

Hemija rečnih voda

Vrsta: Seminarski | Broj strana: 22

Reke predstavljaju najpokretniji deo hidrosfere, u kom se zajedničko dejstvo vode sa stenama dešava u uslovima najslobodnije razmene u atmosferi. U osnovne osobine reka, od kojih zavisi hidrohemijski sastav rečnih voda i njen hidrohemijski režim, potrebno je ubrojati:

Brzu smenu vode u koritu, a kao rezultat toga ona deluje na stene ograničeno vreme i neznatno isparava

Formiranje sastava vode u površinskim slojevima zemljine kore

Velika zavisnost vodnog režima od klimatskih uslova

Dobro zajedničko dejstvo vode i atmosfere

Intenzivno dejstvo biljnih i životinjskih organizama na vodu

Sve ovo stvara sledeće osnovne osobine hemijskog sastava rečnih voda:

mala mineralizacija u odnosu na druge vodne objekte

laka izmena sastava pod dejstvom hidrometeoroloških uslova

prisustvo atmosferskih gasova u vodi i beznačajno male količine drugih gasova, kojih nema u atmosferi

intenzivno dejstvo bioloških procesa na jonski i gasni sastav

Opšti uslovi formiranja hemijskog sastava

Po veličini mineralizacije, reke možemo podeliti na one koje imaju:

-malu mineralizaciju (do 200 mg/l)

-srednju mineralizaciju (200-500 mg/l)

-povišenu mineralizaciju (500-1000 mg/l)

-visoku mineralizaciju (>1000 mg/l)

U prvu grupu možemo ubrajati i rečne vode sa veoma malom mineralizacijom (do 100 mg/l).

Većina reka naše planete ima malu i srednju mineralizaciju, dok se visoka mineralizacija retko sreće.

Reka

mg/l % ekv HCO₃⁻ SO₄²⁻ Cl⁻ Ca²⁺ Mg²⁺ Na⁺ + K⁺ Suma mineralnih materija HCO₃⁻ SO₄²⁻ Cl⁻ Ca²⁺ Mg²⁺ Na⁺ + K⁺ Misuri

180.3 117.2 13.5 52.6 18.2 38 419.8 25.6 21.1 3.3 22.7 13.0 14.4 Rio-Grande 15.5 38.0 171.3 108.6 24.0

123.5 650.9 11.8 19.3 18.8 21.0 7.7 21.3 Amazon 18.1 0.8 2.6 5.4 0.5 3.3 30.3 27.9 15.4 6.7 26.0 3.9

20.1 Kolorado 108.4 199.0 159.5 105.8 9.5 102.7 684.9 8.5 19.9 21.6 24.7 3.7 21.6 Temza 214.0 39.1

12.2 75.9 4.8 12.3 358.3 37.6 8.6 3.6 40.1 4.2 5.9 Dunav 236 15.4 2.6 58.2 13.5 5.3 331.0 45.5 3.8 0.8

34.2 13.4 2.8 Nil 84.6 46.7 3.4 15.8 8.8 11.8 119.1 28.4 19.4 1.8 16.2 14.7 19.5

**----- OSTATAK TEKSTA NIJE PRIKAZAN. CEO RAD MOŽETE
PREUZETI NA SAJTU. -----**

www.maturskiradovi.net

MOŽETE NAS KONTAKTIRATI NA E-MAIL: maturskiradovi.net@gmail.com