

Utjecaj višestjenih ugljikovih nanocijevi na fotokatalitička svojstva TiO₂

Čavrak, Tea

Master's thesis / Diplomski rad

2019

Degree Grantor / Ustanova koja je dodijelila akademski / stručni stupanj: **University of Zagreb, Faculty of Metallurgy / Sveučilište u Zagrebu, Metalurški fakultet**

Permanent link / Trajna poveznica: <https://um.nsk.hr/um:nbn:hr:115:107206>

Rights / Prava: [In copyright](#) / [Zaštićeno autorskim pravom.](#)

Download date / Datum preuzimanja: **2024-12-28**



SVEUČILIŠTE U ZAGREBU
METALURŠKI FAKULTET
UNIVERSITY OF ZAGREB
FACULTY OF METALLURGY

Repository / Repozitorij:

[Repository of Faculty of Metallurgy University of Zagreb - Repository of Faculty of Metallurgy University of Zagreb](#)



SVEUČILIŠTE U ZAGREBU
METALURŠKI FAKULTET

Tea Čavrak

DIPLOMSKI RAD

Sisak, rujan 2019.

SVEUČILIŠTE U ZAGREBU
METALURŠKI FAKULTET

Tea Čavrak

**UTJECAJ VIŠESTJENIH UGLJIKOVIH NANOCIJEVI NA
FOTOKATALITIČKA SVOJSTVA TiO₂**

DIPLOMSKI RAD

Mentor/sumentor: izv. prof. dr. sc. Ivan Brnardić
Igor Jajčinović mag. ing. oecoing.

Članovi Povjerenstva za ocjenu i obranu diplomskog rada:
izv. prof. dr. sc. Tamara Holjevac Grgurić
izv. prof. dr. sc. Ivan Brnardić
izv. prof. dr. sc. Anita Štrkalj

Sisak, rujan 2019.

Zahvaljujem se izv. prof. dr. sc. Ivanu Brnardiću i Igoru Jajčinoviću mag. ing. oecoing. na uloženom trudu i strpljenju prilikom izrade diplomskog rada. Zahvaljujem se svima koju su mi svojim savjetima pomogli pri izradi ovog rada. Veliko hvala kolegi Igoru Jajčinoviću mag. ing. oecoing. na pomoći pri izradi eksperimentalnog dijela rada. Zahvaljujem se svojim roditeljima, sestri i Tomi na ukazanoj podršci. Hvala vam na svojoj potpori koju ste mi pružili tijekom mog studiranja.

SAŽETAK

Sve veća uporaba lijekova, pesticida i drugih sličnih proizvoda utječe na onečišćenje vode. Takvi proizvodi spadaju u mikroonečišćenja koja zahtijevaju posebne uvijete pročišćavanja. Jedan od načina pročišćavanja su napredni oksidacijski procesi u koje spada i fotokataliza. Za proces fotokatalize potrebna je prisutnost fotokatalizatora, jedan od fotokatalizatora koji se koristi u fotokatalizi je TiO_2 . Za poboljšanje svojstava TiO_2 mogu se koristiti različiti elementi, spojevi i ugljikove nanocijevi.

U radu su pripremljeni fotokatalizatori TiO_2 i TiO_2 /višestijene ugljikove nanocijevi s različitim udjelima nanocijevi nanošenih sol-gel postupkom na staklenu mrežicu. Uspješno vezanje fotokatalizatora na staklenu mrežicu potvrđeno je vizualno i SEM/EDS analizom. Ispitana su fotokatalitička svojstva razgradnjom salicilne kiseline u reaktoru sa simuliranim sunčevim zračenjem. Utvrđeno je da udio od 5 % ugljikovih nanocijevi daje najbolje rezultate razgradnje salicilne kiseline fotokatalizom.

Ključne riječi: fotokataliza, ugljikove nanocijevi, titanijev dioksid (TiO_2), fotokatalitička svojstva.

IMPACT OF MULTI WALL CARBON NANOTUBES OF PHOTOCATALYTIC PROPERTIES OF TiO₂

SUMMARY

The increasing use of medicines, pesticides and other similar products is affecting water pollution. Such products belong to microimpurities that require special purification conditions. One of the methods of purification is advance oxidation processes, which include photocatalysis. Photocatalysis requires the presence of photocatalysts, one of the photocatalysts used in photocatalysis is TiO₂. Various elements, compounds and carbon nanotubes can be used to improve the properties of TiO₂.

In this paper photocatalysts from TiO₂ and TiO₂/multi walled carbon nanotubes with different proportions of nanotubes deposited by sol-gel process on a glass mesh has been prepared. The successful bonding of the photocatalyst to the glass mesh was confirmed visually and by SEM/EDS analysis. The photocatalytic properties were examined by decomposing salicylic acid in reactor with a simulated solar radiation. It was established that 5 wt.% of carbon nanotubes gave the best results for the degradation of salicylic acid by photocatalysis.

Keywords: photocatalysis, carbon nanotubes, titanium dioxide (TiO₂), photocatalytic properties

SADRŽAJ

1. UVOD	1
2. OPĆI DIO	2
2.1. Napredni oksidacijski procesi	2
2.2. Proces fotokatalize	4
2.2.1. Homogena fotokataliza	4
2.2.2. Heterogena fotokataliza	5
2.3. Mehanizam i osnove fotokatalitičkih reakcija	8
2.4. Titanijev dioksid (TiO ₂)	10
2.4.1. Strukturna svojstva	10
2.4.2. Elektronska svojstva	11
2.5. Fotokatalitički kopmoziti ugljične nanocijevi (CNT) – TiO ₂	12
2.5.1. Fotokataliza CNT-a i TiO ₂	12
2.5.2. Mehanizmi unapređenja fotokatalize s CNT – TiO ₂ kompozitima	12
2.6. Salicilna kiselina kao farmaceutik	14
3. EKSPERIMENTALNI DIO	15
3.1. Materijali	15
3.2. Metoda pripreme i nanošenja fotokatalizatora	15
3.3. Reaktor za ispitivanje fotokatalitičkih svojstava	15
3.4. Mrežice nakon nanošenja fotokatalizatora	17
3.5. UV/VIS spektrofotometrija	20
3.6. Skenirajuća elektronska mikroskopija (SEM)	20
4. REZULTATI I RASPRAVA	21
5. ZAKLJUČAK	24
6. LITERATURA	25

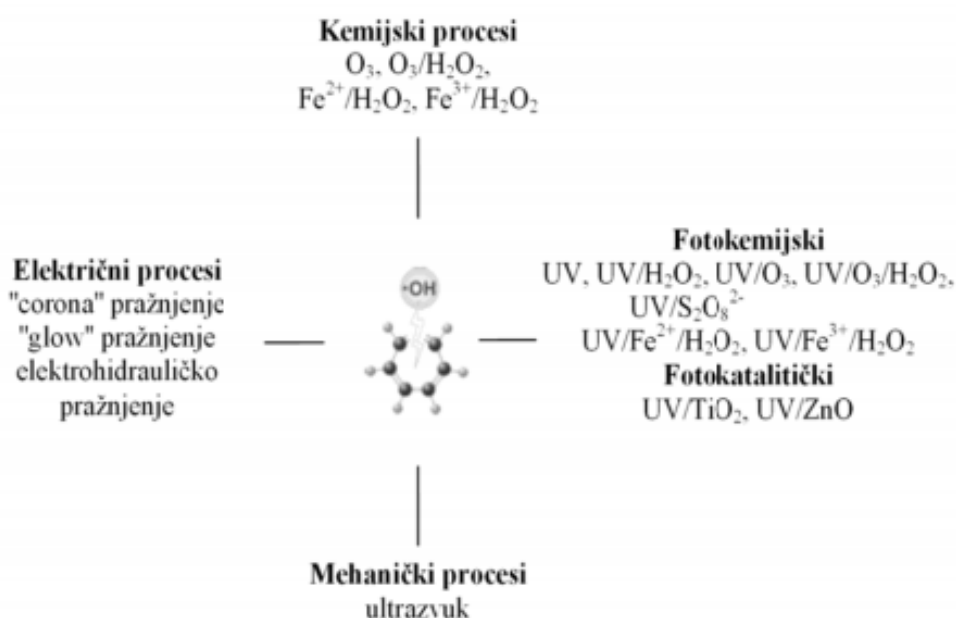
1. UVOD

U posljednjih nekoliko desetljeća potrošnja vode po stanovniku se višestruko povećala zbog rastućeg broja stanovništva, urbanizacije i industrijalizacije, pa je u današnjem društvu voda postala visokovrijedno dobro [1]. U današnje vrijeme se sve češće susrećemo s vodama koje kvalitetom nisu pogodne za ljudsku upotrebu [2]. Metode kojima se održivo poslovanje može ostvariti uz pozitivan ekonomski učinak su regeneracija i recirkulacija vode u proces te učinkovitija obrada otpadnih voda prije ispuštanja u okoliš [1]. Otpadne vode predstavljaju jedan od vodećih ekoloških problema, a veliki problem izazivaju industrijske otpadne vode nastale u industrijama nakon upotrebe vode u procesu proizvodnje. Industrijske otpadne vode nerijetko sadrže štetne i toksične tvari organskog i anorganskog podrijetla koje imaju izrazito negativan utjecaj na zdravlje ljudi i okoliš [3]. Organskog podrijetla su mikroonečišćujuće tvari u koje ubrajamo humane i veterinarske lijekove (farmaceutici), kemikalije iz industrije te pesticide koji uslijed kontinuiranih proizvodnih procesa stalno pronalaze svoje mjesto u okolišu [4]. Mikroonečišćujuće tvari obično su prisutni u vodama u tragovima u koncentracijama u rasponu od nekoliko ng/L do nekoliko µg/L. Niska koncentracija i raznolikost mikroonečišćujućih tvari komplicira procedure otkrivanja i analize te stvaraju izazove za postupke pročišćavanja otpadnih voda [5]. Kako je kemijski sastav otpadnih voda kompleksan, sve je veća potreba za razvojem novih postupaka obrade otpadnih voda kako bi se omogućilo smanjenje koncentracije određenih mikroonečišćujućih tvari primjenom bioloških, fizikalnih, fizikalno-kemijskih i kemijskih postupaka. Međutim, zbog ekonomske neisplativosti i velikih potrošnji kemikalija koriste se napredni oksidacijski procesi AOP (engl. *Advanced Oxidation Process*). U oksidacijske procese spada fotokataliza koja predstavlja proces visoke djelotvornosti za obradu voda i otpadnih voda prilikom čega dolazi do razgradnje različitih mikroonečišćujućih tvari [3]. Za potpunu razgradnju mikroonečišćujućih tvari koriste se fotokatalizatori te je jedan od njih titanijev dioksid (TiO_2). TiO_2 se najčešće koristi zbog svoje kemijske i termičke stabilnosti, niske toksičnosti, relativno visoke katalitičke aktivnosti te zbog niske cijene [4]. Pošto TiO_2 ima energiju zabranjene zone $E_{bg} = 3,0\text{-}3,2\text{ eV}$, on se može aktivirati jedino apsorpcijom fotona UVA zračenja [3]. Zračenjem fotokatalizatora TiO_2 nastaju hidroksilni radikali, $\bullet\text{OH}$ te oni kao neselektivni oksidansi svojim oksidacijskim potencijalom gotovo potpuno pretvaraju organsku tvar u vodu (H_2O) i ugljikov dioksid (CO_2), odnosno uzrokuju mineralizaciju organske tvari [4]. TiO_2 fotokatalizator se može koristiti u vodenoj suspenziji ili može biti imobiliziran na čvrste nosače. U vodenoj suspenziji dobiva na većoj važnosti u području AOP-a za razgradnju toksičnih spojeva jer je kemijski inertan, stabilan, ima jaku oksidacijsku moć i veliku površinu koja je dostupna za redoks reakcije [6]. TiO_2 se najčešće koristi u suspendiranom obliku, no ipak se smatra da je imobilizacija katalizatora korisnija jer se TiO_2 lakše uklanja iz sustava te je moguće višekratno korištenje imobiliziranog katalizatora. Količina fotokatalizatora koja se koristi u imobiliziranom stanju manja je nego količina fotokatalizatora koja se koristi u suspenziji. Imobilizacija TiO_2 postiže se na različitim nosačima kao što su staklo, polimeri, metal, silikagel, aktivni ugljen, keramika itd. Primjenom fotokatalizatora u industriji očekuje se mogućnost recikliranja i uporaba u više ciklusa što se može postići vezanjem TiO_2 na nosač [4]. Kako bi se poboljšao proces fotokatalize uz TiO_2 moguće je dodati i ugljikove nanocijevi (engl. *Carbon nanotubes*, CNT). U ovom radu biti će prikazane pripreme fotokatalizatora imobilizacijom TiO_2 na nosače sol-gel metodom uporabom klasičnog sušenja te utjecaj višeslojnih ugljikovih nanocijevi na fotokatalitička svojstva TiO_2 .

