

До Доц. д-р Веселин Кметов
Декан на Химически Факултет
при ПУ „П. Хилендарски“
Пловдив

ДОКЛАД

от доц. д-р Ваня Лекова

Ръководител катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Уважаеми доц. Кметов,

Моля да внесете във ФС на ХФ за обсъждане и утвърждаване на актуализация в учебните планове за специалности Медицинска химия, Анализ и контрол, Химия с маркетинг и Компютърна химия от учебната 2018/2019 г. редовно обучение, както следва:

1. За специалност Медицинска химия:
 - дисциплина Основи на химията с хорариум 60/15/60 на хорариум 60/0/75.
2. За специалности Анализ и контрол и Химия с маркетинг:
 - дисциплина Основи на химията с хорариум 60/15/45 на хорариум 60/0/60 и
 - дисциплина Неорганична химия с хорариум 60/15/45 на хорариум 60/0/60.
3. За специалност Компютърна химия:
 - дисциплина Обща и неорганична химия I част с хорариум 60/15/45 на хорариум 60/0/60 и
 - дисциплина Обща и неорганична химия II част с хорариум 60/15/45 на хорариум 60/0/60.

Актуализацията в учебните планове бе обсъдена и приета на катедрен съвет.

Приложение:

Препис от протокол №160/05.12.2017 г

06.12.2017 г.

гр. Пловдив

С уважение:

/доц. Ваня Лекова/

Ръководител катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Препис извлечение
от заседание на катедра
ОНХМОХ
от 05.12.2017 г.

Протокол № 160

На 05.12.2017 г. се проведе заседание на катедрения съвет на катедра „Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия“.

Състав на катедрения съвет 7. Присъстват 7: доц д-р Ваня Лекова, доц. д-р Йорданка Димова, доц. д-р Петя Маринова, гл. ас. д-р Йорданка Стефанова, гл. ас. д-р Антоанета Ангелачева, гл. ас. д-р Галя Тончева, гл. ас. д-р Кирила Стойнова.

от дневния ред по т. 2. Учебни въпроси:

2.2. Разглеждане на предложение за актуализация в учебните планове за специалности Медицинска химия, Анализ и контрол, Химия с маркетинг и Компютърна химия от учебната 2018/2019 г. редовно обучение.

По т.2.2. от дневния ред доц. д-р Ваня Лекова обоснова актуализацията в учебните планове за специалности Медицинска химия, Анализ и контрол, Химия с маркетинг и Компютърна химия от учебната 2018/2019 г.

Предложението бе подкрепено от доц. д-р Петя Маринова и доц. д-р Йорданка Димова и подложено на гласуване.

Предложението бе прието единодушно.

06.12.2017 г.

Пловдив

Протоколчик: 
/Милена Славова/

До Декана на ХФ
при ПУ "Паисий Хилендарски"
Тук

ДОКЛАД

от доц. д-р Виолета Стефанова

Ръководител на катедра "Аналитична химия и компютърна химия"

Уважаеми г-н Декан,

На заседание на Катедрения съвет на катедра "Аналитична химия и компютърна химия" беше разгледано предложение за частична промяна в учебния план на Магистърска програма „Спектрохимичен анализ“. Основание за дискутираната промяна е дипломирането на първия випуск студенти от новата специалност „Анализ и контрол“ ОКС Бакалавър, които са изучавали някои части от материала, включен в курса по „Пробоподготовка - методи за разлагане, разделяне и концентриране“. След дискусия, КС гласува единодушно следното предложение за промяна:

- Дисциплината „Комбинирани хроматографски техники“ с хорариум (20/0/20) за задочно обучение и (30/0/30) за редовно обучение, която в настоящия учебен план е избираема да стане задължителна на мястото на дисциплината „Пробоподготовка - методи за разлагане, разделяне и концентриране“. Същата промяна да бъде въведена и в магистърската програма за неспециалисти по Спектрохимичен анализ – задочно обучение.
- В списъка на избираеми дисциплини се предлага дисциплината „Съвременни тенденции в пробоподготовката“ с хорариум (20/0/20) за задочно и (30/0/30) за редовно обучение.

Прилагам препис-извлечение от протокола на катедрения съвет.

