Газы и органические вещества | единицы: мг/л

Сероводород

H_2S, запах тухлых яиц

Сероводород — растворённый газ с запахом тухлых яиц. Он встречается в некоторых подземных водах и летуч: на воздухе быстро уходит.

Сероводород образуется в глубоких бескислородных водах, где бактерии превращают сульфаты в сероводород, и при разложении органики.

Нос чувствует его в очень малых концентрациях, поэтому запах появляется задолго до того, как содержание достигает значимого уровня.

Откуда берётся

Глубокие подземные горизонты, застойные водоёмы и болота, иногда — горячие источники.

На что влияет

Запах и привкус; кроме того, сероводород ускоряет коррозию металла и чернит серебро и медь.

Как убирают

Применяют аэрацию с дегазацией, окисление хлором или озоном, фильтры с каталитической загрузкой.

Как измеряют

Йодометрическим титрованием или фотометрически (метод с метиленовым синим).

Частые вопросы

Почему сероводород пахнет сильнее в тёплой воде?
Ответ: С нагревом газ лучше выходит из воды, поэтому запах заметнее в горячей воде.

Помогает ли отстаивание?
Ответ: Частично: сероводород улетучивается, если оставить воду в открытой посуде.