

ДО  
ДОЦ. Д-Р ВЕСЕЛИН КМЕТОВ  
ДЕКАН  
НА ХИМИЧЕСКИ ФАКУЛТЕТ  
ПУ “ПАИСИЙ ХИЛЕНДАРСКИ”  
ПЛОВДИВ

ДОКЛАД

от проф. д-р Илиян Иванов  
ръководител катедра Органична химия

УВАЖАЕМИ ДОЦ. КМЕТОВ,

Моля да внесете във факултетния съвет на Химически факултет за обсъждане и приемане на учебни програми *Fundamental Organic Chemistry I* и *Fundamental Organic Chemistry II*, за обучение на чуждестранни студенти по програма Еразъм с коригирана аудиторна заетост – от 15/0/15 на 30/0/30 часа.

Приложено, учебни програми за дисциплините – 2 броя, препис-извлечение от протокол от заседание на КС на кат. Органична химия.

С уважение,

.....  
**ПРОФ. Д-Р ИЛИЯН ИВАНОВ**  
Ръководител катедра Органична химия

## ПРЕПИС-ИЗВЛЕЧЕНИЕ

от протокол № 343/08.04.2022 год.

заседание на КС

на катедра “Органична химия”

ПУ „П. Хилендарски”

### Протокол № 343

На 08.04.2022 год. се проведе заседание на катедрения съвет на катедра “Органична химия” в синхронна дистанционна форма с линк: <https://meet.jit.si/KCOX>

Общ състав на катедрен съвет - 8. Присъстват 8: проф. д-р Илиян Иванов, доц. д-р Румяна Бакалска, доц. д-р Стела Статкова-Абегхе, доц. д-р Пламен Ангелов, доц. д-р Стоянка Атанасова, гл. ас. д-р Димитър Божилов, гл. ас. д-р Йордан Стремски и гл. ас. д-р Мина Тодорова. Отсъстващи няма.

Присъстващи извън състава на кат. Органична химия: гл. ас. д-р Станимир Манолов.

Необходим брой за положителен избор 5.

Дневен ред:

1. Учебни.
2. Кадрови.

По т.1 от дневния ред проф. д-р Илиян Иванов предложи за обсъждане и приемане учебни програми предназначени за обучение на чуждестранни студенти по програма ERASMUS+, както следва:

1. Fundamental Organic Chemistry I – за обучение на студенти по програма ERASMUS+, 30 часа лекции / 30 часа упражнения.
2. Fundamental Organic Chemistry II – за обучение на студенти по програма ERASMUS+, 30 часа лекции / 30 часа упражнения.

След направените изказвания и изразени мнения от членовете на КС, се премина към гласуване приемането на гореизложените програми.

Гласували: 8; За: 8; Против: 0; Въздържали се: 0;

**Решение:** ~~ПРЕДЛОЖЕНИЕ~~

КС предлага на ФС да приеме разработените от гл. ас. д-р Йордан Стремски учебни програми, предложени за обучение на чуждестранни студенти по програма ERASMUS+.

"издадено в П.УП

ЕС за пособия

08.04.2022 год.

Протоколчик:

(гл. ас. д-р Йордан Стремски)

гр. Пловдив

д-р. Йордан Стремски



# UNIVERSITY OF PLOVDIV "PAISII HILENDARSKI"

24 Tzar Asen Str., 4000 Plovdiv, BULGARIA; Central Tel.: (032) 261 261  
Dean Tel.: (032) 261 402, Fax (032) 261 403 e-mail: chemistry@uni-plovdiv.bg

## STUDY PLAN

**Faculty**

**Faculty of Chemistry**

**Department**

Organic Chemistry

**Professional field / Subject area code**

4.2 Chemistry science (Bulgarian notation)

0531: Chemistry (13.3 - 442) ISCED - F 2013 Codes

**Course dedication**

Erasmus+ students

## **DESCRIPTION OF THE COURSE**

**Course name**

Fundamental Organic Chemistry I

**Educational level**

Bachelor

**ECTS**

6

**Lecturer**

Dr. Yordan Stremski, Assis. Prof.

## **Subject context (annotation)**

The first part of the course covers the basic concept and development of the organic chemistry. The types of hydrocarbons, their structural diversity and chemical relationships. Including classic and modern methods for C-C bond formation and functional group manipulations with focus on the underlying reaction mechanisms and stereochemistry. The fundamental theory in the course is experientially supported by laboratory practice.

