха, малорастворим в воде, легче воздуха, горит бледным синеватым пламенем.

**Смесь метана с воздухом взрывоопасна!**



# Аммиак $NH_3$

Бесцветный газ с резким характерным запахом, почти в два раза легче воздуха, легко сжижается, очень хорошо растворим в воде.

Газообразный аммиак при содержании 0,05% в воздухе очень сильно раздражает слизистые оболочки глаз и дыхательных путей.



# Вода $H_2O$

Самое распространенное на Земле соединение. Существует в трех агрегатных состояниях: твердое – лед, жидкое – вода, газообразное – пар. Без вкуса, без цвета, без запаха.

**Вода – основа жизни на Земле!**



# Сероводород $H_2S$

Бесцветный газ с характерным неприятным запахом, тяжелее воздуха, малорастворим в воде. В смеси с воздухом взрывоопасен.

Сероводород ядовит! При вдыхании сероводорода может наступить обморочное состояние или даже смерть от паралича дыхания.



# Кислоты

Электролиты, образующие при диссоциации катионы водорода.

Растворы кислот имеют кислый вкус.

Соляная кислота содержится в желудочном соке и способствует перевариванию пищи, а также убивает различные болезнетворные бактерии. Однако, при повышенном содержании соляной кислоты в желудке ощущается изжога.

