

Adsorpcija i adsorpcijski modeli izotermi

Marinović, Nikola

Undergraduate thesis / Završni rad

2021

Degree Grantor / Ustanova koja je dodijelila akademski / stručni stupanj: **University of Split, Faculty of Chemistry and Technology / Sveučilište u Splitu, Kemijsko-tehnološki fakultet**

Permanent link / Trajna poveznica: <https://um.nsk.hr/um:nbn:hr:167:625640>

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

Download date / Datum preuzimanja: **2024-12-25**

Repository / Repozitorij:

[Repository of the Faculty of chemistry and technology - University of Split](#)



TEMELJNA DOKUMENTACIJA KARTICA

ZAVRŠNI RAD

Sveučilište u Splitu
Kemijско-tehnološki fakultet u Splitu
Preddiplomski studij kemijske tehnologije, smjer: Kemijsko inženjerstvo

Znanstveno područje: Tehničke znanosti

Znanstveno polje: Kemijsko inženjerstvo

Tema rada je prihvaćena na 6. elektroničkoj sjednici Fakultetskog vijeća Kemijsko-tehnološkog fakulteta održanoj 15. i 16. prosinca 2020.

Mentor: Doc. dr. sc. Mario Nikola Mužek

ADSORPCIJA I ADSORPCIJSKI MODELI IZOTERMI

Nikola Marinović, 1087

Sažetak: Adsorpcija je široko primjenjiv postupak odvajanja, posebno u sanaciji okoliša, zbog svojih niskih troškova i visoke učinkovitosti. Mehanizam adsorpcije uglavnom uključuje kemijsku adsorpciju koja nastaje stvaranjem kemijskih veza, fizikalnu adsorpciju povezanu s van der Waalsovom silom i ionsku izmjenu. Jednadžbe adsorpcijskih izoterma koje se koriste za opisivanje eksperimentalnih podataka i termodinamičke pretpostavke modela često daju uvid u mehanizam adsorpcije, površinska svojstva i afinitet adsorbensa, što je važno za projektiranje adsorpcijskog sustava. Pregledom literature vidljivo je da su različiti adsorpcijski izotermi modeli predstavljeni na temelju dva, tri, četiri i pet parametara.

Ključne riječi: adsorpcija, vrste adsorpcijskih izoterma, modeli adsorpcijskih izoterma

Rad sadrži: 44 stranica, 11 slika, 5 tablica, 6 literaturnih referenci

Jezik izvornika: hrvatski

Sastav Povjerenstva za obranu:

1. Prof. dr. sc. Sandra Svilović	predsjednica
2. Dr. sc. Jelena Jakić, znan. sur.	članica
3. Doc. dr. sc. Mario Nikola Mužek	član-mentor

Datum obrane: 8. listopada 2021.

Rad je u tiskanom i elektroničkom (pdf format) obliku pohranjen u Knjižnici Kemijsko-tehnološkog fakulteta Split, Ruđera Boškovića 35.

BASIC DOCUMENTATION CARD

BACHELOR THESIS

University of Split
Faculty of Chemistry and Technology Split
Undergraduate study of Chemical Technology, Orientation: Chemical Engineering

Scientific area: Technical sciences

Scientific field: Chemical engineering

Thesis subject was approved by Faculty Council of Faculty of Chemistry and Technology, electronic session no. 6. (December 15th and 16th, 2020)

Mentor: Assistant Professor Mario Nikola Mužek, Ph.D.

ADSORPTION AND ADSORPTION ISOTHERM MODELS

Nikola Marinović, 1087

Abstract: Adsorption is widely applied separation process, especially in environmental remediation, due to its low cost and high efficiency. The adsorption mechanism mainly includes chemical adsorption corresponding to the formation of chemical bonds, physical adsorption related to the van der Waals force, and the ion exchange. The adsorption isotherm equations used to describe the experimental data and the thermodynamic assumptions of the models often provide some insight into the adsorption mechanism, the surface properties and affinity of the adsorbent, which is important for the design of adsorption system. It is evident from the literature survey that various adsorption isotherm models have been presented on the basis of two, three, four and five parameters respectively.

Keywords: adsorption, types of adsorption isotherms, adsorption isotherm models

Thesis contains: 44 pages, 11 pictures, 5 tables, 6 literary references

Original in: Croatian

Deefence Committee:

1. Full Professor Sandra Svilović, Ph.D.	chair person
2. Jelena Jakić, Ph.D., research associate	member
3. Assistant Professor Mario Nikola Mužek, Ph.D.	supervisor

Defence date: October 8th, 2021.

Printed and electronic (pdf format) version of thesis is deposited in Library of Faculty of Chemistry and Technology Split, Ruđera Boškovića 35.