## **Course structure**

### **Auditorium classes: 60 hours**

- Lectures (30 hours)
- Practice (30 hours)

### **Extracurricular activities: 120 hours**

- Self-learning
- Consultations

## **Rules for admission of students**

Erasmus+ students of Bachelor education in chemistry

## **Structure of the course**

### **A/ Lectures**

<b>Title</b>	<b>Hours</b>
1.1. Introduction and classical theories in Organic chemistry; 1.2. Classification of organic compounds; 1.2.1. IUPAC nomenclature; 1.3. Structural theory – emergence and development; 1.3.1. Structural formulas; 1.3.2. Functional groups; 1.4. Hybridization.	6
2.1. Isomerism; 2.2. Types of isomerism; 2.3. Stereoisomers; 2.3.1. Stereochemistry of carbon compounds: enantiomers (R, S- nomenclature) and diastereoisomers ( $\sigma$ - and $\pi$ - diastereomers); Fischer and Newman projection formulas of simple molecules containing one and two asymmetric carbon atoms.	6
3.1. Organic reactions – classification; 3.2. Reagent and substrates; 3.3. Mechanism of organic reactions; 3.4. Spectral methods for characterization of organic structures; 3.4.1. Introduction to NMR spectroscopy; 3.4.2. Introduction to IR spectroscopy; 3.4.3. Introduction to MS spectrometry.	6
4.1. Alkanes – nomenclature and methods for synthesis; 4.1.1. Chemical properties; Radical-substitution reactions – mechanism; 4.2. Cycloalkanes - structure and isomerism. 4.3. Alkenes and alkynes – nomenclature and methods for synthesis; 4.3.1. The double and triple bond: a focus of reactivity; Addition reactions; mechanism of bromination and hydrohalogenation; Markownikoff's addition;	6

peroxide effect; hydration; hydroxylation; hydroboration; ozonide formation; epoxidation; Kucherov hydration; tautomerization; 4.3.2. Alkadienes – classification and chemical properties. 5.1. Arenes – aromaticity and Huckel's rule; 5.1.1. Mechanism of electrophilic aromatic substitution: halogenation, nitration, sulfonylation and Friedel-Crafts alkylation and acylation; 5.1.2. Effect of substituents on reactivity and orientation in electrophilic aromatic substitution – electronic effects; 5.1.3. Nucleophilic substitution of aryl halides (benzyne and addition-elimination mechanisms).	6
<b>Total number of hours</b>	<b>30</b>

<b>B/ Practice</b>	
<b>Title</b>	<b>Hours</b>
1. Methods for purification of organic compounds; 1.1. Recrystallization and sublimation of benzoic acid; Melting point determination (Boetius hot stage apparatus).	5
2. Methods for purification of organic liquids; 2.1. Simple distillation of red wine; Steam distillation – lavender essential oil.	5
3. Methods for separation of organic compounds; 3.1. Separation of benzoic acid and acetanilide by acid-base extraction; 3.2. Thin-layer chromatography – amino acids.	5
4. Hydrocarbons; Properties and obtaining; 4.1. Synthesis of nitromethane; 4.2. Identifying alkenes, alkynes with bromine water and potassium permanganate solution.	5
5. Arenes; Electrophilic aromatic substitution ( $S_E$ ); 5.1. Sulfonation of toluen: p-Toluenesulfonic acid.	5
6. Oxidation of toluene; 6.1. Synthesis of benzoic acid.	5
<b>Total number of hours</b>	<b>30</b>

<b>References</b>	
1.	Ganguly, A., Fundamentals of Organic Chemistry (Main and Advanced), vol. 1, 2, Pearson India Education Services Pvt. Ltd, 2016
2.	McMurry, J. E., Fundamentals of Organic Chemistry, 7 <sup>th</sup> ed., Brooks/Cole, Cengage Learning, 2011
3.	Vollhardt, K. P. C., Schore, N. E., Organic Chemistry: Structure and Function, 8 <sup>th</sup> ed., W. H. Freeman and Company, 2018
4.	Bruice, P. Y., Organic Chemistry, 8 <sup>th</sup> ed., Upper Saddle River, NJ: Pearson Education, 2017

5.	Carey, F. A., Giuliano, R. M., Allison, N. T., Bane, S. L., Organic Chemistry, 11 <sup>th</sup> ed., McGraw-Hill Education, 2019
----	--

**Methods and criteria for evaluation**

Exam

**Study language**

English

**Author of the study plan**

Dr. Yordan Stremski, Assist. Prof.