2. OPĆI DIO

2.1. Napredni oksidacijski proces

Napredni oksidacijski procesi su procesi prilikom kojih u različitim reakcijskim sustavima dolazi do stvaranja reaktivnih hidroksilnih radikala ($\bullet\text{OH}$). Oni imaju visok oksidacijski potencijal te mogu brzo oksidirati većinu složenih organskih spojeva u uvjetima atmosferskog tlaka i temperature [6]. Općenito, $\bullet\text{OH}$ radikali mogu nastati pod utjecajem kemijske, električne, mehaničke ili energije zračenja, pa se tako AOP-i mogu podijeliti na kemijske, fotokemijske i fotokatalitičke, mehaničke i električne procese. Fotokemijski i fotokatalitički procesi primjenom UV zračenja uz prisutnost oksidansa (ozon ili vodikov peroksid) ili katalizatora (titanijev dioksid, cinkov oksid) dovode do nastajanja $\bullet\text{OH}$ radikala. Ujedno $\bullet\text{OH}$ radikali mogu nastati i uslijed mehaničke energije kao i uslijed upotrebe električne energije. Na slici 1 Shematski je prikaz naprednih oksidacijskih procesa i njegovih kombinacija [7].

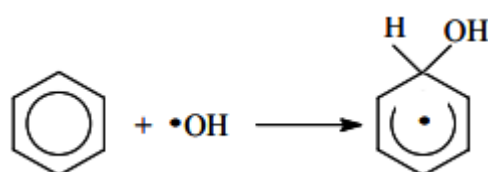


Slika 1. Shematski prikaz naprednih oksidacijskih procesa i njegovih kombinacija [7].

Napredni oksidacijski procesi uspješno razgrađuju biološki toksične te različite postojeće organske onečišćujuće tvari, kao što su aromatski spojevi, pesticidi, farmaceutici te hlapivi organski spojevi [6].

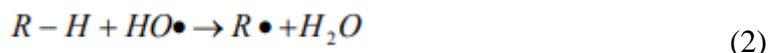
Nastali radikali djeluju dosta brzo te napadaju organske molekule. Ovisno o vrsti tih molekula moguće su tri vrste reakcija [8]:

- elektrofilna adicija hidroksilnih radikala na dvostruku vezu

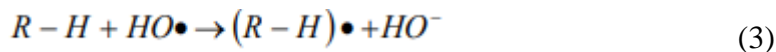


(1)

- oduzimanje vodikovog atoma



- prijelaz elektrona



Najveća prednost AOP procesa u usporedbi s ostalim procesima obrade je u tome što nema ili gotovo nema nastajanja sekundarnog otpada prilikom razgradnje organskih onečišćivača u otpadnim vodama [9]. Najčešće primjenjivi napredni oksidacijski procesi uključuju različite izvedbe procesa s obzirom na način njihovog provođenja [10]:

- procesi koji se provode u prisutnosti UV zračenja (fotoliza),
- procesi koji se zasnivaju na primjeni ozona (O₃, ozonoliza),
- procesi koji se zasnivaju na kombinaciji fotolize i ozonolize (UV/O₃),
- fotokatalitički procesi s TiO₂ kao katalizatorom (UV/TiO₂),
- fotokatalitički procesi s H₂O₂ kao oksidansom (UV/TiO₂/ H₂O₂),
- Fentonov proces Fe(II)/ H₂O₂ u kojima je raspad H₂O₂ kataliziran Fe ionima,
- Fentonu slični proces (Fe(III)/ H₂O₂, Fe(0)/ H₂O₂).

Nadalje u tablici 1 prikaz je najčešćih naprednih oksidacijskih procesa

Tablica 1. Najčešći napredni oksidacijski procesi [6]

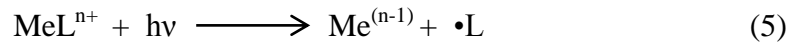
Napredni oksidacijski procesi				
Kemijski	Fotokemijski	Fotokatalitički	Električni	Mehanički
O ₃ , O ₃ / H ₂ O ₂ Fe ²⁺ / H ₂ O ₂ Fe ³⁺ / H ₂ O ₂	UV/ H ₂ O ₂ UV/ O ₃ H ₂ O ₂ UV/Fe ²⁺ / H ₂ O ₂ UV/Fe ³⁺ / H ₂ O ₂	UV/TiO ₂ UV/ZnO	Visokonaponski Električni Pražnjenje	UZV

2.2. Proces fotokatalize

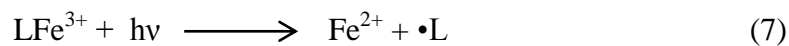
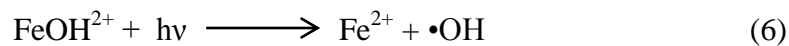
Riječ fotokataliza proizlazi od grčkog prefiksa foto (*phos*: svjetlo) i kataliza (*katalyo*: rastavljanje, raspad) [3]. Pojam fotokataliza pojavio se 1930-ih godina dvadesetog stoljeća te danas predstavlja granu kemije koja se bavi katalitičkim reakcijama pod utjecajem svjetlosti. Jedan od prvih pokušaj definiranja fotokatalize je i pokušaj IUPAC-ove komisije. Oni su fotokatalizu definirali kao „katalitičku reakciju koja uključuje apsorpciju svjetlosti od strane katalizatora ili supstrata“ [11]. Fotokataliza je proces prilikom kojeg se reakcije iniciraju svjetlom u prisustvu tvari koje su poznate pod nazivom fotokatalizatori [12]. Kada svjetlost odgovarajuće energije, tj. fotoni određene valne duljine tijekom fotokatalize stupe u kontakt s katalizatorom, oni aktiviraju katalizator te dolazi do prijelaza elektrona iz valentne u vodljivu vrpce. Nakon što elektroni prijeđu iz valentne vrpce u vodljivu, dolazi do nastajanja šupljine u valentnoj ljusci (h^+). To upućuje da dolazi do razdvajanja naboja na čemu se temelji heterogena fotokataliza. Fotokataliza može biti homogena i heterogena. Procesi heterogene fotokatalize postali su važna tehnologija koja dovodi do bolje i potpunije mineralizacije mnogih organskih mikroonečišćenja uz pomoć korištenja fotokatalizatora i UV zračenja te se kao rezultat dobivaju produkti koji su ekološki prihvatljivi, a pri tome se ne upotrebljavaju nikakve dodatne kemikalije. Uporabom homogenih ili heterogenih katalizatora znatno se povećava efikasnost kemijskih procesa. Kod homogene fotokatalize imamo jednofazni sistem, tj. potrebno je pripremiti suspenziju koja se sastoji od katalizatora i otopine. U homogene procese spadaju reakcije ozona, Fentonove reakcije ili reakcije vodikovog peroksida, a mogu se odvijati uz ili bez prisustva UV zračenja. Za razliku od homogene, heterogena fotokataliza treba imati izvor zračenja. Heterogena fotokataliza ima dvo ili višefazni sustav, a kao katalizatori se koriste ZnO i TiO₂. Fotokatalizatori se nanose na čvrste podloge, a reakcije se odvijaju na površini između fotokatalizatora i druge faze te ta faza može biti plinovita ili tekuća. Kako prilikom heterogene fotokatalize djelovanjem zračenja određene valne duljine nastaju šupljine, one se mogu manifestirati na površini poluvodiča. Fotokatalitička reakcija značajno ovisi o apsorpciji UV/VIS zračenja na površini katalizatora. Brzina reakcije ovisi o intenzitetu zračenja, te brzina reakcije raste sa povećanjem intenziteta zračenja. Kod fotokatalize vrsta zračenja ne utječe na mehanizam reakcije te je neophodno da valna duljina zračenja bude dovoljna za pobudu, tj. da kvantum energija zračenja ($h\nu$) bude veći od širine zabranjene zone (E_{bg}). Prikladna valna duljina u UV području je $300 \text{ nm} < \lambda < 390 \text{ nm}$ kada je širina zabranjene zone fotokatalizatora od 2,8 do 3,2 eV. Kada se upotrebljava UV zračenje, prilikom kemijskih procesa nastaju slobodni radikali, jaka su oksidacijska sredstva i služe za oksidaciju mikroonečišćujućih tvari. Molekule se pobuđuju pomoću UV zračenja, tj. prelaze u stanje više energije. Molekule kratko ostaju u pobuđenom stanju, nakon čega se vraćaju u početno stanje ili se razgrađuju. UV zračenje se najčešće primjenjuje kod dezinfekcije vode te služi za uklanjanje mikroonečišćenja [11].