04.12.2017

Ръководител КАХКХ

доц.д-р Виолета Стефанова

Препис-извлечение
от заседание на катедра
"Аналитична химия и КХ"
от 04.12.2017

ПРОТОКОЛ № 13

На 04.12.2017 се проведе заседание на катедрения съвет на катедра "Аналитична химия и компютърна химия".

Общ състав 11

Присъстват 9, отсъстват доц. В. Кметов, гл.ас. Ат. Терзийски

Необходим брой за положителен избор 7

Дневен ред:

1. Учебни въпроси
2. Текущи въпроси

По точка 1.2 от дневния ред се разгледа предложението за промяна в учебния план на Магистърска програма „Спектрохимичен анализ”(за специалисти и за неспециалисти):

- Дисциплината „Комбинирани хроматографски техники” с хорариум 20/0/20 за задочно обучение и 30/0/30 за редовно обучение да стане задължителна на мястото на дисциплината „Пробоподготовка – методи за разлагане, разделяне и концентриране”.
- Дисциплината „Съвременни тенденции в пробоподготовката” с хорариум 20/0/20 за задочно и 30/0/30 за редовно обучение се предлага в списъка с избираемите дисциплини.

Предложението се обсъди и прие с 9 гласа „за”.

04.12.2017

Протоколчик:



/П. Балабанова/

До Доц. д-р Веселин Кметов
Декан на Химически Факултет
при ПУ „П. Хилендарски“
Пловдив

ДОКЛАД

от доц. д-р Ваня Лекова

Ръководител катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Уважаеми доц. Кметов,

Моля да внесете във ФС на ХФ за обсъждане и утвърждаване на учебни програми на специалност Медицинска химия за следните основни дисциплини, съгласно учебния план на специалността, утвърден с решение на АС протокол №19/29.05.2017 г.:

1. Основи на химията с хорариум 60/15/60 и
2. Неорганична химия с хорариум 60/0/60.

Учебните програми бяха обсъдени и приети на катедрен съвет.

Приложение:

1. Препис от протокол №160/05.12.2017 г.
2. Учебни програми по т.1 и т.2

06.12.2017 г.

гр. Пловдив

С уважение:


/доц. Ваня Лекова/

Ръководител катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Препис извлечение
от заседание на катедра
ОНХМОХ
от 05.12.2017 г.

Протокол № 160

На 05.12.2017 г. се проведе заседание на катедрения съвет на катедра „Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия“.

Състав на катедрения съвет 7. Присъстват 7: доц д-р Ваня Лекова, доц. д-р Йорданка Димова, доц. д-р Петя Маринова, гл. ас. д-р Йорданка Стефанова, гл. ас. д-р Антоанета Ангелачева, гл. ас. д-р Галя Тончева, гл. ас. д-р Кирила Стойнова.

от дневния ред по т. 2. Учебни въпроси:

- 2.1 Разглеждане на учебни програми по основните дисциплини – Основи на химията и Неорганична химия – за специалност Медицинска химия, съгласно учебния план на специалността за учебната 2017/2018 г.

По т.2.1. от дневния ред, доц. д-р Ваня Лекова предложи за разглеждане учебни програми за основните дисциплини – Основи на химията и Неорганична химия – за специалност Медицинска химия съгласно учебния план за учебната 2017/2018 г., приет на АС. Учебните програми бяха обсъдени и подложени на гласуване.

Предложението бе прието единодушно.

06.12.2017 г.

Пловдив

Протоколчик:


/Милена Славова/



ПЛОВДИВСКИ УНИВЕРСИТЕТ "ПАИСИЙ ХИЛЕНДАРСКИ"

България 4000 гр. Пловдив ул. "Цар Асен" № 24; Централa: (032) 261 261
Декaн: (032) 261 402 фaкс (032) 261 403 e-mail: chemistry@uni-plovdiv.bg

УЧЕБНА ПРОГРАМА

Факултет

ХИМИЧЕСКИ

Катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Професионално направление (на курса)

4.2 Химически науки

Специалност

Медицинска химия (редовно обучение)

ОПИСАНИЕ

Наименование на курса

Основи на химията

Код на курса

Тип на курса

Задължителен

Равнище на курса (ОКС)