# UNIVERSITY OF PLOVDIV "PAISII HILENDARSKI"

24 Tzar Asen Str., 4000 Plovdiv, BULGARIA; Central Tel.: (032) 261 261  
Dean Tel.: (032) 261 402, Fax (032) 261 403 e-mail: chemistry@uni-plovdiv.bg

## STUDY PLAN

### Faculty

**Faculty of Chemistry**

### Department

Organic Chemistry

### Professional field / Subject area code

4.2 Chemistry science (Bulgarian notation)

0531: Chemistry (13.3 - 442) ISCED - F 2013 Codes

### Course dedication

Erasmus+ students

## **DESCRIPTION OF THE COURSE**

### Course name

Fundamental Organic Chemistry II

### Educational level

Bachelor

### ECTS

6

### Lecturer

Dr. Yordan Stremski, Assis. Prof.

## **Subject context (annotation)**

The second part of the course covers the types of hydrocarbons, their functional groups diversity, structure specifications and basic relations. Including classic and modern chemical reactions for functional group manipulations. Structure of various natural products, syntheses of some known organic compounds are also included as examples and case studies in order to build better understanding of the teaching material.

## **Course structure**

### **Auditorium classes: 60 hours**

- Lectures (30 hours)
- Practice (30 hours)

### **Extracurricular activities: 120 hours**

- Self-learning
- Consultations

## **Rules for admission of students**

Erasmus+ students of Bachelor education in chemistry

## **Structure of the course**

### **A/ Lectures**

<b>Title</b>	<b>Hours</b>
1.1. Alkyl halides – classification and methods for synthesis; 1.1.1. S <sub>N</sub> 1, S <sub>N</sub> 2, E1, E2 reactions (elementary mechanistic aspects); Saytzeff's and Hofmann's elimination reactions;	6
1.2. Alcohols and phenols – structure and acidity (brief review); 1.2.1. Methods synthesis and reactions; organometallic reagents; reaction of carbonyl compounds with Grignard and organolithium reagents;	6
1.2.2. Alcohols as nucleophiles (formation of alkoxides) and electrophiles (formation of tosylates); esterification.	
2.1. Carbonyl compounds – summary of various types of carbonyl compounds – aldehydes and ketones; 2.1.1. Synthesis of aldehydes and ketones;	6
2.1.2. Reactions of carbonyl compounds with the carbonyl group as an electrophile with H, C, N and O nucleophiles;	
2.1.3. Carbonyl reactivity at the alpha C-H (enols and enolates);	
2.1.4. Cannizzaro and Reformatsky reactions.	
3.1. Chemistry of carboxylic acids and their derivatives; 3.1.1. Acidity of carboxylic acids;	6
3.1.2. Preparations of carboxylic acids;	
3.1.3. Converting between carboxylic acids, acid chlorides, esters, and amides;	
3.1.4. Perkin reaction, Claisen's condensation.	
3.1. Chemistry of amines;	
3.1.1. Nomenclature, structure, and acid/base reactions of amines;	
3.1.2. Chemical properties – alkylation, acylation, reactions with carbonyl and carboxyl compounds; Mannich reaction for the synthesis of natural amines;	6
3.2. Synthesis and reactivity of aromatic amines;	
3.2.1. Preparation and reactivity of aryl diazonium salts;	
3.3. Amino carboxylic acids – structure and properties.	

4.1. Application of spectral methods for structure characterization; 4.1.1. Interpretation of NMR spectra of known organic compounds; 4.1.2. Interpretation of IR spectra of known organic compounds; 4.1.3. MS analysis of known organic compounds;	6
	<b>Total number of hours</b> <b>30</b>

<b>B/ Practice</b>	
<b>Title</b>	<b>Hours</b>
1. Alcohols and phenols – acidic properties; 1.1. Esterification – synthesis of acetylsalicylic acid.	5
2. Carbonyl compounds; 3. Testing for aldehydes - Fehling's and Tollen's tests; 3.1. Aldol condensation – synthesis of dibenzylideneacetone; 3.2. Nucleophilic addition reactions – schiff base synthesis – N-benzylideneaniline.	5
4. Carbonyl compounds – disproportionation; 4.1. Cannizzaro reaction with benzaldehyde.	5
5. Carboxylic acids and derivatives; 5.1. Synthesis of acetanilide.	5
6. Perkin reaction; 6.1. Synthesis of trans-cinnamic acid.	5
7. Amines – diazotisation; 7.1. Synthesis of azo-dyes – diazoaminobenzene and 4-aminoazobenzene.	5
	<b>Total number of hours</b> <b>30</b>

