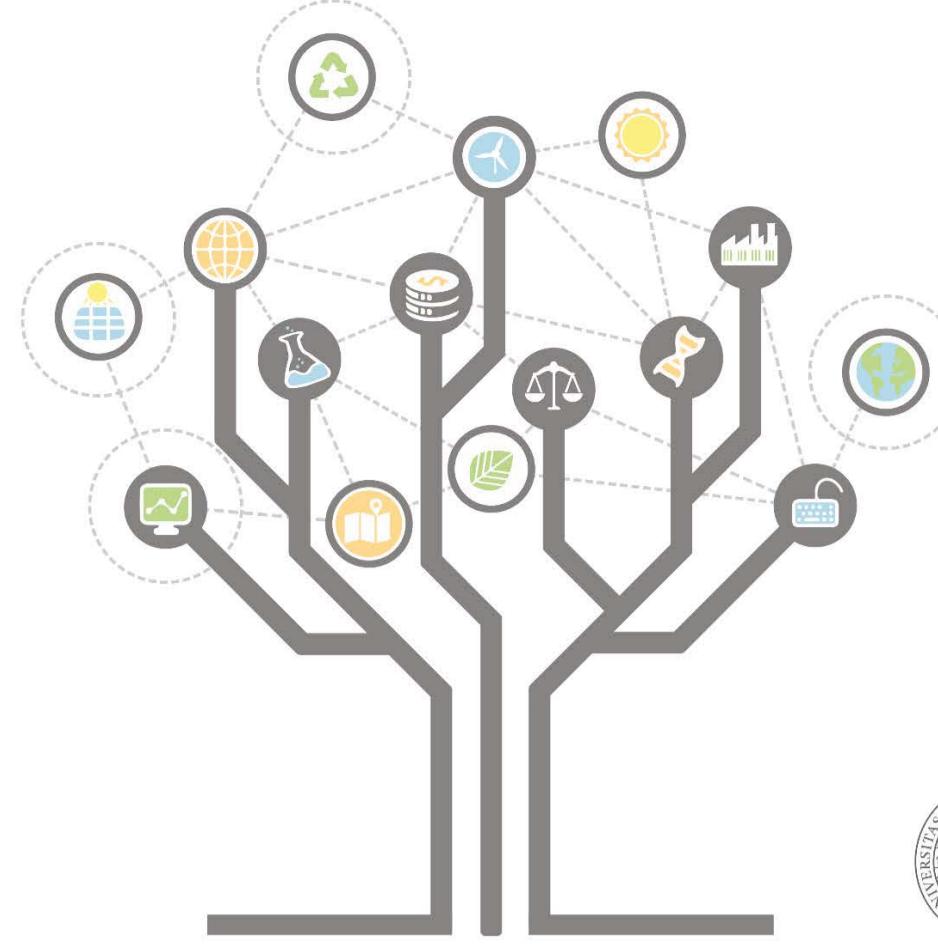


2. dan karijera u inženjerstvu okoliša



STUDIJ
INŽENJERSTVA
OKOLIŠA

SVEUČILIŠTE U ZAGREBU
Geotehnički fakultet

Model razgradnje amonijaka solarnom fotokatalizom uz TiO_2 i TiO_2/CNT katalizatore u fotokatalitičkom zračnom tunelu

Martina Leskovar, Nina Martinez, Danijela Petković, Filip Kramar

- AMONIJAK**
- Topljivi alkalni plin i vrlo je reaktivan
- Emitira se iz antropogenih izvora: odlagališta otpada, kompostiranje organskih materijala, izgaranja, industrije i kanalizacije
- SOLARNA FOTOKATALIZA**
- Jedno od mogućih rješenja za pročišćavanje zraka.
- Pripada naprednim oksidacijskim procesima.
- To je tehnika u kojoj solarno (normalno UV) zračenje u sinergiji s fotokatalizatorom u prisustvu molekula vode stvara lanac redoks-reakcija na površini fotokatalizatora, što na kraju rezultira inertnim proizvodima poput vode, ugljičnog dioksida, ovisno o strukturi onečišćivala

