



Univerza v Mariboru
University of Maribor

Fakulteta za naravoslovje in
matematiko
Faculty of Natural Sciences
and Mathematics

OPIS PREDMETA / SUBJECT SPECIFICATION

Predmet: **Osnove okoljske kemije**

Subject Title: **Principles of Environmental Chemistry**

Študijski program Study programme	Študijska smer Study field	Letnik Year	Semester Semester
Biologija/Biology	Biologija/Biology	2	Zimski ali poletni

Univerzitetna koda predmeta / University subject code:

Predavanja Lectures	Seminar Seminar	Sem. vaje Tutorial	Lab. vaje Lab. work	Teren. vaje Field work	Samost. delo Individ. work	ECTS
30			15		135	6

Nosilec predmeta / Lecturer: Peter KRAJNC

Jeziki / Predavanja / slovenski / Slovenian
Languages: Lecture:

Vaje / Tutorial: slovenski / Slovenian

Pogoji za vključitev v delo oz. za opravljanje Prerequisites:
študijskih obveznosti:

Vsebina:

Najprej so utrdijo osnovni pojmi splošne kemije, ki so nujno potrebni za razumevanje okoljskih kemijskih procesov, v drugem delu predmeta pa je več povedano o kemiji procesov v okolju.

Poudarek je na naslednjih poglavijih:

- Kaj je okoljska kemija
- Človeški vplivi na biogeokemijske cikluse
- Sestava atmosfere, urbana atmosfera
- Učinki onesnaženja zraka
- Procesi čiščenja zračnih polutantov
- Kemija stratosfere
- Mehanizmi kemijskega staranja materialov zaradi okoljskih procesov
- Organski polutanti
- Kemija celinskih in oceanskih voda
- Globalne spremembe

Contents (Syllabus outline):

Firstly, basic principles and laws of general chemistry, which are needed for the understanding of the environmental chemistry, are explained. In the continuation of the course, the emphasis is on the chemistry of environmental processes.

The emphasis is on the following:

- What is environmental chemistry
- Human effects on biogeochemical cycles
- Effects of air pollution
- Processes of air purification
- Stratosphere chemistry
- Mechanisms of chemical weathering
- Organic pollutants
- Chemistry of continental waters and oceans
- Global changes

Temeljni študijski viri / Textbooks:

- Andrews, J. E., P. Brimblecombe, T. D. Jickells, P. S. Liss, 2003: An Introduction to Environmental Chemistry, Blackwell Science.
Connell, D. W., 2005: Basic Concepts of Environmental Chemistry, Lewis Publishers.
Lazarini, F., J. Brenčič, 1984: Splošna in anorganska kemija, DZS, Ljubljana.
Pine, S., 1996: Organic Chemistry 5th edition, McGraw Hill.
Tišler, M., 1982: Organska kemija, DZS, Ljubljana.

Cilji:

- Razložiti strukturne vplive spojin na reaktivnost in metabolizem v okolju
- Predstaviti kemizem najpogostejših spojin, ki onesnažujejo okolje (polutantov)
- Podati osnove analiziranja spojin

Objectives:

- To explain the structural influences of compounds on the environment
- To present the chemistry of the most common pollutants
- To present the bases of instrumental analysis

Predvideni študijski rezultati:**Intended learning outcomes:**

Znanje in razumevanje:

- Prepoznavanje polutantov in toksinov v okolju
- Razumevanje osnovnih kemijskih procesov preoblikovanja molekul
- Razumevanje povezanosti kemijskih ciklusov okolja
- Osnovno znanje kemijske analize

Prenesljive/ključne spretnosti in drugi atributi:

- Prepoznavanje spojin v okolju in njihovega pomena
- Jemanje vzorcev tal, vode in zraka za analizo
- Poznavanje in predvidevanje vpliva sintetičnih spojin na okolje

Knowledge and Understanding:

- Recognition of pollutants and toxins in environment
- Basic concepts of chemical reactions
- Understanding of environmental elemental cycles
- Bases of instrumental analysis

Transferable/Key Skills and other attributes:

- Recognition of compounds in the environment and their impact
- Sample collection for chemical analysis
- Prediction of the influence of synthetic compounds on the environment

Metode poučevanja in učenja:**Learning and teaching methods:**

- Predavanja
- Seminar
- Laboratorijske vaje
- Terensko delo

- Lectures
- Seminar
- Laboratory work
- Field work

Načini ocenjevanja:**Delež (v %) / Weight (in %)** / **Assessment:**

• Kolokvij iz vaj • Pisni izpit	50 50	• Partial exam of laboratory exercises • Written exam
------------------------------------	----------	--

Materialni pogoji za izvedbo predmeta :

- Multimedija predavalnica
- Kemijski laboratorij

Material conditions for subject realization

- Lecture hall for multimedia presentations
- Chemical laboratory

Obveznosti študentov:

(pisni, ustni izpit, naloge, projekti)

- Kolokvij iz vaj
- Pisni izpit

Students' commitments:

(written, oral examination, coursework, projects):

- Partial exam of laboratory exercises
- Written exam