<b>References</b>	
1.	Ganguly, A., Fundamentals of Organic Chemistry (Main and Advanced), vol. 1, 2, Pearson India Education Services Pvt. Ltd, 2016
2.	McMurry, J. E., Fundamentals of Organic Chemistry, 7 <sup>th</sup> ed., Brooks/Cole, Cengage Learning, 2011
3.	Vollhardt, K. P. C., Schore, N. E., Organic Chemistry: Structure and Function, 8 <sup>th</sup> ed., W. H. Freeman and Company, 2018
4.	Bruice, P. Y., Organic Chemistry, 8 <sup>th</sup> ed., Upper Saddle River, NJ: Pearson Education, 2017
5.	Carey, F. A., Giuliano, R. M., Allison, N. T., Bane, S. L., Organic Chemistry, 11 <sup>th</sup> ed., McGraw-Hill Education, 2019

<b>Methods and criteria for evaluation</b>
--

Exam

**Study language**

English

**Author of the study plan**

Dr. Yordan Stremski, Assist. Prof.

До Декана  
на Химически факултет  
при ПУ „П. Хилендарски“  
Тук

## ДОКЛАД

от доц. д-р Мария Йорданова Ангелова-Ромова,  
Ръководител катедра „Химична технология“

Господин Декан,

Моля за еднократна промяна в списъка на избираемите дисциплини, на специалност Медицинска химия за 2022/2023 уч. г. – избираемата дисциплина „Храни и хигиена на храните“ с хорариум 30/0/30 от VIII сем. (IV курс) да се премести в VI сем. (III курс) със същия хорариум.

Прилагам препис от протокола на Катедрения съвет.

15.04.2022 г.

Ръководител катедра ХТ:

(доц. д-р М. Ангелова-Ромова)



**Пловдивски Университет "Паисий Хилендарски"**  
**Катедра "Химична технология"**

**ПРОТОКОЛ № 147**

от катедрено съвещание

**Препис**

Днес 15.04.2022 год. се състоя съвещание на кат. Химична технология, в електронна среда.

Присъстваха: проф. д-р Г. Антова, доц. д-р М. Ангелова-Ромова, доц. д-р Г. Патронов, гл. ас. д-р Ж. Петкова, гл. ас. д-р О. Тенева, гл. ас. д-р И. Костова и гл.ас. д-р С. Манолов.

Съвещанието премина при следния дневен ред:

*m.1. Учебни въпроси*

Членовете на катедрения съвет обсъдиха еднократна промяна в списъка на избираемите дисциплини от 2022/2023 г. на специалност *Медицинска химия – дисциплината „Храни и хигиена на храните“* с хорариум 30/0/30 от VIII сем. (IV курс) да се премести в VI сем. (III курс) с хорариум 30/0/30.

След обсъждане, бе решено да се предложи на Факултетния съвет да утвърди предложените промени.

Протоколирал:

(хим. Ж. Симеонова)

До Декана  
На Химически факултет  
при ПУ “П. Хилендарски“

## ДОКЛАД

От доц. д-р Нина Димчева, ръководител кат. Физикохимия

Уважаеми г-н Декан,

На заседание на КС на кат. Физикохимия, беше разгледано заявление от ас. Мария Генова Пимпилова за възстановяване на редовната ѝ докторантура след прекъсване за срок от 6 месеца (за периода 1.12.2021 – 1.06.2022 г), считано от 01.06.2022 г. Членовете на катедрения съвет подкрепиха единодушно молбата ѝ.

Във връзка с това Ви моля да внесете във факултетния съвет за разглеждане и утвърждаване на настоящия доклад.

Към доклада прилагам копие от молбата на докторант Пимпилова и препис-извлечение от протокола на катедреното заседание.

С уважение:

(доц. Н. Димчева)

12.04. 2021 год.

**ДО РЕКТОРА НА  
ПУ „ПАИСИЙ ХИЛЕНДАРСКИ“  
ПРОФ. Д-Р РУМЕН МЛАДЕНОВ**

**ЗАЯВЛЕНИЕ**

от Мария Генова Пимпилова

**УВАЖАЕМИ Г-Н РЕКТОР,**

Моля да ми бъдат възстановени правата на докторант, считано от 01.06.2022г до 01.09.2022г., в редовна форма на обучение; професионално направление 4.2. Химически науки; докторска програма Физикохимия към катедра Физикохимия, с научен ръководител доц. д-р Нина Димчева.

