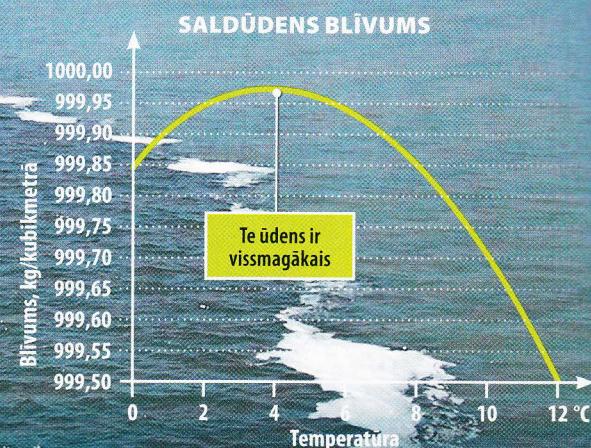
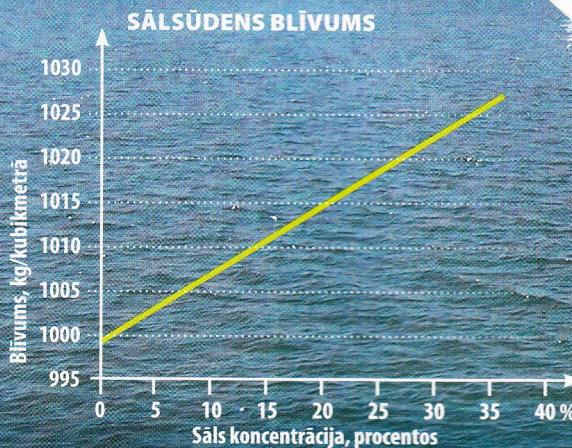


Dabā

Blīvuma atšķirību dēļ
sālsūdens (pa kreisi) un
saldūdens (pa labi)
nesajaucas.

Vai saldūdens ir smagāks nekā jūras vai okeāna ūdens?

Saldūdenim vislielākais blīvums ir četru grādu temperatūrā, jo tieši šajā temperatūrā ūdens molekulas ir sablīvētas visciešāk. Augstākā temperatūrā molekulas ir kustīgākas, tāpēc tāda paša tilpuma traukā tās ietilpst mazāk skaitā. Tādējādi viens litrs verdoša ūdens sver nedaudz mazāk nekā litrs četrus grādus silda ūdens. Ūdens blīvumu ietekmē arī tā sālums.



SĀLS PADARA ŪDENI SMAGĀKU

Jo vairāk sāls ir ūdenī, jo smagāks ūdens. Smagums skaidrojams gan ar to, ka sāls ir smagāks par ūdens molekulām, ko tas aizstāj, gan arī ar to, ka sāls cieši sablīvējas kopā ar ūdeni. Tāpēc sālsūdenim ir lielāks blīvums nekā ūdenim un sālim atsevišķi.

ŪDENIS VISSMAGĀKAIS IR ČETROS GRĀDOS

Ūdens visvairāk sver četru grādu temperatūrā, jo molekulas ir brivas un kustas ļoti maz. Ja temperatūra ir zemāka par četriem grādiem, ūdens molekulas izkārtojas kristāliskā režīgi, kurā tās aizņem vairāk vietas, tāpēc ūdens blīvums samazinās.