2.2.1. Homogena fotokataliza

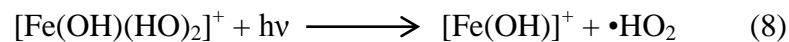
Među homogenim fotokatalitičkim procesima koji su od presudne važnosti za okoliš i imaju važnu ulogu u prirodnom pročišćavanju ultraljubičastim (UV) zraka sunčeve svjetlosti, nastaju hidrokomplesni prijelaznog materijala (željezo, bakar, krom) u višem oksidacijskom stanju. Tako stvoreni hidroksilni radikali reagiraju sa supstratom, što dovodi do akumulacije raznih organskih radikala u otopini. Fotokemijski proces u ovom slučaju je oksidacija supstrata hidroksilnog radikala koji nastaje kao rezultat fototransfernog naboja u hidrauličkom polju unutar metalnih iona (Me) u višem valentnom stanju.



Pod djelovanjem atmosferskog tlaka izvorni oblik prijelaznog metala regenerira se istovremenom stvaranjem superoksidnih iona, peroksilnih radikala i radikalne oksidacije produkata degradiranog supstrata. Interakcija organskih onečišćivala s hidroksilnim radikalima nastalim fotoreakcijom, uz prisutnost molekularnog kisika, praćene su stvaranjem vodikovog peroksida. Fotokemijski proces može se provesti fotonukleiranim prijenosom elektrona iz unutrašnje sfere iz liganda u metalni ion s formiranjem organskih radikala i redukcijom iona prijelaznih metala. Nastali u ranim fazama fotoreakcije reducirani oblik metala, organski radikali i radikalni ioni uključeni su u naknadne toplinske reakcije. Nastajanje H_2O_2 u fotooksidaciji alkohola uz prisutnost molekularnog kisika je neovisno o postupku generiranja $\bullet\text{OH}$ radikala. Tako se akumulacija H_2O_2 uočava tijekom fotooksidacije etanola u vodenim otopinama soli željeza u kojima se generiranje $\bullet\text{OH}$ radikala vrši pomoću unutarnjih fotoinduciranih vodenih Fe^{3+} iona. To se prvenstveno odnosi na oksidaciju organske tvari hidrosfere u sustavu Fe^{2+} (Fe^{3+})- H_2O_2 -UV (Fentonov sustav) koji se naširoko koristi u fotokemijskim metodama obrade vode. Fentonova oksidacija reagenska s dodatnim izlaganjem UV zračenja jedan je od najperspektivnijih načina pročišćavanja otpadnih voda. Supstrati i produkti intermedijarnog uništavanja koji tvore komplekse sa Fe^{3+} mogu djelovati kao sredstvo za senzibilizaciju svjetlosti. Učinak svjetla nastaje u sustavu, relativno zbog visoke koncentracije aktivnog katalizatora Fe^{2+} iona.



Fotoaktivni ioni su Fe^{3+} , FeOH_2 , i $\text{Fe}_2(\text{OH})_2^{4+}$ čiji se doprinos određuje pomoću pH vrijednosti i valne duljine korištenog izvora svjetlosti. Kada je kvantni prinos u fotooksidaciji liganda veći nego u reakciji (7), taj proces će prevladati. Fotoredukcija Fe^{3+} koji je u obliku kompleksa, s limunskom i oksalno kiselinom u području blizu UV zračenja nastavlja s visokim kvantnim prinosima. U procesima koji se odvijaju u sustavu H_2O_2 - Fe^{2+} -hv, moramo također razmotriti nastavak procesa s visokim kvantnim prinosom fotoinducirane razgradnje kompleksnih iona $[\text{Fe}(\text{OH})(\text{HO})_2]^+$ da bi se formirali radikali hidroperoksida koji su slabiji od hidroksilnih radikala.

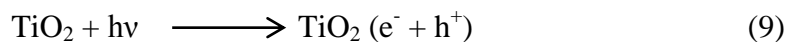


Ovaj proces se “natječe“ s oksidacijom organskih spojeva na bazi Fe^{3+} iona, što smanjuje učinkovitost samog procesa pročišćavanja. Uništavanje mikroonečišćujućih tvari u oba slučaja se povećava s porastom temperature i padom pH vrijednosti [13].

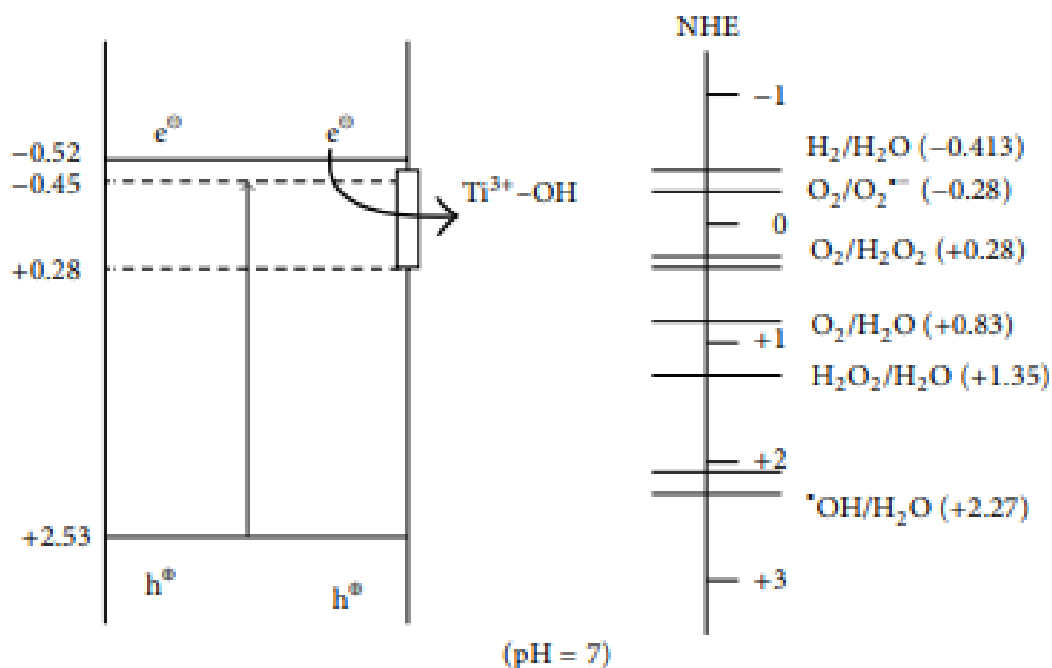
2.2.2. Heterogena fotokataliza

Prednosti heterogene fotokatalize su jednostavnost, učinkovitost i mogućnost korištenja sunčeve svjetlosti. Većina istraživanja razmatra heterogene sustave temeljene na visoko dispergiranom titanovom dioksidu (TiO_2) s kristalnom modifikacijom anatasa. TiO_2 je visoko aktivan, jeftin, netoksičan i kemijski stabilan proizvod koji se dobiva prilikom proizvodnje teških metala. Fotokatalitička svojstva TiO_2 određena su svojstvima njegove elektroničke

strukture, odnosno postojanjem valencija i zone provodnosti u njemu. Kada se apsorbira kvant svjetla, slobodni elektron (e^-) i elektronska praznina formiraju rupe koje se rekombiniraju ili migriraju u poluvodiču koji je djelomično lokaliziran na strukturnim defektnim centrima njegove kristalne rešetke:

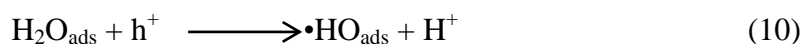


Vjerojatnost prijenosa elektrona u sustav PC-adsorbanata (oksidanska, supstrata) određena je relativnim položajem zone valencije i provodljivosti PC-a i vrijednosti oksidacijsko-redukcijskog potencijala oksidansa i podloge. Na slici 2 prikaz je kemijske fotogeneracije početnih oksidacijskih sredstava na površini TiO_2 u prisutnosti spojeva elektrona-donora (D) i elektrona-akceptora (A) [13].



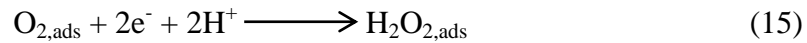
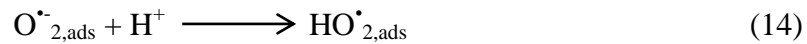
Slika 2. Kemijska fotogeneracija početnih oksidacijskih sredstava na površini TiO_2 [13].

Oksidacijsko-redukcijski potencijal oksidacije vode, hidroksilnih iona i većine organskih spojeva u širokom rasponu pH vrijednosti je ispod fotoregeneriranih šupljina, pri čemu se na površini stvaraju hidroksilni radikali i organski kationski radikali:

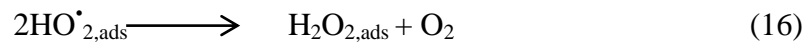


Redoks potencijal za elektrone kondukcije iznosi $-0,52$ V, što je dovoljno negativno da se iz vode izvuče vodik. Međutim, ako i nakon hvatanja, značajan broj elektrona još uvijek je u stanju reducirati kisik na superoksidne radikale $\text{O}_2^{\bullet-}$ ili na vodikov peroksid. Ovisno o uvjetima, šupljine, $\text{OH} \bullet$ i $\text{O}_2^{\bullet-}$ radikali, H_2O_2 i O_2 mogu imati glavnu ulogu u mehanizmima

fotokatalitičke reakcije. Redukcija kisika elektronima rezultira stvaranje superoksida, hidroperoksid radikala i vodikovog peroksida:



Tijekom interakcije hidroperoksidnih radikala i rekombinacije hidroksilnih radikala nastaje vodikov peroksid:



Pod djelovanjem UV svjetla (<300 nm), vodikov peroksid disocira uz nastanak hidroksilnih radikala:



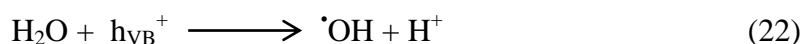
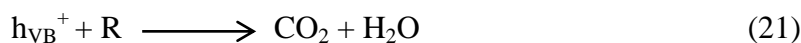
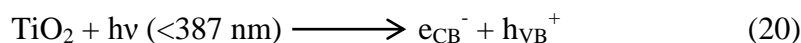
Vodikov peroksid je učinkovit čistač fotogeneriranih elektrona:



Fotokatalitički proces provodi se izravnom oksidacijom supstrata pomoću šupljina TiO_2 na površini i oksidacijom mikroonečišćenja visoko aktivnih kisikovih radikala u sloju otopine koji u blizini TiO_2 [13].

