Общие показатели · единицы: мг/л

Общая минерализация (сухой остаток)

солесодержание, TDS

> **Норматив (СанПиН 1.2.3685-21):** 1000 мг/л для питьевой воды централизованного водоснабжения (для нецентрализованного — до 1500 мг/л)

Общая минерализация — суммарное количество растворённых в воде солей. Её часто называют сухим остатком.

Если выпарить литр воды, на дне останется «сухой остаток» — минеральные вещества, которые были в ней растворены: соли кальция, магния, натрия, калия, хлориды, сульфаты, гидрокарбонаты. Его масса в миллиграммах и есть общая минерализация.

В зарубежных описаниях тот же показатель встречается как TDS (total dissolved solids); бытовые солемеры измеряют его косвенно — по электропроводности воды.

Откуда берётся

Соли попадают в воду из горных пород и почв. Больше всего их в подземных водах глубоких горизонтов, в районах с соленосными отложениями, в приморских и засушливых районах; меньше — в воде таёжных рек и озёр.

На что влияет

От минерализации зависит вкус воды: при высоком солесодержании она становится солоноватой или горьковатой, на нагревательных элементах появляется накипь. Совсем слабоминерализованная вода (дистиллят) пресная, «безвкусная».

Как убирают

Снизить солесодержание можно обратным осмосом, дистилляцией или электродиализом. Для питья часто достаточно смешать воду с менее минерализованной.

Как измеряют

Весовым методом (выпаривание и взвешивание остатка при 105–110 °C) или расчётом по результатам определения отдельных ионов; электропроводность даёт быструю оценку.

Частые вопросы

> **Чем сухой остаток отличается от жёсткости?**
> **Ответ:** Сухой остаток — все растворённые соли вместе, а жёсткость — только вклад кальция и магния. Вода может быть очень солёной, но не жёсткой, и наоборот.

> **Можно ли пить воду с малой минерализацией?**
> **Ответ:** Да, например дождевую или талую воду пьют веками. Просто вкус у неё «плоский»: минералы придают воде привычный вкус.