Соли и соединения азота · единицы: мг/л

Нитраты

NO_3^-

> **Норматив (СанПиН 1.2.3685-21):** 45 мг/л (по NO_3^-)

Нитраты — соли азотной кислоты. Они распространены в воде колодцев и поверхностных источников из-за сельского хозяйства и септиков.

Нитраты — окончательный продукт окисления азотных соединений. Они хорошо растворимы, не имеют вкуса и запаха и свободно проходят через почву.

Норматив устанавливают в пересчёте на нитрат-ион NO_3^-; результаты анализов иногда приводят «по азоту» — это другая запись той же величины.

Откуда берётся

Азотные удобрения, навоз и стоки ферм, неисправные септики и выгребные ямы. В колодцах содержание нитратов зависит от того, что находится на участке выше по склону.

На что влияет

Нитраты не меняют вкус и цвет воды. Их контролируют потому, что в организме они частично превращаются в нитриты; особенно внимательно относятся к воде для детей первого года жизни.

Как убирают

Нитраты хорошо удаляют обратным осмосом и анионообменными смолами; кипячение их не убирает, а концентрирует.

Как измеряют

Ионометрически, фотометрически или методом ионной хроматографии.

Частые вопросы

> **Убирает ли кипячение нитраты?**
> **Ответ:** Нет: при кипячении вода испаряется, а нитраты остаются, и их концентрация даже растёт.

> **Почему нитраты чаще повышены в колодцах?**
> **Ответ:** Неглубокие колодцы собирают воду с поверхности участка, куда попадают удобрения и стоки.