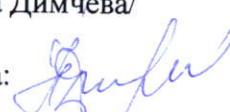
С уважение:

/Мария Пимпилова/ 

Научен ръководител:

/доц. д-р Нина Димчева/ 

Ръководител Катедра:

/доц. д-р Нина Димчева/ 

Дата: 12.04.2022г.

*Настоящият протокол е изгoten в един екземпляр и един препис по т.1 от Дневния ред.*

## ПРЕПИС

По т.1 от дневен ред в раздел „Учебни въпроси“ от

### ПРОТОКОЛ № 4

от катедрен съвет онлайн

на катедра Физикохимия при ХФ на ПУ „Паисий Хилендарски“

Днес 12.04.2022 г. се състоя онлайн заседание на КС на катедра Физикохимия. В него взеха участие 7 души от 7-членния академичен състав на катедрата с право на глас: проф. дхн Васил Делчев, доц. д-р Нина Димчева, доц. д-р Мария Стоянова, доц. д-р Димитър Петров, гл.ас. д-р Вания Колчева, ас. д-р Христиана Кръстева, ас. Мария Пимпилова.  
Заседанието беше проведено при следния дневен ред:

#### 1. Учебни въпроси.

По т. 1 от дневния ред беше разгледана необходимостта да се гласува възстановяване на редовната докторантura на ас. Пимпилова считано от 01.06.2022 г., поради приключване срока прекъсването на 31.05.2022 г.

По т. 1. КС гласува единодушно със седем гласа „за“ .

Заседанието беше закрито поради изчерпване на дневния ред.

Протоколчик:

ас. д-р Хр. Кръстева  
12.04.2022

Пловдив

До Декана  
на Химически факултет  
при ПУ „П. Хилендарски“  
Тук

## ДОКЛАД

от доц. д-р Мария Йорданова Ангелова-Ромова,  
Ръководител катедра „Химична технология“

Господин Декан,

във връзка провеждане на дисциплините *Практика за специалност Медицинска химия*, IV курс и *Практикум за специалност Химия*, IV курс, предлагам да бъдат хонорувани следните лица:

- доц. д-р Маргарита Христова Дочева – Институт по тютюните и тютюневите изделия, с. Марково – хорариум 25 часа, като упражнения;
- проф. д-р Петко Недялков Денев – Лаборатория по биологично активни вещества – Пловдив, към ИОХ с ЦФ, БАН – хорариум 25 часа, като упражнения;
- инж. Георги Щерев Щерев – Биовет АД, гр. Пещера – хорариум 25 часа, като упражнения;
- д-р Златка Христева Димчева – „Медицински център Нолекс“ ООД – хорариум 25 часа, като упражнения;
- д-р Мелпомена Николова Канзафирова-Кунева – БАБХ, отдел „Лабораторни дейности“, гр. Пловдив – хорариум 25 часа, като упражнения;
- Димо Енчев Аладжов – Мексон ООД, Пловдив – хорариум 25 часа, като упражнения;
- Снежана Иванова Делчева – Началник ОТКК на „Неохим“ АД, гр. Димитровград – хорариум 40 часа, като упражнения.

Прилагам препис от протокола на Катедрения съвет.

15.04.2022 г.

Ръководител катедра ХТ:

(доц. д-р М. Ангелова-Ромова)



**Пловдивски Университет "Паисий Хилендарски"**  
**Катедра "Химична технология"**

**ПРОТОКОЛ № 147**

от катедрено съвещание

**Препис**

Днес 15.04.2022 год. се състоя съвещание на кат. Химична технология, в електронна среда.

Присъстваха: проф. д-р Г. Антова, доц. д-р М. Ангелова-Ромова, доц. д-р Г. Патронов, гл. ас. д-р Ж. Петкова, гл. ас. д-р О. Тенева, гл. ас. д-р И. Костова и гл.ас. д-р С. Манолов.