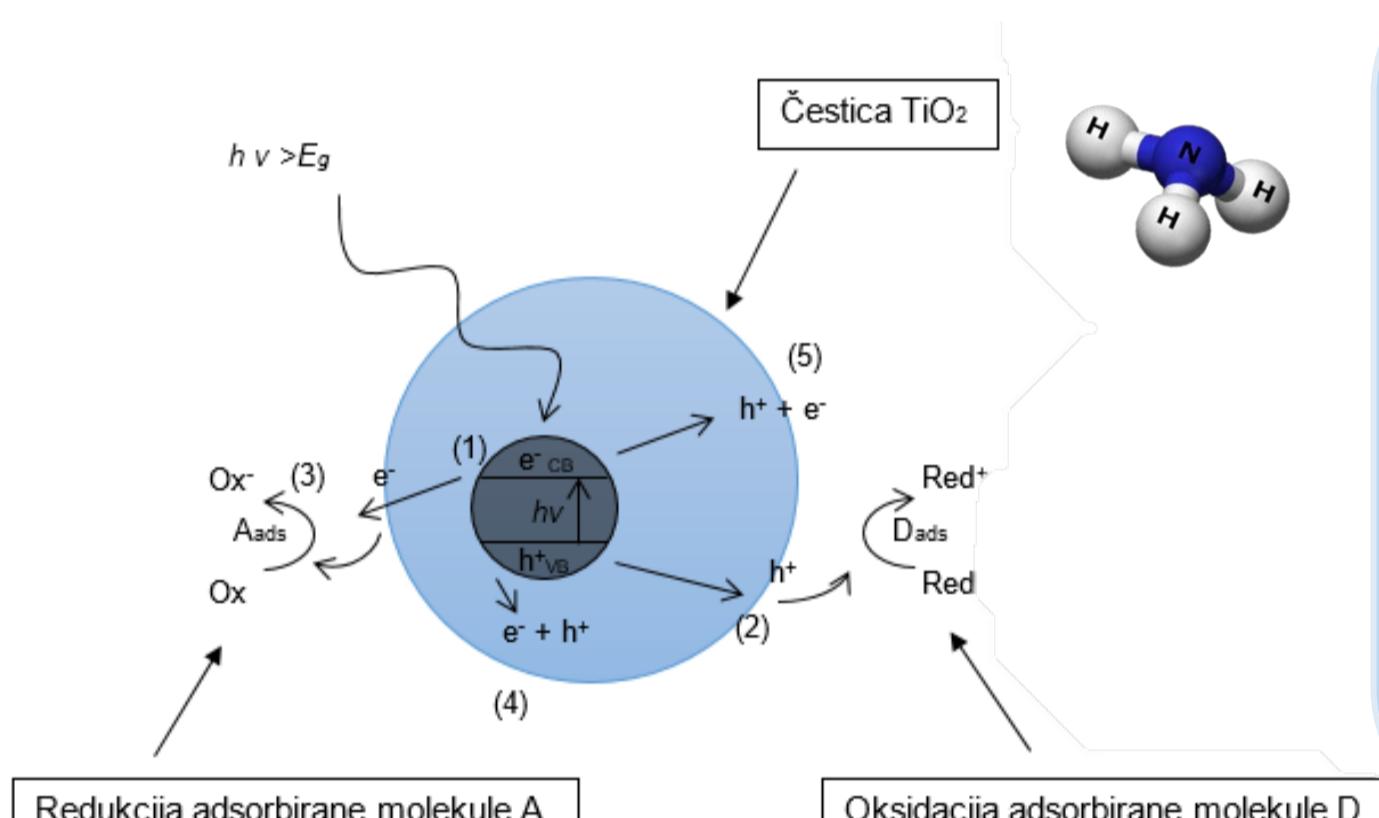


Mreža s $\text{TiO}_2\text{-GF}$
imobiliziranim
fotokatalizatorom

KORIŠTENI FOTOKATALIZATORI

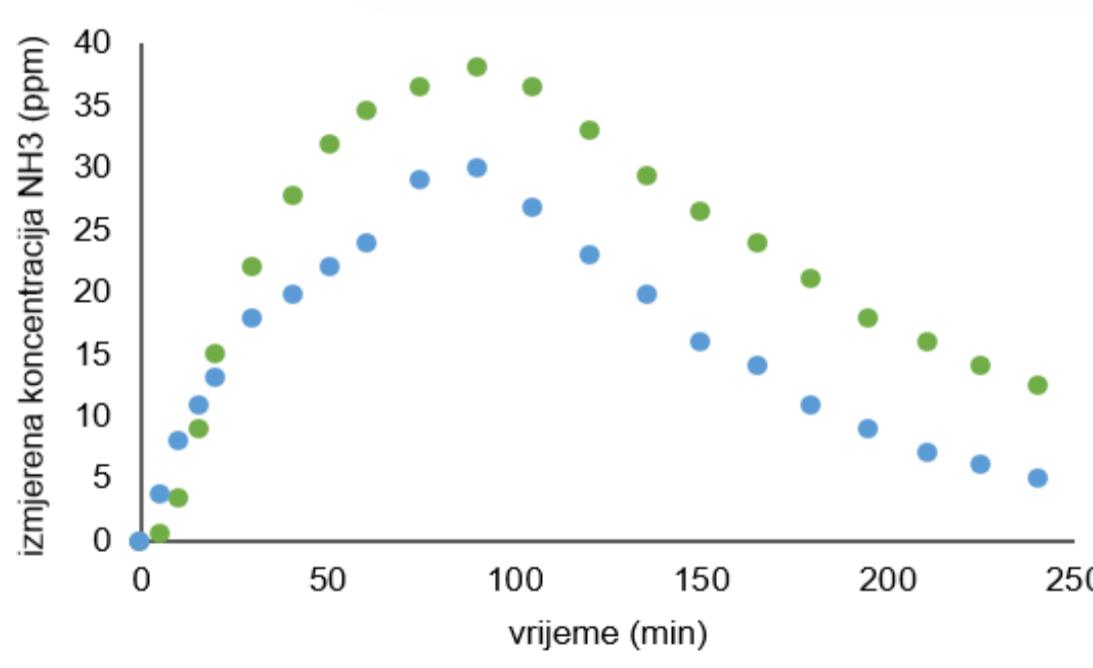


Mreža s $\text{TiO}_2/\text{CNT}\text{-GF}$ imobiliziranim
fotokatalizatorom

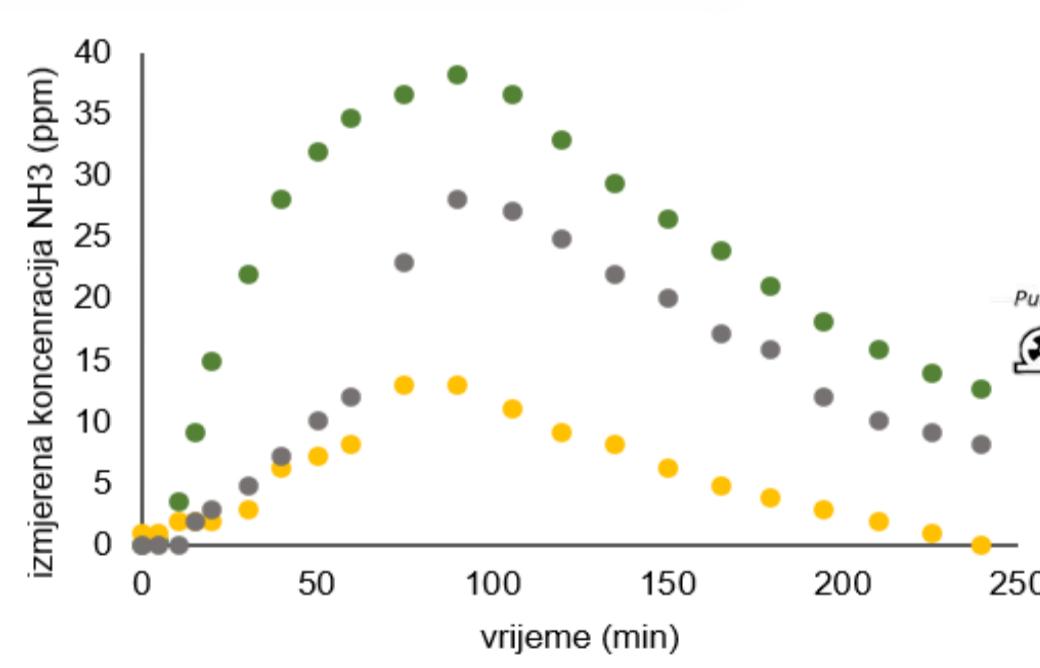


- FOTOKATALIZA**
- (1) - nastajanje para elektron-šupljina,
- (2) - šupljina prima elektron molekuli donora koja oksidira (voda),
- (3) - elektron reducira elektron-akceptore (kisik ili voda),
- (4) - rekombinacija elektrona i šupljina u unutrašnjosti poluvodiča,
- (5)-rekombinacija elektrona i šupljina na površini poluvodiča.

USPOREDBA DJELOVANJA $\text{TiO}_2\text{-GF}$ I $\text{TiO}_2/\text{CNT}\text{-GF}$ FOTOKATALIZATORA TIJEKOM PROCESA SOLARNE FOTOKATALIZE



