



**Водород
ные
соединен
ия**

Водородные соединения неметаллов

метан

вода

КИСЛОТЫ

аммиак

сероводород

СД



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.