2.3. Mehanizam i osnove fotokatalitičkih reakcija

Heterogena fotokataliza korištenjem UV/TiO₂ jedan je od najčešćih fotokatalitičkih procesa i temelji se na adsorpciji fotona s energijom većom od 3,2 eV (valne duljine niže od 390 nm), što rezultira inicijacijskom pobudom koja je povezana s razdvajanjem naboja. Generiranje pobuđenih visokonaponskih parova elektrona i šupljina javlja se kada su široko pojasni poluvodiči ozračeni više od energije zračenja. To rezultira pomicanjem elektrona u vidljivom pojasu (e_{CB}⁻) i stvaranje pozitivne šupljine u valentnom pojasu (h_{VB}⁺) (19). h_{VB}⁺ i e_{CB}⁻ su snažni oksidacijski i redukcijski agensi. h_{VB}⁺ reagira s organskim spojevima što rezultira njihovom oksidacijom te nastajanje CO₂ i H₂O kao krajnjih produkata (20). h_{VB}⁺ također može oksidirati organske spojeve reakcijom s vodom kako bi nastao [•]OH (21). Hidroksil radikal ([•]OH) koji je proizvedem ima drugi najveći oksidacijski potencijal (2,80 V) koji je tek neznatno niži od najjačeg oksidanta, floura. Zbog svoje elektrofilne prirode, [•]OH može neselektivno oksidirati gotovo sve molekule bogate elektronima, pretvarajući ih u CO₂ i H₂O.

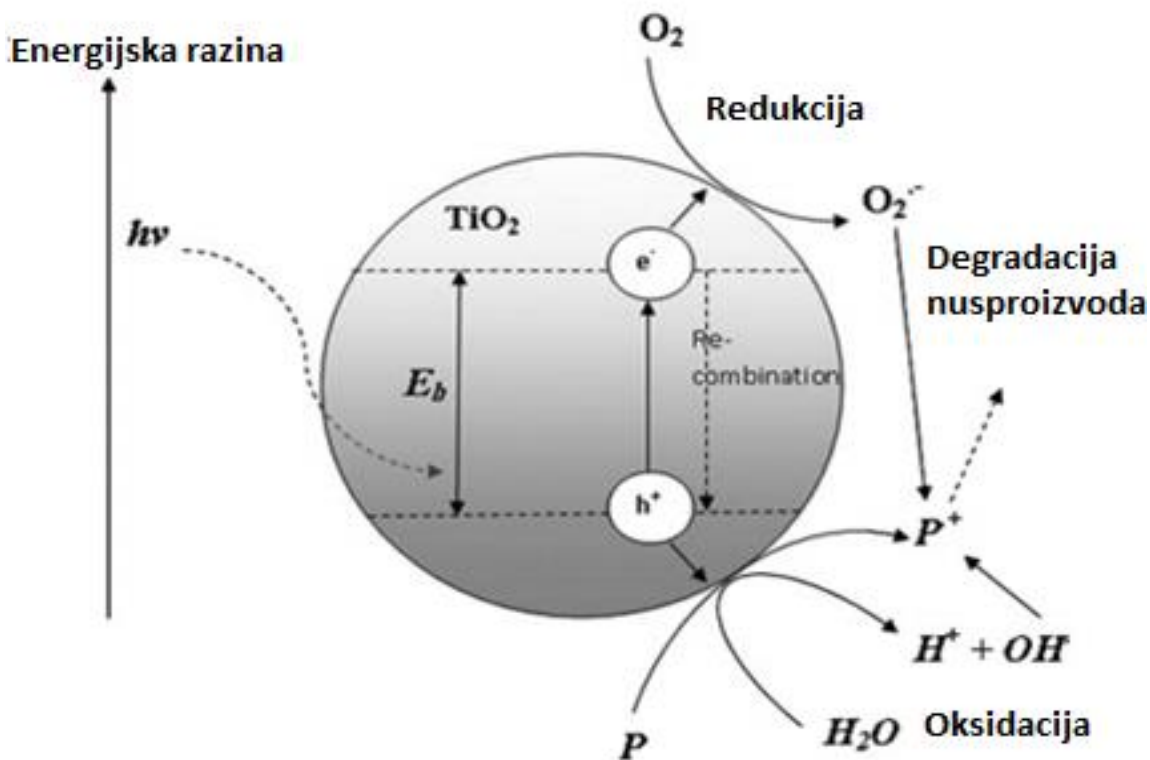


Gdje R predstavlja organski spoj.

Vodljivi pojas može reagirati s O₂, formirajući anionski radikal superoksid, kako je prikazano u jednadžbi 23.



Daljnja reakcija može dovesti do stvaranja vodikovog peroksida koji dovodi do stvaranja [•]OH. Mehanizam stvaranja rupičastih parova pri ozračivanju TiO₂ prikazan je na slici 3 [14].



Slika 3. Mehanizam stvaranja parova elektron-šupljina u čestici TiO_2 uz prisutnost onečišćenja u vodi [14].

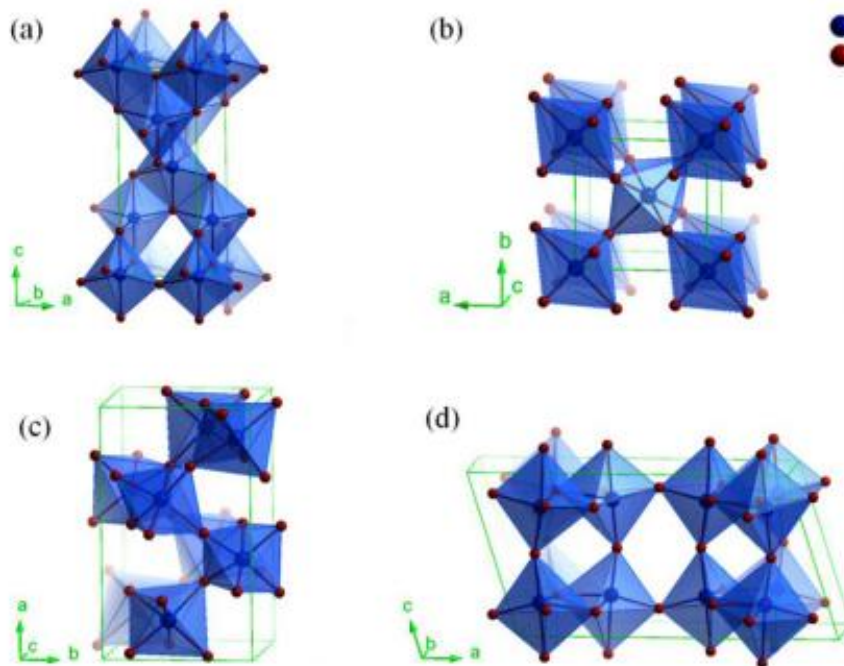
Prisutnost otopljenog kisika iznimno je važna tijekom fotokatalitičke razgradnje jer može otežati proces rekombinacije TiO_2 ($e_{\text{CB}}^- / h_{\text{VB}}^+$) što rezultira održavanjem elektroneutralnosti TiO_2 čestica. Drugim riječima za djelotvornu fotokatalitičku razgradnju organskih onečišćujućih tvari važno je da se proces redukcije kisika i proces oksidacije onečišćujućih tvari odvijaju istovremeno kako bi se izbjeglo nakupljanje elektrona u provodnom pojasu, jer bi se time smanjila brzina rekombinacije e_{CB}^- i h_{VB}^+ [14].

2.4. Titanijev dioksid (TiO₂)

Titanijev dioksid (TiO₂) dugo se smatrao jednim od najperspektivnijim fotokatalizatorom s zaslugama kao što su visoka reaktivnost, dobra stabilnost, netoksičnost, ekonomičnost, itd., a nanomaterijali TiO₂ uglavnom su primjenjivani u proizvodima za osobnu higijenu, za uređenje interijera sve dok znanstvenici Fujimasha i Honda 1972. godine nisu prvi put upotrijebili TiO₂ elektrodu za fotokatalizu. Od tada, brojni TiO₂ nanomaterijali i kompoziti nanomaterijala na bazi TiO₂ su osmišljeni i sintetizirani. Međutim, nekoliko čimbenika ograničilo je njegovu praktičnu primjenu kao što je valna duljina (3,2 eV za anatas i 3,0 eV za rutil) i brza rekombinacija fotogeneriranih parova elektron – rupa. U posljednjih nekoliko godina uloženi su znatni naponi kako bi se modificirala valna duljina TiO₂ i kako bi se pojačala njegova fotokatalitička aktivnost pri osvjetljenju vidljivim svjetlom; na primjer: doping, uvođenje atoma ili spojeva u TiO₂ matricu kako bi se promijenila elektronička struktura za poboljšanje apsorpcije vidljive svjetlosti i poboljšanje prijenosa nosača naboja. Što se tiče dopinga, može se raditi doping metalnih elemenata (kao što su Fe, Co, Cr, Ni i Mo), ili nemetalnih elemenata (poput N, C, F i S), kombiniranje metalnih i nemetalnih elemenata (kao što su Mo + C, Fe + N, Mo + S i Co + N, S), samo-doping (uvođenje urođenih nedostataka, kao što su slobodna mjesta za kisik i Ti³⁺), spajanje poluvodiča s malim valnim duljinama (poput CdS i ZnO) ili kompoziranje s ugljikovim nanomaterijalima. Sve te metode dopinga mogu pokrenuti aktivnost vidljivog svjetla. Osim toga, modificiranje njihovih faza, morfologije, strukture i poroznosti također može utjecati na njihove fotokemijske aktivnosti.

2.4.1. Strukturna svojstva

Postoje četiri uobičajene kristalne faze TiO₂: anatas, rutil, brukit i TiO₂(B) koje su prikazane na slici 4 [15].



Slika 4. Kristalne strukture TiO₂ u različitim fazama: (a) anatas, (b) rutil, (c) brukit i (d) TiO₂(B) [15].

Kao što je prikazano na slici 4 sve ove faze sastoje se od TiO_6 oktaedra, ali se razlikuju u oba izobličenja njihovih oktahedrijskih jedinica i način na koji dijele rubove i uglove. Za anatas, četiri od osam susjednih oktaedara dijele rubove, ostali dijele kutove. Oktaedar koji dijeli ugao tvori ravnine i njihovi rubovi se povezuju s ravninom oktaedra ispod. U rutilu oktaedarska struktura dijeli dva ruba i osam uglova. Različiti strukturni rasporedi rezultiraju različitim prostornim skupinama. Za brukit, oba ugla i rubovi su povezani. $\text{TiO}_2(\text{B})$ uglavnom potječe od slojevitog titana. Struktura $\text{TiO}_2(\text{B})$ sastoji se od valovitih listića koji se sastoje od rubova i uglova njih dijeli oktaedar TiO_6 [15].

