

קשיות המים ברשת הספקה של מי אביבים 2010

קשיות במי שתיה נגרמת ע"י שני מינרלים-קלציום (סידן) ומגנזיום. קיימות סברות לפיהן, המים הקשים נקראים כך משום שהקלציום והמגנזיום מקשים על ביצוע הכביסה. מים המכילים כמות קטנה יותר של קלציום ומגנזיום הם "מים רכים". מקורם של הסידן והמגנזיום בישראל הוא בעיקר בסלעים הנמצאים באקוויפר ההר. מינרלים אלה אינם מזיקים לבריאות. קשיות גבוהה גורמת לשקיעת אבנית המפריעה לפעילות של מכשירים כגון דוד חימום, מכונה כביסה, מדיח כלים וכדומה. לעתים נדרש על ידי היצרן של המדיח כלים או המכונה הכביסה לווסת את המכשיר בהתאם לקשיות באותה עיר. יש מספר גדול של יחידות מדידה בנושא קשיות המים ולהרבה מדינות יש יחידות משלהם. לשירותכם, מצ"ב טבלה המסכמת את קשיות המים ביחידות שונות. החישובים של קשיות המים נעשו על סמך נתונים של חברה "מקורות" בשנת 2013 על המים בכניסה לעיר תל אביב יפו.

| ערך ממוצע קשיות מי "מקורות" | Hardness units | יחידות קשיות |
|-----------------------------|---------------------|------------------------|
| 175 | mg/l CaCO3 | מילגרם/ליטר CaCO3 |
| 9.8 | °dH German degree | דרגות גרמניות °dH |
| 17.5 | ° TH French degree | דרגות צרפתיות ° TH |
| 12.3 | °e Clark degrees | דרגות אנגליות °e |
| 1.75 | mmol/l | מילימול/ליטר |
| 3.5 | mval/l | מיליואל/ליטר |
| 10.22 | grain CaCO3/gal(US) | גראין CaCO3 /גלון (US) |
| 98.05 | mg/l CaO | מילגרם/ליטר CaO |
| 70.1 | mg/l Ca2+ | מילגרם/ליטר Ca2+ |