

Trdota vode v občini Ilirska Bistrica za leto 2023

Trdoto vode povzročajo kalcijeve in magnezijeve soli v vodi. Skupna trdota predstavlja vsoto karbonatne in nekarbonatne trdote. Kot karbonatno trdoto označujemo prisotnost kalcijevih in magnezijevih ionov, ki tvorijo hidrogenkarbonate. Nekarbonatno trdoto predstavljajo ioni kalcija in magnezija, ki tvorijo kloride, sulfate in nitrata - soli obeh omenjenih ionov torej, ki so v vodi poleg hidrogenkarbonatov še prisotne.

Trdoto vode izražamo kot vsoto množin kalcijevih in magnezijevih ionov in jo predstavimo kot vsebnost kalcijevega oksida (CaO) ali kalcijevega karbonata (CaCO₃). Trdoto vode izražamo v različnih enotah: nemških (°N, 1°N = 1dH = 10 mg kalcijevega oksida na liter) ali francoskih trdotnih stopnjah (°F, 1°F = 17.8 mg kalcijevega karbonata na liter, 1°N ustreza 1.78 °F), pa tudi mmol ali mg kalcijevega karbonata na liter. Enota, ki se še vedno najpogosteje uporablja za izražanje trdote vode, je nemška trdotna stopnja (°N, dH).

Tabela 1: Povprečna trdota pitne vode po vodovodnih sistemih v občini Ilirska Bistrica

Vodovodni sistem	Trdota vode (°dH)	Skupna trdota vode (mg/l CaCO ₃)
Ilirska Bistrica	11,7	210
Knežak	11,7	209
KOVOD - Osrednji del	11	197
Podstenjšek	13,6	244

*podatki se nanašajo na leto 2023

Tabela 2: Trdotna lestvica

	°N	°F	mg/L CaCO ₃
Mehka voda	<8,4	<15	<150
Srednje trda voda	8,4 - 14	15 - 25	150-250
Trda voda	>14	>25	>250