



sreda, 25. februar 2026

## LETNO POROČILO O KAKOVOSTI PITNE VODE IZ ZASEBNEGA VODOVODNEGA SISTEMA DOL PRI TREBNJEM ZA LETO 2025

S poročilom o kakovosti pitne vode vas seznanjamo z informacijami s področja vodooskrbe, skladno z Uredbo o pitni vodi (Uradni list RS, št. 61/2023). Pitna voda je vsakodnevno živilo, zato ne sme vsebovati mikroorganizmov, parazitov ali njihovih razvojnih oblik, ki bi lahko predstavljali nevarnost za zdravje ljudi in živali. Glavni namen monitoringa je preverjanje skladnosti pitne vode z zakonsko določenimi zahtevami ter obvladovanje vodovodnega sistema za zagotavljanje zdravstveno ustrezne pitne vode.

Za strokovni odvzem in analizo vzorcev je skrbel Nacionalni laboratorij za zdravje, okolje in hrano – NLZOH, enota Novo mesto, ki ima akreditirane postopke za vzorčenje in laboratorijsko analizo pitne vode.

V spodnji tabeli so prikazani rezultati notranjega nadzora kakovosti pitne vode v letu 2025.

Vodovod	MIKROBIOLOŠKE ANALIZE				FIZIKALNO – KEMIČNE ANALIZE			
	Število vzorcev	Ustrezni	Neustrezni	Vzrok NU	Število vzorcev	Ustrezni	Neustrezni	Vzrok NU
Zasebni vodovodni sistem								
Dol pri Trebnjem	4	100 %	0	/	1	100 %	0	/

Rezultati preskušanja pitne vode kažejo, da je njena uporaba varna. Kljub temu morajo uporabniki sami poskrbeti za redno izpiranje internega omrežja, saj lahko ob daljšem zadrževanju vode v hišni napeljavi pride do poslabšanja kakovosti (npr. gnitja oziroma zastajanja vode).

Priporočamo, da občasno zaprete zasun pri vodomeru in odprete pipo v najnižjem delu stavbe, da voda izteče iz hišne napeljave (internega omrežja). Na pipah odstranite in očistite mrežice ter druge nastavke.

Nato hišno omrežje izpirajte v sunkih, z izmeničnim odpiranjem in zapiranjem zasunov oziroma pip, da se čim bolj odstranijo morebitne usedline iz napeljave.

### TRDOTA VODE

Trdota vode je naravna lastnost pitne vode. V pitni vodi so raztopljene različne snovi, katerih količina in vrsta je odvisna od območja, kjer voda izvira in od kemične sestave podlage, preko katere teče. Trdoto vode povzročajo raztopljene mineralne snovi, predvsem kalcijevi in magnezijevi hidrogenkarbonati ter kalcijev sulfat, ki jih voda raztaplja iz prsti in kamnin (CaCO<sub>3</sub> – apnenčasta podlaga, CaMg (CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> – dolomitska podlaga, CaSO<sub>4</sub> – predeli z depoziti sadre). K trdoti vode seveda prispevajo tudi drugi ioni, vendar v znatno manjši meri: Na<sup>+</sup>, K<sup>+</sup>, Cl<sup>-</sup> in drugi (odvisno od kamenin). Trdota vode je sestavljena iz začasne trdote (karbonatne trdote) in trajne trdote (nekarbonatne trdote).

Lestvica trdote vode:	
Stopinje	Trdota vode
pod 4 ° N	zelo mehka
od 4 do 6 ° N	mehka voda
od 8 do 18 ° N	srednje trda voda
od 18 do 30 ° N	trda voda
nad 30 ° N	zelo trda voda



