

Napoje i woda mineralna

LO

klasa LO

podstawa: chemia XXI–XXII R: chemia wokół nas, ochrona środowiska

POLECENIE**Przeanalizuj tabelę i odpowiedz.**

Mineralizacja ogólna to suma stężeń jonów.

jony [mg/dm ³]	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Na ⁺	K ⁺	HCO ₃ ⁻	SO ₄ ²⁻	Cl ⁻
woda A	120	35	20	5	450	60	30
woda B	40	8	10	2	150	20	10
woda C	250	90	180	20	1100	150	60

Skład wód ćwiczeniowy. Mineralizacja ogólna: do 500 mg/dm³ — niska, 500–1500 — średnia, powyżej 1500 — wysoka.

mineralizacja wody A

rodzaj wody A

rodzaj wody B

rodzaj wody C

substancja pobudzająca w kawie, herbatie i coli

kwas w napojach typu cola, sprzyjający erozji szkliwa

składniki mleka ważne dla kości

garbniki w herbatie — działanie