2.4.2. Elektronska svojstva

Detaljno se proučava elektronska struktura TiO_2 koristeći *ab initio* metodologiju. Razlike rešetkaste strukture anatasa i rutila uzrokuju različite gustoće i strukturu elektronskih traka, što dovodi do različitih valnih duljina. Za osnovne materijale, širina valne duljine za anatas TiO_2 je približno 3,20 eV (što odgovara 384 nm), a širina valne duljine za rutil iznosi 3,02 eV (što odgovara 410 nm). Elektronska struktura obje faze TiO_2 može se objasniti pomoću molekularne teorije. Na vrhu maksimuma valentnog pojasa nevezana je orbitala O p (izvan ravnine Ti_3O klastera), a na dnu maksimuma valentnog pojasa nevezana Ti dxy stanja. Za rutil, Ti dxy orbitale na dnu maksimuma valentnog pojasa relativno su izolirane, dok t_{2g} orbitale valentnog pojasa osiguravaju metal-metal interakciju sa manjom udaljenosti od 2,96 Å. Širina valne duljine anatasa manja je od rutila, što rezultira neznatno širim opsegom od 3,2 eV u odnosu na 3,0 eV za rutil [15].

2.5. Fotokatalitički kopmoziti ugljične nanocijevi (CNT) – TiO₂

Kompozitni sustav ugljikove nanocijevi – titanov dioksid (CNT - TiO₂) koriste se u mnogim primjenama uključujući njihovu uporabu za rješavanje problema zaštite okoliša. TiO₂ je uvijek bio jedan od boljih materijala korištenih prilikom fotokatalize zbog svojih fotokatalitičkih svojstava. Obično se koriste dva TiO₂ polimorfa – anatas i rutil. Anatas faza pokazuje znatno veću fotokatalitičku aktivnost od rutil faze. CNT ima izvrsna mehanička svojstva i veliku specifičnu površinu ($> 150 \text{ m}^2 \text{ g}^{-1}$). Također omogućuju površinske kemijske modifikacije za kontrolu vrste veze koje mogu ostvariti s titanom, bilo da su kemijske veze ili van der Waals veze. Mješavina titana i CNT-a također ima veliku površinu na koju se zagađivači (organski ili anorganski) mogu adsorbirati [16].

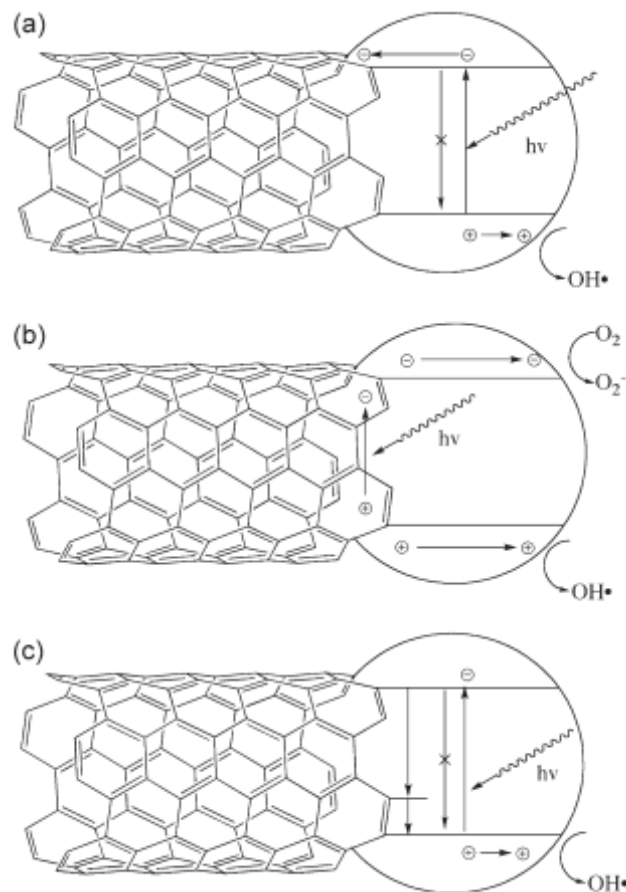
2.5.1. Fotokataliza CNT-a i TiO₂

Osim uvođenja različitih nepravilnosti na površinu kako bi se osigurale zamke za elektrone, još jedna učinkovitija metoda povećava vrijeme rekombinacije za parove elektron – šupljina kako bi se formirali spojevi poluvodiča i metala koji se nazivaju Schottky barijera, gdje postoji područje razdvajanja prostora i naboja. Na sučelju dva materijala, elektroni teku iz jednog materijala u drugi (od višeg do nižeg nivo) kako bi se uskladile Fermijeve razine energije. U slučaju metala s višom radnom funkcijom u odnosu na poluvodič n – tipa, kao što je TiO₂, elektroni će prelaziti iz poluvodiča u metal kako bi se podesila Fermijeva razina energije. Formiranje Schottky – ove barijere rezultira time da metal ima višak negativnog naboja, a poluvodič višak pozitivnog naboja. Između je sloj iscrpljivanja koji održava odvajanje naboja. CNT – ovi imaju mnoštvo elektronski svojstava te veliku sposobnost skladištenja elektrona pa mogu prihvatiti fotone pobuđene elektronima u mješavinama ili nanokompozitima i usporiti ili ometati rekombinaciju. Parovi elektron – šupljina koji su generirani fotonima imaju vrijeme rekombinacije 10^{-9} s, međutim kemijska interakcija s adsorbiranim vrstama onečišćujućih tvari ima vrijeme od 10^{-8} do 10^{-3} s. CNT – i također pružaju veću specifičnu površinu sličnu aktivnom ugljenu i na taj način povećavaju fotokatalitičku razgradnju. Anatas TiO₂ zahtjeva UV svjetlost kako bi pobuđivao elektron s dovoljno energije. UV spektar predstavlja samo 5% ukupnog spektra sunčeve svjetlosti. CNT – ovi mogu izlagati fotosenzibilizirajuća svojstva, njime se fotokataliza proširuje u vidljivi spektar. Dva problema nanofotokatalizatora koja je potrebno riješiti su poteškoće u distribuciji pojedinih čestica i njihovo skupljanje nakon uporabe te su potrebne potporne strukture. Moguća su dva pristupa: a) njihovo umetanje u matricu ili b) pričvršćivanje na magnetne čestice. Prvi pristup može se postići elektrospinningom nanovlakana koja sadrže titan i CNT. Tako se dobivaju materijali od nanofaibera koji imobiliziraju materijale. U drugom pristupu kompoziti CNT – TiO₂ mogu biti napravljeni magnetski primjenom CNT – a napunjenih željezom. Magnetske čestice mogu se dispregirati magnetskim fluidiziranim slojem [16].

2.5.2. Mehanizmi unapređenja fotokatalize s CNT – TiO₂ kompozitima

Razmatraju se dva mehanizma poboljšanja fotokatalitičkih svojstava CNT – TiO₂ kompozita. Prvi je modificirani mehanizam te u njemu visokoenergetski foton pobuđuje elektron iz valentnog pojasa prema provodnom pojasu anatasa TiO₂. Fotogenirani elektroni formirani u prostorima napajanja prelaze u CNT, a na TiO₂ ostaju šupljine koje sudjeluju u redoks reakcijama. Shema ovog mehanizma prikazana je na slici 5 a). Kod drugog mehanizma

CNT djeluje kao senzibilizator i prenosi elektrone na TiO_2 . Fotogenirani elektron ubrizgava se u provodni pojas TiO_2 koji omogućava stvaranje superoksidnih radikala koji su adsorbirani molekularnim kisikom. Jednom kada se to dogodi pozitivno nabijene nanocijevi uklanjaju elektron iz valentnog pojasa TiO_2 ostavljajući šupljinu. Tada pozitivno nabijeni TiO_2 može reagirati sa adsorbiranom vodom i tvoriti hidroksilne radikalne. Ovaj mehanizam prikazan je na slici 5 b). Međutim nanokompozitni sustav CNT – TiO_2 pokazao se složenijim. Postoje dva različita doprinosa CNT – TiO_2 kompozita. Jedan doprinos je veza ugljik – kisik – titan koja proširuje apsorpciju svjetlosti na veće valne duljine, to je slično titanu kojemu je doziran ugljik te se na taj način poboljšava fotokatalitička aktivnost. Drugi doprinos je elektronska konfiguracija CNT – a. CNT - ovi nastali lučnim pražnjenjem i CVD – postupkom obložena su TiO_2 pomoću sol – gel postupka. Iako su oba nanokompozita strukturno slična, brzina razgradnje fotokatalitičke boje za CNT – ove sa lučnim pražnjenjem deset puta je veća nego za CNT nanokompozit nastao CVD – postupkom. Nanocijevi mogu djelovati kao primjese u Ti – O – C vezama što se može vidjeti na slici 5 c). Razlika u aktivnosti prepisuje se elektronskoj prirodi CNT – a. Ramanska spektroskopija pokazuje kako CNT – ovi koji se sinteriraju lučnim pražnjenjem imaju veću električnu vodljivost i manje oštećenja. Što se fotokatalize tiče, struktura elektronskih vrpca CNT – a važniji je faktor nego kemijske veze između CNT – a i TiO_2 [16].

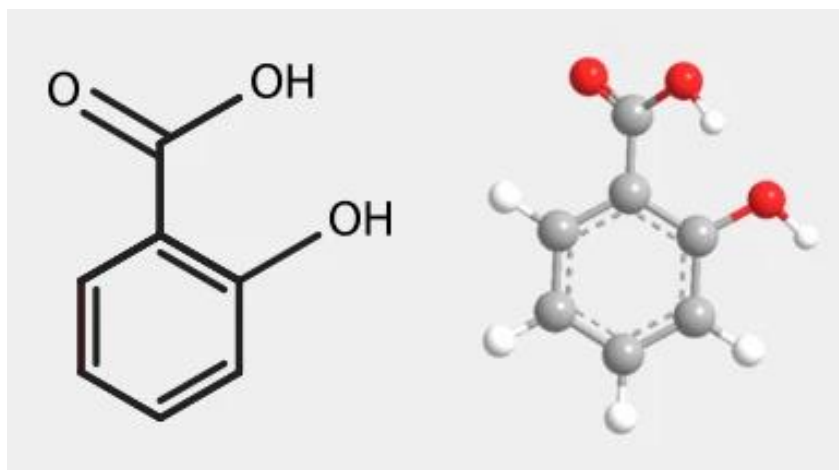


Slika 5. Mehanizmi unapređenja CNT – a fotokatalize [16].

