

VODA, ZAGAĐIVANJE VODE I MERE ZAŠTITE

Rezime: U ovom seminarskom radu opisan je problem zagađivanja i zaštite vode.

KLJUČNE REČI: VODA, ZAGAĐIVANJE, ZAŠTITA

Abstract: In this seminar paper is presented problem of water pollution and protection.

KEY WORDS: WATER, POLLUTION, PROTECTION

SADRŽAJ

1. UVOD.....	2
2. FIZIČKE I HEMIJSKE OSOBINE VODE.....	2
3. ZNAČAJ VODE.....	3
3.1. Značaj vode za biljke.....	3
3.2. Značaj vode za životinje.....	4
3.3. Značaj vode za ljude.....	4
4. RASPOLOŽIVE KOLIČINE VODE.....	5
4.1. Potrošnja vode.....	6
5. NAČIN ZAGAĐIVANJA VODE	8
6. OTPADNE VODE.....	9
6.1. Vrste i karakteristike otpadnih voda.....	9
7. ZAGAĐIVAČI U VODI.....	14
8. ZAŠTITA VODE.....	16
9. TRETIRANJE OTPADNIH VODA.....	17
10. ZABRINJAVAJUĆE INFORMACIJE O VODI.....	17
11. EVROPSKA POVELJA O VODI.....	19
12. ZAKLJUČAK.....	20
LITERATURA.....	21

UVOD

Značaj vode za ljude, za sav živi svet, za ekosistem, za planetu kao celinu, veoma je veliki i mnogobrojan počev od toga da je voda uslov za život pa do mnogih drugih funkcija. Prema tome voda je: osnov života i medijum odakle je život potekao, neophodna namirnica za kompletnu biocenozu uključujući i čoveka, izvor hrane i neophodnih minerala, predmet rada i sredstvo za rad, sredina za mnoge žive organizme, izvor energetskih resursa, mesto rekreacije. Najvažnije od svega je da je uslov za život, a prema podacima Svetske zdravstvene organizacije, danas je već kritična situacija u vezi sa rezervama čiste vode i to kako stajaćih i tekućih tako i podzemnih koje se koriste kao voda za piće.

Čista voda se sve više smanjuje i degradira na razne načine, a najviše udelom čoveka.

FIZIČKE I HEMIJSKE OSOBINE VODE

Voda je jedna od najjednostavnijih i najrasprostranjenijih stvari u prirodi, čije su fizičke i hemijske osobine dobro poznate. Neke od tih osobina su jedinstvene, pa je upravo zbog tih posebnih osobina voda tako važna za održavanje života na Zemlji.

Čista voda je tečnost bez mirisa i ukusa. Obično je bezbojna ako se gleda u malom obimu ili sloju. U debljem sloju je obojena u modre nijanse.

Voda može da se nalazi u sva tri stanja: čvrstom (led), tečnom i gasovitom (vodena para). Molekul vode se sastoji od dva atoma vodonika, koji donose po jedan elektron atomu kiseonika sa šest elektrona, čineći kovalentnu vezu. Međutim, elektroni se kreću bliže atomu kiseonika, pa taj deo molekula poseduje negativni naboj (dipolni momenat), a onaj deo s atomima vodonika je pozitivan. Usled toga svi okolni molekuli vode se elektronski privlače i povezuju tzv. vodonikovim vezama u grupe. Ovaj fenomen utiče na mnoge izvanredne osobine vode.

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

www.maturskiradovi.net

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