Общие показатели · единицы: единицы pH

Водородный показатель (pH)

кислотность воды

> **Норматив (СанПиН 1.2.3685-21):** от 6 до 9 единиц pH

pH показывает, кислая вода или щелочная. Нейтральной считается вода с pH около 7.

pH — число от 0 до 14, по которому судят о кислотности воды: чем оно меньше 7, тем вода «кислее», чем больше — тем «щелочнее». В природных водах pH обычно держится в пределах 6,5–8,5.

Показатель меняется в течение суток и по сезонам: на него влияют растворённый углекислый газ, горные породы водосбора, болота и работа водорослей.

Откуда берётся

Подземные воды получают pH от горных пород: в известняках она выше, в песках и торфяниках ниже. В реках и озёрах кислотность заметно зависит от болот на водосборе и от цветения водорослей.

На что влияет

От pH зависит, насколько вода «агрессивна» к трубам и арматуре, как работает хлорирование и как ведут себя в воде металлы. Сама по себе вода с pH в пределах нормы вкуса почти не меняет.

Как убирают

Для кислой воды используют нейтрализующие фильтры с кальцитовой или магниевой засыпкой, для щелочной — дозирование слабых кислот на водоподготовке. В быту чаще всего ничего не требуется.

Как измеряют

Потенциометрически — pH-метром со стеклянным электродом; бытовые тест-полоски дают лишь приблизительный результат. Пробу лучше измерять сразу после отбора: pH меняется при хранении.

Частые вопросы

> **Какой pH у питьевой воды?**
> **Ответ:** Для питьевой воды норматив — от 6 до 9 единиц pH; большинство природных вод попадает в этот диапазон.

> **Почему pH пробы нужно мерить сразу?**
> **Ответ:** При хранении из воды уходит или поступает углекислый газ, и значение pH смещается. Поэтому в лаборатории его измеряют как можно раньше после отбора.