Соли и соединения азота | единицы: мг/л (по азоту)

Аммиак и аммоний-ион

NH_4^+, азот аммонийный

Аммоний — первое звено азотного цикла. В подземных водах он бывает природным, а в поверхностных говорит о поступлении органики.

Аммоний образуется при разложении белковых веществ. В воде одновременно существуют ион аммония и растворённый аммиак; их соотношение зависит от pH и температуры.

В болотных и глубоких подземных водах аммоний иногда присутствует естественно — там нет кислорода, и он не окисляется.

Откуда берётся

Разложение органики, сточные воды, удобрения; природный аммоний — в застойных болотных и глубинных водах.

На что влияет

Аммоний сам по себе мало влияет на вкус, но снижает эффективность хлорирования (хлор тратится на связывание аммония) и может давать запах.

Как убирают

Аммоний удаляют биологическим окислением, хлорированием до точки перелома, ионным обменом, обратным осмосом.

Как измеряют

Фотометрически с реактивом Несслера или салицилатным методом.

Частые вопросы

Почему аммоний есть в глубоких скважинах?
Ответ: Там нет кислорода, поэтому аммоний не окисляется до нитратов и сохраняется.

Что значит «по азоту»?
Ответ: Это способ записи: массу считают не всего иона, а только азота в нём. Поэтому цифры «по NH_4» и «по азоту» отличаются.