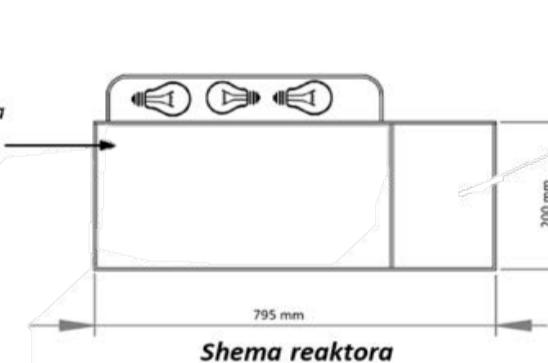
● bez katalizatora ● $\text{TiO}_2\text{-GF}$



● bez katalizatora ● $\text{TiO}_2/\text{CNT}\text{-GF}$ ● $\text{TiO}_2/\text{CNT}\text{-GF}$ dvostruka konc.

PROVEDBA EKSPERIMENTA

- Zračnom pumpom brzine strujanja $3,4 \text{ m s}^{-1}$ upuhivanje zraka.
- Odvijanje procesa fotokatalitičke razgradnje.
- Nastali produkti struje prema mjernej komori, višak odlazi na Rettbergovu ispiralicu plinova.
- Provedeni eksperimenti bez i sa djelovanjem UV zračenja
- Vrijeme eksperimenata: 240 min



PWT (Photocatalytic Wind Tunnel)

Polikarbonatni materijal dimenzija $795 \times 200 \times 250 \text{ mm}$. U sredini komore smješten fotokatalizator. Ulaz za upuhivanje zraka, izlaz za mjerjenje koncentracije NH_3 .

- Dokazana je postavljena hipoteza o većoj učinkovitosti nanokompozita na simuliranom sunčevom zračenju, te je dodatno utvrđeno kako u slučaju kad je ciljano onečišćivalo amonijak, postiže se izrazito povećanje adsorpcije amonijaka na površini nanokompozita u odnosu na referentni $\text{TiO}_2\text{-GF}$ fotokatalizator.
- Na temelju razvijenog matematičkog modela procesa, procijenjeni su kinetički parametri razgradnje amonijaka primjenom modela aksijalne disperzije
- Razvijeni model potvrđuje postavljenu hipotezu, dobivena je stvarna konstanta brzine fotokatalitičke razgradnje amonijaka od $3,04 \times 10^{-5} \text{ cm}^{4,5} \text{ mW}^{-0,5} \text{ g}^{-1} \text{ min}^{-1}$.



STJEĆANJE KLIJUČNIH PRAKTIČNIH VJEŠTINA U PODRUČJU INŽENJERSTVA OKOLIŠA



Projekt je sufinancirala Evropska unija iz Europskog socijalnog fonda.