

Ciets ūdens	Ūdens, kurā: • galvenokārt izšķīduši kalcija un magnija sāļi; • izšķīdušo kalcija un magnija sāļu daudzums pārsniedz atļauto daudzumu saskaņā ar dzeramā ūdens kvalitātes normām.
Dzeramais ūdens	Neapstrādāts vai speciāli sagatavots virszemes vai pazemes ūdens, kas paredzēts: • lietošanai cilvēka uzturā; • ēdiena gatavošanai; • citām vajadzībām. Kvalitatīvs dzeramais ūdens ir: • ar 8–12 °C temperatūru; • caurspīdīgs; • bezkrāsains; • bez smakām; • bez piegaršām; • ar noteiktu ķīmisko elementu saturu un daudzumu.
Nepiesātināts šķīdums	Šķīdums, kurā dotajā temperatūrā vēl var izšķīdināt pievienojamu vielu.
Notekūdeņi	Sadzīvē un rūpniecībā izmantotais ūdens, kas satek kanalizācijas tīklā. Arī lietus ūdens, kas notek no kādas platības.
Piesātināts šķīdums	Šķīdums, kurā dotajā temperatūrā vairs nešķīst pievienojamā viela.
Šķīdinātājs	Šķidrums, kurā šķīdina citas vielas.
Šķīdums	Viendabīgs maisījums no šķīdinātāja un izšķīdušās vielas.
Ūdens atdzelžošana	Dzelzs jonu koncentrācijas samazināšana dzeramajā ūdenī ar atdzelžošanas iekārtām.

Ūdens mīkstināšana	Kalcija un magnija jonu koncentrācijas samazināšana ūdenī ar ūdens mīkstināšanas metodēm.
Vielas masas daļa (%) šķīdumā	Izšķīdušās vielas masas attiecība pret visu šķīduma masu. Vielas masu: • apzīmē ar w; • izsaka procentos (%).
Vielas šķīdība	Skaitlis, kas vienāds ar vielas masu, kura: • noteiktā temperatūrā izšķīst 100 gramos ūdens; • veido piesātinātu šķīdumu.
Vielas šķīdības līkne	Grafisks attēlojums, kas rāda vielas šķīdības izmaiņas atkarībā no temperatūras.