

Metody przedstawienia składu chemicznego wód podziemnych

Przedstawienie analizy w formie procentowo-równoważnikowej

Przykład 1 – Analiza chemiczna typowej wody naturalnej z utworów czwartorzędowych Polski (wg Witczak, Ratajczak, 1983)

Charakterystyka ogólna:

pH = 7.25

Eh = 130 mV

Substancje rozpuszczone mineralne $S_{rm} = 385 \text{ mg/dm}^3$

Mineralizacja $M = 576.7 \text{ mg/dm}^3$

Twardość ogólna $H_o = 333 \text{ mg CaCO}_3/\text{dm}^3$

Temperatura $t = 10^\circ\text{C}$

Gęstość $\rho = 1.0 \text{ kg/dm}^3$

Siła jonowa $\mu = 0.0108$

Bilans jonowy:

Składnik	mg/dm ³	mval/dm ³	% mval
K ⁺	2.5	0.064	0.825
Na ⁺	21.0	0.913	11.775
Mg ⁺²	19.7	1.621	20.905
Ca ⁺²	101.0	5.040	64.999
Fe ⁺²	3.25	0.116	1.496
Razem kationy		7.754	100.000
Cl ⁻	37.8	1.066	13.776
SO ₄ ⁻²	57.5	1.197	15.469
HCO ₃ ⁻	334.0	5.475	70.755
Razem aniony		7.738	100.000
Razem analiza	576.75		