Соли и соединения азота · единицы: мг/л

Хлориды

Cl^-

> **Норматив (СанПиН 1.2.3685-21):** 350 мг/л

Хлориды — соли соляной кислоты, самый «солёный» компонент воды. В высоких концентрациях они дают солоноватый привкус.

Хлориды присутствуют почти во всех природных водах. Не путайте их с хлором: это разные вещества. Хлорид-ион — растворённая соль, например поваренная.

Вкус воды становится солоноватым, когда содержание хлоридов приближается к нескольким сотням мг/л.

Откуда берётся

Соленосные отложения, морские брызги в приморских районах, засоление почв, а также противогололёдные реагенты и стоки.

На что влияет

Повышенные хлориды дают солоноватый привкус и ускоряют коррозию труб и нагревателей.

Как убирают

Снизить хлориды можно обратным осмосом и электродиализом; в быту — фильтрами обратного осмоса.

Как измеряют

Титрованием по Мору (нитратом серебра) или методом ионной хроматографии.

Частые вопросы

> **Хлориды и хлор — одно и то же?**
> **Ответ:** Нет. Хлорид — соль (как поваренная), а хлор — окислитель, который добавляют для обеззараживания.

> **Почему в приморских районах хлоридов больше?**
> **Ответ:** Морские соли попадают в подземные воды и в воздух, поэтому прибрежные источники содержат их больше.