Na slici 5 pod a) CNT – ovi djeluju kao elektroni i pročišćavaju elektrone koji ometaju rekombinaciju. Pod b) foton stvara par elektron – šupljina u CNT – u. Na temelju relevantnih položaja pojaseva, u titanu se ubrizgava elektron (ili šupljina) koja generira O_2^\bullet ili OH^\bullet . Pod c) nanocijevi mogu djelovati kao primjese u Ti – O – C vezama [16].

2.6. Salicilna kiselina kao farmaceutik

U ovom radu praćena je razgradnja salicilne kiseline kao modalni primjer farmaceutika. Salicilna kiselina ili orto-hidroksibenzojeva kiselina ($C_6H_4(OH)COOH$) je antipiretički i analgetički lijek te zajedno sa srodnim spojevima pripada raznovrsnoj skupini biljnih fenola. Salicilati iz biljnih izvora koriste se u lijekovima još od antičkih vremena [17]. Riječ salicilna kiselina dolazi od latinske riječi "*salix*" što u prijevodu znači vrba. Na slici 6 prikazana je kemijska struktura salicilne kiseline [7].



Slika 6. Prikaz kemijskog sastava salicilne kiseline [18].

Salicilna kiselina je kristalni prah koji se tali na 175-159 °C, umjereno je topiva u vodi i vrlo je topiva u polarnim organskim otapalima, a pH vrijednost salicilne kiseline je 2,4. Salicilna kiselina može se aktivno transportirati, metabolizirati ili konjugirati, a također se može premjestiti od točke početne primjene u različita biljna tkiva. Korištenjem moderne antičke tehnike utvrđeno je da se salicilati distributiraju u mnogim važnim vrstama poljoprivrednih biljaka. U mnogim biljkama, poput riže, ječma, soje, utvrđeno je da su razine salicilne kiseline približno 1 mg g^{-1} [17]. Salicilna kiselina sintetski se može dobiti zagrijavanjem natrijevog fenolata s ugljičnim dioksidom pod tlakom, a ujedno se može dobiti i mikrobnom oksidacijom naftalena. Salicilna kiselina bezbojna je boje ili može biti u obliku bijelih kristala. Sintetski oblik je bijele boje, no kada je pripravljena pomoću prirodnog metil salicilata može biti lagano rozog ili žutog obojenja. Najveću prisutnost salicilna kiselina ima u farmaceutskim i kozmetičkim proizvodima. Može se koristiti i za proizvodnju aspirina, kao analitički reagens, kao intermedijer u proizvodnji bojila i kao inhibitor vulkanizacije. Proizvodnja i uporaba salicilne kiseline može rezultirati ispuštanjem u okoliš. Fotolitičkom oksidacijom salicilna kiselina može se potpuno ili djelomično mineralizirati, odnosno razgraditi do CO_2 i H_2O . Prilikom razgradnje, salicilna kiselina se raspada na nekoliko međuprodukata, kao što su rezorcinol, katehol, fenol, galna kiselina, benzojeva kiselina i CO_2 [7].

3. EKSPERIMENTALNI DIO

3.1. Materijali

U eksperimentalnom dijelu materijali koji su korišteni su sljedeći:

- Titanijev dioksid (TiO₂) (Aeroxide® P25, Evonik, Njemačka)
- Destilirana voda
- Etanol (Kemika, Hrvatska)
- Octena kiselina (Kemika, Hrvatska)
- Tetraetoksisilan (TEOS, VWR Cematic, SAD)
- Ugljične nanocijevi MWCNT (eng. *Multiwalled carbon nanotubes*)
- Staklene mrežice (CM 300/300, $\rho = 610 \text{ g/m}^2$)

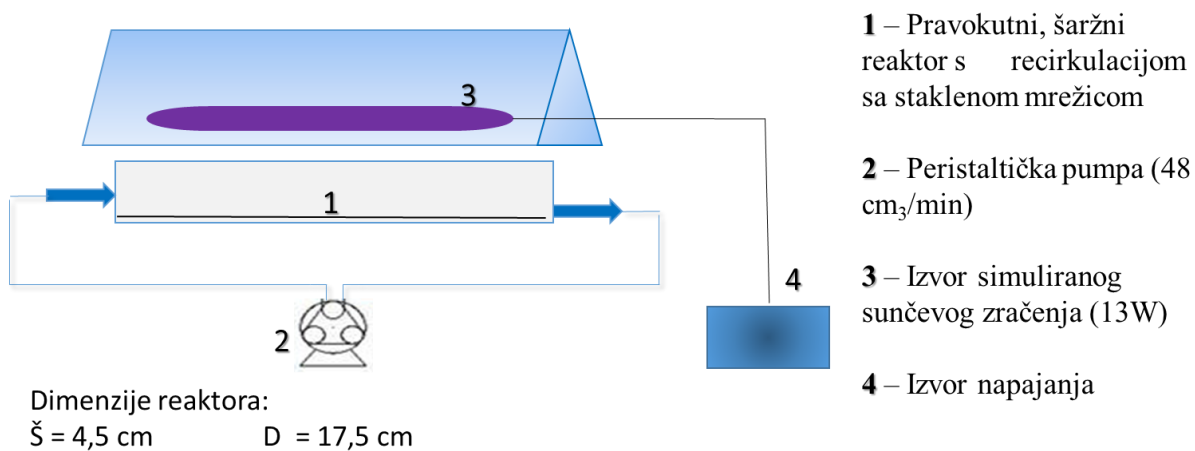
3.2. Metoda pripreme i nanošenja fotokatalizatora

Imobilizirani sloj se priprema korištenjem TiO₂ i MWCNT koji se nanosi na staklenu mrežicu sol-gel metodom. Staklene mrežice pripremljene su tako da su izrezane na dimenziju reaktora te su izvagane. Suspenzija je pripremljena miješanjem TiO₂ i MWCNT s različitim udjelima višestjenih ugljičnih nanocijevi s destiliranom vodom i etanolom na magnetnoj miješalici gdje je omjer vode i etanola 1:1 te se TiO₂ i MWCNT iz suspenzije nanosi na staklenu mrežicu. Dodavanjem octene kiseline uz miješanje podešavana je pH vrijednost suspenzije do pH 1,5-2. Kada se postigla željena pH vrijednost nastavilo se miješanje suspenzije u periodu od 15 min. Nakon toga provedena je homogenizacija ultrazvukom u trajanju od 3 minute pomoću ultrazvučne kupelji (snaga 120 W, frekvencija 40 kHz). Zatim slijedi dodavanje tetraetoksisilana te daljnje miješanje u periodu od 60 minuta pri temperaturi od 50 °C. Staklene mrežice uranjane su u pripremljenu suspenziju te su sušene. Sušenje se provodilo u sušioniku na 70 °C 30 minuta. Postupak uranjanja i sušenja ponovljen je 4 puta. Pripremljene mrežice ostavljene su 7 dana na zraku, te su potom isprane destiliranom vodom, osušene i izvagane kako bi se odredila masa nanosenog sloja. Čiste mrežice i mrežice sa TiO₂/MWCNT koje su dobivene opisanim postupkom snimane su pretrežnim elektronskim mikroskopom (SEM, TESCAN VEGA 5136MM) koji je opremljen detektorom za energijsku disperzivnu rendgensku spektroskopiju (EDS) kako bi se ispitao kemijski sastav. Fotokatalitička svojstva katalizatora ispitana su razgradnjom salicilne kiseline (SA, Kemika, Hrvatska) u pripremljenoj 0,2 mmol/dm³ modalnoj otopini.

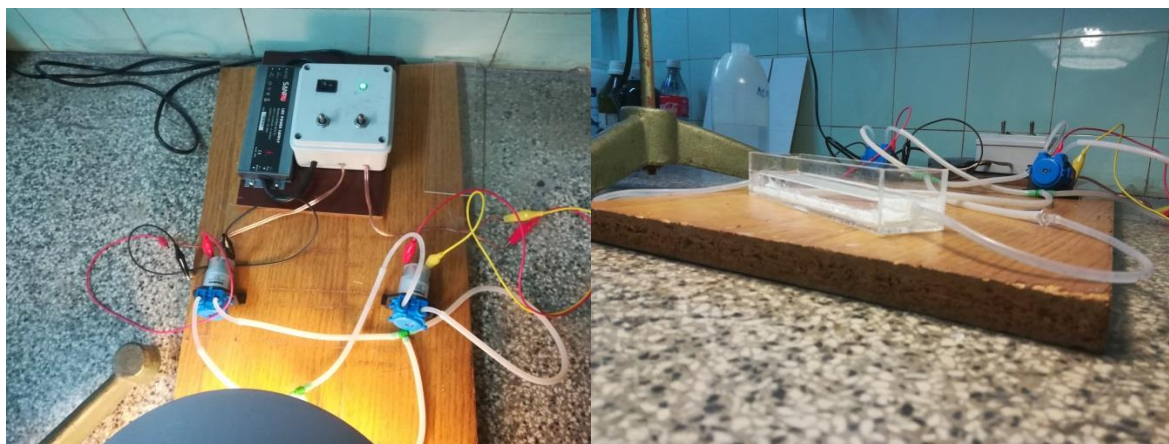
3.3. Reaktor za ispitivanje fotokatalitičkih svojstava

Ispitivanje fotokatalitičkih svojstava provodila su se u šaržnom pilot fotoreктору (slike 7-9) pravokutne dimenzije (4,5 x 17,5 cm) uz recirkulaciju pomoću peristaltičkih pumpi s protokom od 48 cm³/min (slika 8.). Izvor sunčevog zračenja (UV-B 2% / 13 W) postavljen je neposredno (7 cm) iznad površine reakcijske otopine te je ujedno natkriven sjenilom/reflektivnom površinom od Al-lima s ciljem ravnomyernog osvjetljivanja reaktorskog prostora. Staklena mrežica s imobiliziranim fotokatalizatorom postavi se na dno reaktora te se doda modalna otopina salicilne kiseline 100 cm³. Prilikom početka postupka uzima se uzorak salicilne kiseline 2 cm³ te se nakon toga reaktor ostavlja u mraku 30 minuta.

Nakon 30 minuta ponovo se uzima uzorak. Kada je završena faza u mraku, uključuje se izvor simuliranog sunčevog zračenja i uzorci se uzimaju periodički 15, 30, 60 i 90 minuta.



Slika 7. Prikaz pilot fotoreaktora.



Slika 8. a) prikaz peristaltičkih pumpi, b) prikaz reaktora.



Slika 9. Prikaz izvora simuliranog sunčevog zračenja.

3.4. Mrežica nakon nanošenja fotokatalizatora

Na slikama 10-15 su prikazane mrežice nakon postupka nanošenja fotokatalizatora s različitim udjelima ugljikovih nanocijevi.



