

Kisele kiše

Vrsta: Seminarski | Broj strana: 20 | Nivo: Tehnički fakultet, Bor

Sadržaj

1.Uvod.....	1
2. Kisele kiše.....	2
2.1. Izvori atmosferskog taloga i kiselih kiša.....	3
2.2. Proces nastajanja kiselih kiša i hemijske reakcije.....	4
2.3. Sudbina polutanata u atmosferi.....	7
2.4. Efekti kiselih kiša i hemijske reakcije.....	7
3.Smog.....	9
3.1. Zagađujuće supstance u vazduhu koje utiču na stvaranje smoga.....	9
3.2. Fotohemijski smog.....	12
3.2.1. Nastanak fotohemijskog smoga i hemijske reakcije.....	13
3.3. Elektronski smog i njegovo nastajanje.....	16
3.4. Štetno dejstvo smoga na zdravlje i okolinu ljudi.....	16
4. Zaključak.....	17
Litratura.....	18

1.Uvod

Čist vazduh je osnova za zdravlje i život ljudi i čitavog ekosistema. Vazduh je smeša gasova od kojih su neki u vrlo promenljivom sastavu:

Tabela 1.

Naziv gasa

Koncentracija u %

Azot

78.08%

kiseonik

20.95%

Argon

Kripton

Ksenon

Helijum

Neon

0.93%

U promenljivim količinama u vazduhu može biti vodene pare, ozona, ugljen dioksida.. Do ne željenih efekata dolazi kada se ovaj odnos poremeti. Zagađenje vazduha podrazumeva prisustvo hemikalija, čestica ili bioloških materijala koji nanose štetu ili uzrokuju nelagodnost kod čoveka i drugih živih bića, odnosno koji ugrožavaju prirodnu sredinu u atmosferi.

Najčešće zagađujuće materije su ugljen-monoksid (CO), sumpor-dioksid (SO₂), azot-dioksid (NO₂), mikro čestice čađi. Specifične zagađujuće materije vazduha su i olovo, kadmijum, mangan, arsen, nikl, hrom, cink i drugi teški metali i organske supstance koji nastaju kao rezultat različitih aktivnosti.

Ugljen-monoksid (CO) je veoma otrovan gas, bez boje mirisa i ukusa. Ovaj gas nastaje prilikom nepotpunog sagorevanja fosilnih goriva. Koncetracija od 1% CO u vazduhu je smrtonosna. Ugljen monoksid je toksičan u visokim koncentracijama i indirektno doprinosi globalnom zagrevanju kao prekursor ozona. Emitovane kisele supstance kao što su SO₂ i azot-dioksid (NO₂) u atmosferi se mogu zadržati i do nekoliko dana i za to vreme preći razdaljinu od preko nekoliko hiljada kilometara, gde se preobražuju u sulfornu i azotnu kiselinu. Primarni polutanti SO₂ i NO₂ i njihovi reakcioni proizvodi nakon njihove depozicije i promene padaju na površinu zemlje i površinskih voda (kisele kiše) gde uzrokuju

zakiseljavanje sredine.. Pored ovih zagađivača jedan od problema koji se često javlja u gradovima i posledica je čovekovih aktivnosti je smog.

Slika 1. Kisele kiše Slika 2. Smog

2.Kisele kiše

Kisela kiša je padavina zagađena sumpor-dioksidom, azotnim oksidima, amonijakom i drugim hemijskim jedinjenjima. To su padavine koji imaju veću kiselost (manje pH) od uobičajenih kiša koje padaju u nezagađenim regionima Zemlje. Padavine odstranjuju iz atmosfere gasove, aerosoli (čestice) na dva nacina:

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

www.maturskiradovi.net

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