Съвещанието премина при следния дневен ред:

*т.1. Учебни въпроси*

Във връзка провеждане на дисциплините „Практика“ за специалност Медицинска химия, IV курс и „Практикум“ за специалност Химия, IV курс, доц. д-р М. Ангелова-Ромова предложи да бъдат хонорувани следните преподаватели:

- доц. д-р Маргарита Христова Дочева – Институт по тютюните и тютюневите изделия, с. Марково – хорариум 25 часа, като упражнения;
- проф. д-р Петко Недялков Денев – Лаборатория по биологично активни вещества – Пловдив, към ИОХ с ЦФ, БАН – хорариум 25 часа, като упражнения;
- инж. Георги Щерев Щерев – Биовет АД, гр. Пещера – хорариум 25 часа, като упражнения;
- д-р Златка Христева Димчева – „Медицински център Нолекс“ ООД – хорариум 25 часа, като упражнения;
- д-р Мелпомена Николова Канзафирова-Кунева – БАБХ, отдел „Лабораторни дейности“, гр. Пловдив – хорариум 25 часа, като упражнения;
- Димо Енчев Аладжов – Мексон ООД, Пловдив – хорариум 25 часа, като упражнения;
- Снежана Иванова Делчева – Началник ОТКК на „Неохим“ АД, гр. Димитровград – хорариум 40 часа, като упражнения.

Членовете на катедрения съвет приеха предложението.

Протоколирал:

(хим. Ж. Симеонова)

ДО ДЕКАНА  
НА ХИМИЧЕСКИЯ ФАКУЛТЕТ

**ДОКЛАД**

от доц. д-р Георги Патронов

Председател на Общото събрание на Химическия факултет

**УВАЖАЕМИ ДОЦ. КМЕТОВ,**

В съответствие с чл. 26, ал. 4, моля да внесете във Факултетния съвет предложение за структурата на Общото събрание на Химическия факултет, както следва:

Общ състав – 51 бр.

- академичен състав – 41 бр. (80,4 %), от тях нехабилитирани преподаватели 21 бр.
- студенти и докторанти – 9 бр. (17,6 %), от тях студенти 8 бр. и докторант 1 бр.
- административен персонал – 1 бр. (2%)

Предлагам Общото събрание да се проведе на 27 май 2022 година (петък) от 13:00 часа.

С уважение:



**ДОЦ. Д-Р ГЕОРГИ ПАТРОНОВ**

*Председател на Общото събрание на Химическия факултет*

**ДО  
ДЕКАНА  
НА ХИМИЧЕСКИ ФАКУЛТЕТ  
ПУ “ПАИСИЙ  
ХИЛЕНДАРАСКИ”  
ПЛОВДИВ**

**Д О К Л А Д**

**от доц. д-р Стоянка Атанасова,**

председател на Организационния комитет на студентска научна конференция  
„Предизвикателства в химията“

**УВАЖАЕМИ ДОЦ. КМЕТОВ,**

Във връзка с провеждане на Студентска научна конференция „Предизвикателства в химията“, моля да внесете във Факултетния съвет, предложението на Организационния комитет за членове на Научния комитет:

доц. Петя Marinova (ОНХ с МОХ)

доц. Йорданка Стефанова (ОНХ с МОХ)

доц. Стела Статкова (ОХ)

доц. Кирил Симитчиев (АХКАХ)

доц. Нина Димчева (Физикохимия)

доц. Георги Патронов (Химични технологии)

доц. Мария Ангелова-Ромова (ОХТ)

Студентската научна конференция „Предизвикателства в химията“ се организира от Химически факултет на ПУ за шести пореден път и тази година ще се проведе на 7-8 октомври 2022г. в ПУ.

**18.04.2022  
Пловдив**

**С уважение,  
(доц. д-р С. Атанасова)**



## **ПРЕДЛОЖЕНИЕ**

за ежегоден семинар на ХФ и АСМ2  
ИНСТРУМЕНТАЛНИ ТЕХНИКИ ЗА ХИМИЧЕСКИ АНАЛИЗ,  
2 Юни 2022 г.

Научен комитет:

Председател: Доц. д-р Пламен Ангелов Зам. декан на ХФ

Членове:

Проф. д-р Гинка Антова, Катедра ХТ  
Проф. дхн Васил Делчев – Катедра ФХ  
Проф. д-р Илиан Иванов – Катедра ОХ  
Доц. д-р Кирил Симитчиев - Катедра АХКХ  
Доц. д-р Ваня Лекова – Катедра ОНХ с МОХ  
Доц. д-р Георги Патронов – Катедра ХТ  
Доц. д-р Веселин Кметов- Катедра АХКХ