Slika 10. Prikaz mrežice sa 1,5 % ugljikovih nanocijevi.



Slika 11. Prikaz mrežice sa 5 % ugljikovih nanocijevi.



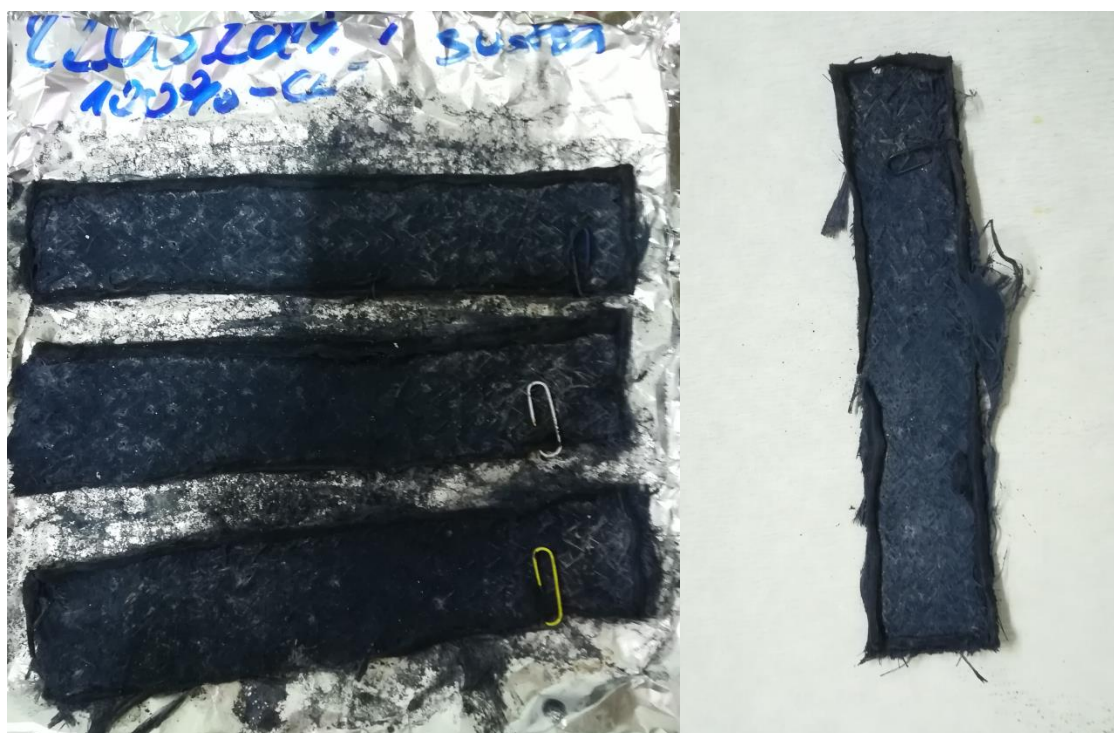
Slika 12. Prikaz mrežice sa 10 % ugljikovih nanocijevi.



Slika 13. Prikaz mrežice sa 25 % ugljikovih nanocijevi.



Slika 14. Prikaz mrežice s 50 % ugljikovih nanocijevi.



Slika 15. Prikaz mrežice sa 100 % ugljikovih nanocijevi.

3.5. UV/VIS spektrofotometrija

UV/VIS spektrofotometrom Perkin Elmer LAMBDA 35, 200-700 nm uz brzinu snimanja od 480 nm/min (slika 16) pratila se razgradnja salicalne kiseline.



Slika 16. Prikaz spektrofotometra.

3.6. Skenirajuća elektronska mikroskopija (SEM)

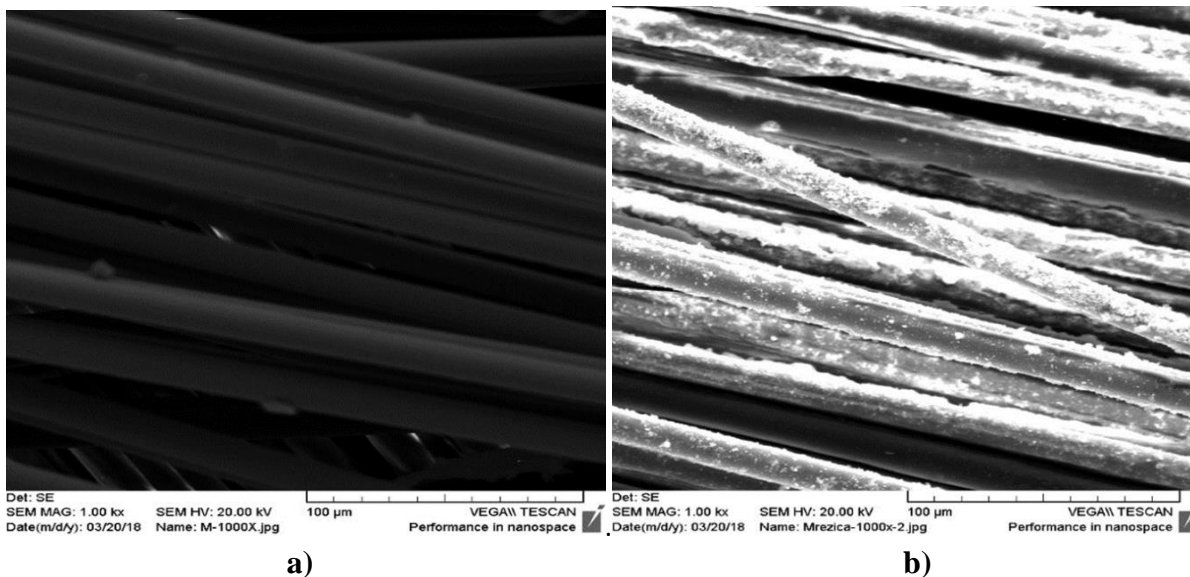
Skenirajućom elektronskom mikroskopijom dobiven je uvid u mikrostrukturu čiste staklene mrežice i mrežice na kojoj je imobiliziran TiO_2 i $\text{TiO}_2/\text{MWCNT}$. Čiste staklene mrežice i mrežice sa imobiliziranim slojem su naparene Au/Pd slojem te su snimane pod povećanjem od 1000 puta, EDS analiza je rađena pri naponu od 20 kV i udaljenosti od 20 mm (slika 17).



Slika 17. Prikaz skenirajućeg elektronskog misroskopa.

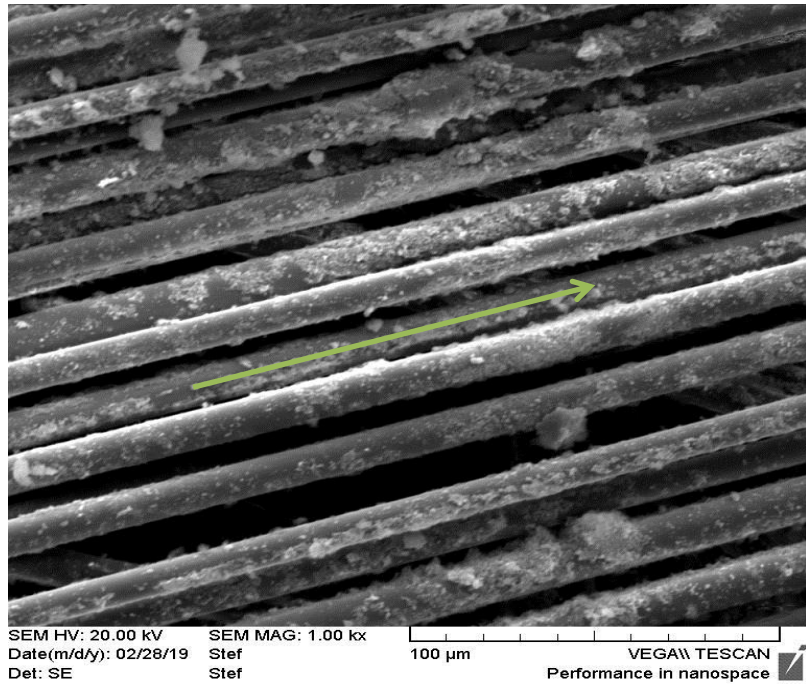
4. REZULTATI I RASPRAVA

Na slici 18 prikazani su rezultati skenirajuće elektronske mikroskopije gdje pod a) vidljiv prikaz čiste mrežice dok je pod b) prikaz mrežice na kojoj je imobiliziran TiO_2 . Iz slike se može zaključiti da je došlo do vezanja fotokatalizatora TiO_2 na staklene mrežice. Na prethodno danim slikama od 10 do 15 prikazani su rezultati imobilizacije TiO_2 i MWCNT u različitim udjelima MWCNT u odnosu na masu TiO_2 . Prema boji mrežica vidljivo je da je došlo do vezanja MWCNT te mrežice sa većim udjelom su tamnije od onih sa nižim udjelom MWCNT-a.

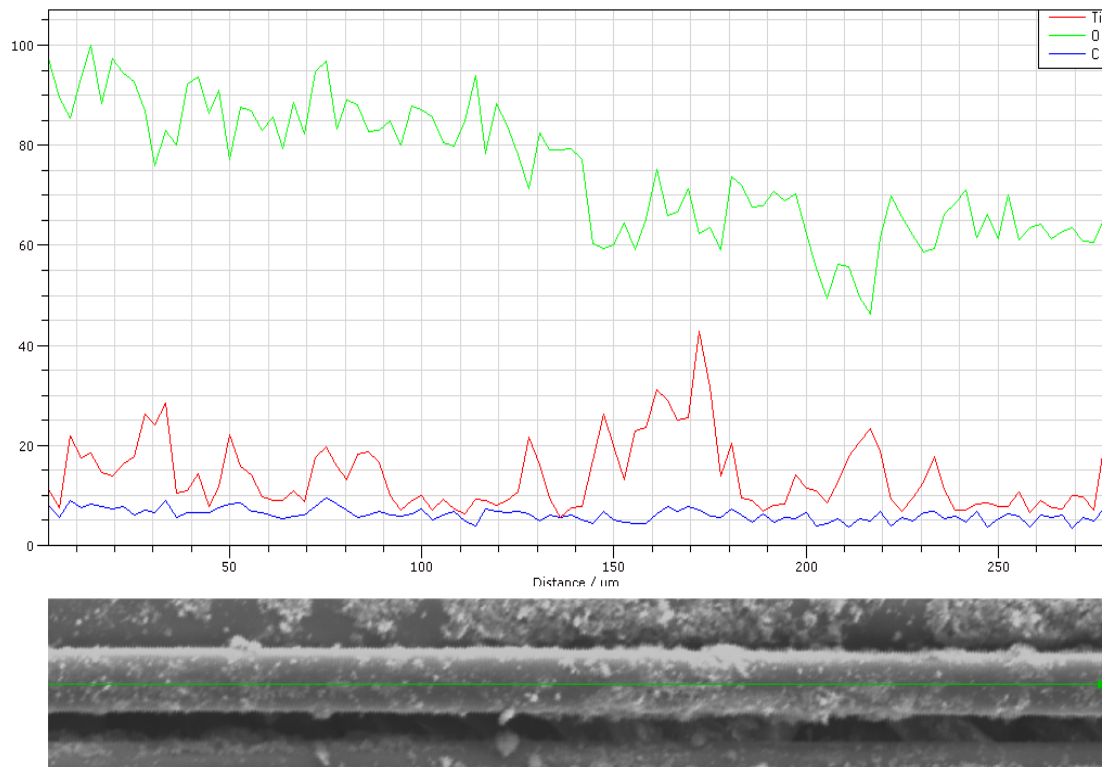


Slika 18. Prikaz skenirajuće elektronske mikroskopije mrežica.