Бакалавър

Година на обучение

първа

Семестър

I

Брой ECTS кредити

12

Име на лектора

Доц. д-р Ваня Лекова

Учебни резултати за курса

Анотация

Курсът по Основи на химията има за цел да запознае студентите с основни принципи, теории и закономерности в химията, да изгради у тях умения за решаване на изчислителни задачи по обща и неорганична химия и да формира практически умения за лабораторна работа. В теоретичната част на курса се изучават съвременните представи за строежа на атома, съвременни теории за природата на химичната връзка, видове химични взаимодействия и закономерностите, на които те се подчиняват. В теоретичния раздел са включени последните препоръки на IUPAC (2005) за наименоуване на координационни съединения. В семинарните занятия се изучават методи за решаване на изчислителни задачи по обща и неорганична химия, които студентите използват в тяхната експериментална работа на лабораторните упражнения. В лабораторните упражнения се прилагат знания от лекционния материал и се формират у студентите опит, умения и навици за работа в химична лаборатория, извършване на основни химични изчисления и операции и анализиране на експерименталните резултати. Теоретичното съдържание на курса е разработено съобразно факта, че той се изучава през първия семестър на обучение и студентите са с познания по химия, математика и физика, получени от средното училище. В курса на обучението си, студентите са подпомагани и насърчавани в своята работа от ръководителя на семинарните занятия и лабораторните упражнения.

Теоретичните и практически знания и умения, получени в курса по Основи на химията, са предпоставка за усвояване на материала, както по дисциплината Неорганична химия, изучавана през втория семестър, така и на химичните дисциплини, изучавани в следващите курсове на обучение.

Компетенции

Успешно завършилите обучението по тази дисциплина:

1. Ще знаят:

- Теоретичните основи на общата и неорганична химия.

2. Ще могат:

- Да извършват основни химични операции: теглене, измерване на обем и плътност на течности, колориметрично определяне на рН на средата, нагряване, наляване, термостатиране, изсушаване, охлаждане, филтруване и декантиране;
- Да приготвят разтвори с масова част на разтвореното вещество в разтвора (%), моларна и молекулвалентна концентрация;
- Да описват проведените експерименти;
- Да анализират експерименталните резултати;
- Да изравняват уравнения на йоннообменни и окислително-редукционни процеси;
- Да решават задачи от състав на веществото;
- Да решават задачи от смесване на разтвори с концентрация в масова част (%) и моларна концентрация;
- Да решават задачи от смесване на разтвори с концентрация в масова част (%) и молекулвалентна концентрация;
- Да решават задачи от разреждане на разтвори;
- Да решават задачи от разтворимост на веществата в т.ч. задачи за приготвяне на наситени разтвори, ако се използва кристалохидрат, задачи за намиране на масата на кристализиралото при охлаждане на разтвора вещество и др.

Начин на преподаване

Аудиторно: 135 ч.

- Лекции (60 часа)
- Семинарни занятия (15)
- Лабораторни упражнения (60 часа)

Извънаудиторно: 225 ч

- Самостоятелна подготовка
- Консултации

Предварителни изисквания (знания и умения от предходното обучение)

Задължително изискване е студентите да са с добри познания по *Химия, Математика и Физика*, получени в средния курс на обучение.

Препоръчани избираеми програмни компоненти

Номенклатура на неорганичните съединения, История на химията

Техническо осигуряване на обучението

- Лаборатории, снабдени с камини, сушилни шкафове, спиртни лампи, котлони, вакуум помпи, апарати на Кип, технически везни, както и допълнителни пособия за провеждане на лабораторни упражнения по неорганична химия.
- Лабораторни съдове и прибори (стъклени, порцеланови, пластмасови и метални) с универсално и със специално предназначение.
- Твърди и течни реактиви.

Съдържание на курса

Курсът по Основи на химията включва лекции, семинарни занятия и лабораторни упражнения. Лабораторните упражнения и семинарните занятия по Основи на химията са задължителни. В лекциите са разгледани теоретичните основи на общата и неорганична химия – съвременни представи за строежа на атома, природа на химичната връзка, координационни съединения, видове химични взаимодействия, химична кинетика, катализа, химично равновесие, дисперсни системи. Особено внимание е отделено на уравненията на химичните взаимодействия, теория на електролитната дисоциация, дисоциацията на слабите електролити като равновесен процес, неутрализация и хидролиза на соли. В семинарните занятия се решават изчислителни задачи от състав на веществото, концентрация на разтворите, разтворимост на веществата. Лабораторните упражнения включват теми от лекционния курс. Те изцяло са съобразени с факта, че са първите за студентите упражнения по химия, в които се формират навици за работа в химична лаборатория, създават се умения за извършване на опити и анализиране на получените резултати.

