

## TWARDOŚĆ WODY

Twardość wody to inaczej zawartość związków wapnia oraz magnezu. Jest określana przez konsumentów mianem popularnego "kamienia" czyli wytrąconych podczas gotowania (czy podgrzewania wody) węglanów wapnia i magnezu. Sam proces wytrącania w uproszczeniu, polega na tym, iż podczas podgrzewania, czy gotowania wody następuje odgazowanie rozpuszczonego w wodzie dwutlenku węgla. Dwutlenek węgla utrzymuje węglany wapnia i magnezu w stanie rozpuszczonym, natomiast gdy zostanie z wody usunięty węglany wytrącają się tworząc osad.

Twardość wody jest podawana w różnych jednostkach. Najlepiej obrazującą istotę zagadnienia jest najpowszechniej wykorzystywana w technologii jednostka: mgCaCO<sub>3</sub>/l. Ze względu jednak na to, że równorzędnie stosowane są inne jednostki zamieszczamy przydatną tabelę, pozwalającą ustalić stopień twardości wody.

Twardość wody pitnej według norm polskich wynosić 60-500 mg CaCO<sub>3</sub>/dm<sup>3</sup>  
Rozporządzenie Ministra Zdrowia z dnia 13 listopada 2015r. / Dz. U. 2015, poz.1989/

TWARDOŚĆ WODY 2017					
Stacja Uzdatniania Wody	Twardość węglanowa [mg CaCO <sub>3</sub> /l]	Stopnie niemieckie	Stopnie angielskie	Stopnie francuskie	Skala opisowa
<b>Wieruszów, ul.Ogrodowa</b>	197	11,03	13,80	19,7	woda miękka
<b>Wieruszów, ul. Rzemieślnicza</b>	297	16,63	20,8	29,7	woda średnio-twarda
<b>Mirków</b>	229	12,8	16,04	22,9	woda średnio-twarda
<b>Lubczyna</b>	465	26,04	32,56	46,5	woda twarda