Prisutnost TiO_2 /MWCNT utvrđena je pomoću EDS analize nakon imobilizacije. Rezultati EDS analize prikazani su na slikama 19 i 20 gdje je zelenom crtom označeno područje u kojem se analiza provodila. Iz EDS analize vidljivo je da je prisutan i ugljik što potvrđuje da je došlo do vezanja MWCNT-a, iako je to vidljivo i golim okom zbog boje samih pripremljenih fotokatalizatora.



Slika 19. SEM slika područja provedene analize, mrežice na koju je imobiliziran TiO_2 i MWCNT.



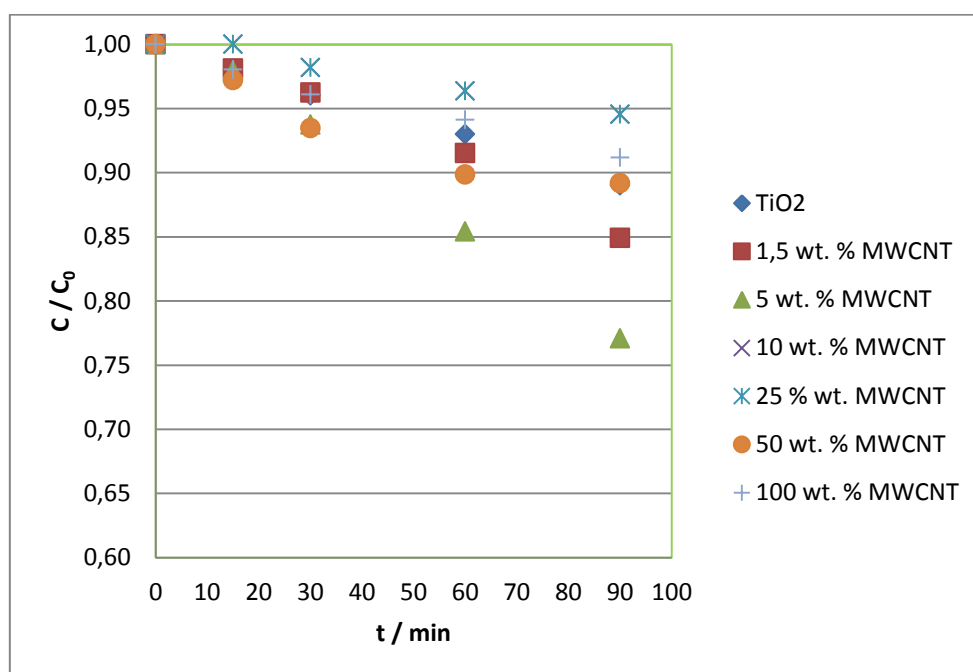
Slika 20. Prikaz EDS analize.

Tablica 2. Masa imobiliziranog sloja

Koncentracija MWCNT	m (čista staklena mrežica)/ g	m (staklena mrežica + TiO ₂ /MWCNT)/g	m (imobilizirani sloj)/g
1.5 %	6,4251	6,6492	0,2241
5 %	4,5922	4,8158	0,2236
10 %	5,9035	6,1226	0,2191
25 %	7,5188	7,6999	0,1811
50 %	5,7496	6,1090	0,3594
100 %	5,4641	5,9050	0,4409

Usporedbom rezultata koji su dani u tablici 2 i slici 21 vidi se da fotokataliza ne ovisi o masi imobiliziranog sloja, već o udjelu MWCNT-a.

Na slici 21 prikazana je razgradnja salicilne kiseline pomoću fotokatalizatora sa različitim udjelima MWCNT-a.



Slika 21. Određivanje optimalnog udjela ugljikovih nanocijevi.

Iz rezultata se može zaključiti da je najbolji udio MWCNT-a 5 % jer razgradnja salicilne kiseline tada dostiže najveći stupanj, odnosno konverziju koja na kraju postupka iznosi 0,77. Kod ostalih ispitivanih udjela MWCNT-a dolazi do slabije razgradnje salicilne kiseline. Udio MWCNT od 1,5 % ima bolja fotokatalitička svojstva od čistog TiO₂ dok povećanjem udjela MWCNT većim od 5 % dolazi do smanjenja fotokatalitičke aktivnosti, koja je i slabija nego kod uporabe čistog TiO₂.

5. ZAKLJUČAK

Iz dobivenih rezultata može se zaključiti:

- Fotokatalizator TiO_2 /ugljkove nanocijevi veže se na staklene mrežice sol-gel postupkom, što je vidljivo i golim okom po boji fotokatalizatora.
- SEM/EDS analizom dokazala se prisutnost ugljika što potvrđuje vezanje MWCNT-a na staklene mrežice.
- Ispitano je kako udio MWCNT utječe na fotokatalitička svojstva TiO_2 , pripremljeni su se fotokatalizatori s različitim udjelima MWCNT (1,5, 5, 10, 25, 50, 100 %) u odnosu na masu TiO_2 te se utvrdio da je optimalan udio ove vrste ugljičnih nanocijevi 5 %.
- Uporabom fotokatalizatora sa 5 % MWCNT došlo je do poboljšanja razgradnje za 14 % u usporedbi sa čistim TiO_2 .
- Povećanje udjela MWCNT (10, 25, 50, 100 %) negativno utječe na fotokatalitička svojstva TiO_2 , jer je vidljivo da dolazi do slabije razgradnje salicilne kiseline.

6. LITERATURA

1. Zrnčević S., Farmaceutici i metode obrade otpadne vode iz farmaceutske industrije, Hrvatske vode, 24 (2016) 119-136.
2. Črnek N., Onečišćenje i zaštita vode, Završni rad, Veleučilište u Karlovcu, 2018.
3. Novaković K., Ocjena efikasnosti fotokatalitičke razgradnje bojila sa pani/TiO₂ nanokompozitom, Diplomski rad, Sveučilište u Zagrebu, Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije, 2016.
4. Jajčinović I, Borošić M., Brnardić I., Grčić I., Kurajica S.: Usporedba pripreve fotokatalizatora nanošenjem TiO₂ na nosač različitim metodama, 17th International Foundrymen Conference, Proceedings book, Sveučilište u Zagrebu Metalurški fakultet, 2018. 135-143.
5. Luo Y., Guo W., Hao Ngo H., Duc Nghiem L., Ibney Hai F., Zhang J., Liang S., C. Wang X.: A review on the occurrence of micropollutants in the aquatic environment and their fate and removal during wastewater treatment, Science of the Total Environment, 473-474 (2016) 619-641.
6. Štrk A., Fotokatalitička razgradnja salicilne kiseline s imobiliziranim TiO₂, Diplomski rad, Sveučilište u Zagrebu, Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije, 2015.
7. Borovac M., Imobilizacija TiO₂ na čvrsti nosač-karakterizacija i fotokatalitička aktivnost, Diplomski rad, Sveučilište u Zagrebu, Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije, 2016.
8. Kosir D., Utjecaj kemijske regeneracije TiO₂/FeZSM5 na učinkovitost fotokatalitičke razgradnje diklorfenaka u vodi pod simuliranim sunčevim zračenjem, Završni rad, Sveučilište u Zagrebu, Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije, 2015.
9. Pađan, J., Izvedba reaktora za pročišćavanje vode poluvodičkom fotokatalizom, Diplomski rad, Sveučilište u Zagrebu, Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije, 2014.
10. Vujević D., Uklanjanje organskih tvari iz obojenih otpadnih voda primjenom naprednih oksidacijskih procesa, Doktorska disertacija, Sveučilište u Zagrebu, Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije, 2007.
11. Tašić A., Fotokatalitička razgradnja azo bojila uz poli(3,4-etilendioksitiofen)/ZnO nanokompozitni fotokatalizator, Završni rad, Sveučilište u Zagrebu, Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije, 2016.
12. Prelog M., Sinteza i karakterizacija leteći pepeo/TiO₂ fotokatalitičkih nanokompozita, Završni rad, Sveučilište u Zagrebu, Fakultet kemijskog inženjerstva i tehnologije, 2015.
13. Prihod'ko V. R., Soboleva M. N.: Photocatalysis: Oxidative processes in water tretment, Journal of Chemistry, (2013) 1-8.
14. Umar M., Aziz Abdul H.: Photocatalytic degradation of organic pollutants in water, Organic Pollutants-Monitoring, Risk and Treatment, 8 (2013) 196-197.
15. Liu Y., Li Z., Green M., Just M., Li Yang Y., Chen X.: Titanium dioxide nanomaterials for photocatalysis, Journal of Physics D: Applied Physics, 50 (2017) 1-8.
16. Woan K., Pyrgiotakis G., Sigmund W.: Photocatalytic Carbon-Nanotube-TiO₂ Composites, Advanced Materials, 21 (2009) 2233-2235.
17. Popova L., Pancheva T., Uzunova A.: Salicylic acid: Properties, Biosynthesis and Physiological role, Bulgarian Journal of Plant Physiology, 23 (1997) 85-93.
18. <https://blackwolfnation.com/blogs/news/wtf-is-salicylic-acid> (20.8.2019.)

7. ŽIVOTOPIS

Osobni podatci:

Ime i Prezime: Tea Čavrak

Datum i mjesto rođenja: 12.04.1995., Sisak, Republika Hrvatska

Adresa: I. B. Mažuranić 1, Sisak

e-mail: 1204tea@gmail.com

Obrazovanje:

- 2017. Diplomski studij Metalurgija, smjer Industrijska ekologija,
Sveučilište u Zagrebu,
Metalurški fakultet
- 2014. - 2017. Preddiplomski studij Metalurgija, smjer Industrijska ekologija,
Sveučilište u Zagrebu,
Metalurški fakultet
- 2010. – 2014. Tehnička škola Sisak