Тематично съдържание на учебната дисциплина

А/Лекции Основи на химията

Тема	часове
Строеж на атома	6
Предпоставки за развитието на съвременната теория за строежа на електронната обвивка на атома. Съвременни схващания за строежа на електронната обвивка на атома. Вълнов модел за строежа на атома. Вълнова механика. Физичен смисъл на вълновата функция. Квантови числа. Атомни орбитали. Разпределение на електроните в многоелектронните атоми. Електронни конфигурации на атомите (електронни формули и енергетични диаграми). Основно и възбудено състояние на атома. Атомно ядро.	
Систематика на химичните елементи. Периодичен закон. Периодична система.	3
Откриване и утвърждаване на периодичния закон. Структура на периодичната система. Периодична система на химичните елементи и електронна структура на атомите. Периодичност в изменението на свойствата на атомите на химичните елементи.	
Природа на химичната връзка	5
Развитие на учението за природата на химичната връзка. Теории на Косел, Лангмюир-Люйс. Свойства на химичната връзка. Енергия, валентни ъгли, дължина, полярност и поляризуемост на химичната връзка. Метод на валентните връзки (МВВ). Насищаемост и валентност. Насоченост на химичната връзка. Молекули с кратни връзки. Нелокализирана химична връзка. Донорно-акцепторна връзка. Метод на молекулните орбитали (ММО) – основни понятия. Свързващи, антисвързващи и несвързващи молекулни орбитали. Порядък на връзката.	

Химична връзка в кондензирани системи. Междумолекулни взаимодействия. Водородна връзка.	2
Кристално състояние на веществата. Обща характеристика. Видове кристални решетки. Атомна, йонна, молекулна и метална. Полиморфизъм и изоморфизъм.	
Видове химични взаимодействия	12
Степен на окисление. Разлика в понятието валентност и степен на окисление. Реакции, протичащи без изменение на степента на окисление на атомите на химичните елементи. Реакции, протичащи с изменение на степента на окисление на атомите на химичните елементи. Редуктор. Окислител. Уравнения на окислително-редукционни процеси. Електролизата като окислително-редукционен процес. Приложение на електролизата.	
Координационни съединения	7
Обща характеристика. Наименования на координационните съединения. Природа на химичната връзка в координационните съединения – метод на валентните връзки (МВВ) и теория на кристалното поле. Спектрохимичен ред. Цвят на координационните съединения. Двойни соли.	
Енергетика на химичните процеси. Топлина на образуване (разлагане) на химично съединение. Топлинен ефект на химичните реакции. Закони в термохимията.	1
Химична кинетика	3
Основни понятия. Скорост на химичните реакции. Влияние на концентрацията на реагиращите вещества върху скоростта на химичните реакции. Молекулност и порядък на химичните реакции. Активираща енергия. Зависимост на скоростта на химичните реакции от температурата. Скорост на химичните реакции, протичащи в хетерогенна среда.	
Катализа	2
Основни понятия. Видове катализа. Механизъм на каталитичното действие при хомогенно и хетерогенно каталитични процеси.	
Химично равновесие	3
Химично равновесие в хомогенни системи. Равновесна константа. Особености на химичното равновесие. Фактори, влияещи върху посоката на химичното равновесие. Химично равновесие в хетерогенни системи. Произведение на разтворимост.	
Дисперсни системи	14
Основни понятия. Класификация на дисперсните системи. Разтвори. Механизъм на разтваряне. Концентрация на разтворите. Закономерности при разредените разтвори. Парно налягане. Температура на замръзване. Температура на кипене. Осмотично налягане.	
Разтвори на електролити. Електролитна дисоциация на слаби електролити. Степен на електролитна дисоциация. Дисоциационна константа. Фактори, влияещи върху степента на електролитна дисоциация и дисоциационната константа на слабите електролити. Закон на Оствалд за разреждането. Електролитна дисоциация на силни електролити. Киселини и основи. Йонно произведение на водата. Водороден показател. Индикатори. Буферни разтвори. Неутрализация и хидролиза на соли.	
Колоидни разтвори. Обща характеристика. Класификация. Методи за получаване на хидрофобни колоидни разтвори. Свойства на колоидните разтвори.	
Сорбция. Основни понятия. Адсорбция из разтвори. Приложение на адсорбцията.	
Колоквиум върху 50% от учебния материал	1
Колоквиум върху 50% от учебния материал	1
Общ брой часове:	60

Форми на текущ контрол:

I Колоквиум върху 50% от учебния материал
Провежда се през 7-ма седмица от семестъра

II Колоквиум върху 50% от учебния материал
Провежда се през 15-та седмица от семестъра

Б/Семинарни занятия по Основи на химията

тема	часове
Тема I. Състав на веществото	3
1. Изчисляване на масовата част (%) на атомите на химичните елементи или на молекули в сложни вещества	
2. Изчисляване на молната част (%) на атомите на химичните елементи или на молекули в сложни вещества	
3. Определяне на емпиричната формула на вещество по данни за масовата част (%) на атомите на химичните елементи в състава му	
Тема II. Концентрация на разтворите. Разтворимост на веществата	10
1. Масова част на разтвора (%)	
1.1. Смесване и разреждане на разтвори с концентрация в масови части (%)	
2. Моларна концентрация	
2.1. Смесване и разреждане на разтвори с моларна концентрация	
3. Молеквивалентна концентрация	
3.1. Смесване и разреждане на разтвори с молеквивалентна концентрация	
4. Връзка между различните начини за изразяване на концентрация	
4.1. Връзка между концентрация в масова част (%) и моларна концентрация	
4.2. Връзка между концентрация в масова част (%) и молеквивалентна концентрация	
5. Смесване на разтвори с концентрация в масова част (%) и моларна концентрация	
6. Смесване на разтвори с концентрация в масова част (%) и молеквивалентна концентрация	
7. Разтворимост на веществата	
Колоквиум I върху изчислителни задачи	1
Колоквиум II върху изчислителни задачи	1
Общ брой часове:	15

Колоквиум I върху 50% от учебния материал
Провежда се през 7-ма седмица от семестъра
Колоквиум II върху 50% от учебния материал
Провежда се през 15-та седмица от семестъра

В/Упражнения по Основи на химията

тема	часове
Тема I. Запознаване на студентите с правилата за работата в химичната лаборатория. Техника на безопасност. Начини за изразяване на концентрация на разтвори	4
1. Лабораторни химични съдове и прибори	
2. Основни лабораторни операции	
3. Запознаване с единиците за маса и количество в химията	
4. Начини за изразяване на концентрация на разтвори	
Тема II. Приготвяне на разтвори	4
1. Приготвяне на разтвор на NaCl с масова част (%)	
2. Приготвяне на разтвор на CuSO ₄ с масова част (%) като се използва кристалохидрат	
3. Приготвяне на разтвор на CuSO ₄ с моларна концентрация като се използва кристалохидрат	

4. Приготвяне на разтвор на $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ с моларна концентрация, като се използва кристалохидрат	
5. Приготвяне на разтвор на $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ с молеквивалентна концентрация, като се използва кристалохидрат	
Тема III. Разтворимост	4
1. Определяне на разтворимостта на калиев дихромат в зависимост от температурата	
2. Топлинен ефект на разтваряне	
Тема IV. Атомно - молекулна теория I	4
1. Количествено определяне на кристализационната вода в кристалохидрат	
2. Определяне на качествения състав на основен меден карбонат и съдържанието на меден(II) оксид.	
3. Определяне на молеквивалентната маса на метали	
Тема V. Атомно - молекулна теория II	4
1. Определяне на моларната маса на въглероден диоксид	
2. Определяне на молеквивалентната маса на калциев карбонат	
3. Определяне на състава на твърдо вещество	
Тема VI. Химична кинетика	4
1. Определяне на зависимостта на скоростта на химичните реакции от концентрацията	
2. Влияние на температурата върху скоростта на химичните реакции	
3. Влияние на природата на реагиращите вещества върху скоростта на химичните реакции	
4. Влияние на светлината върху скоростта на химичните реакции	
Тема VII. Химично равновесие	4
1. Влияние на концентрацията на реагиращите вещества върху химичното равновесие	
2. Влияние на температурата върху химичното равновесие	
3. Влияние на концентрацията на оксониевите йони върху химичното равновесие	
4. Хетерогенно равновесие	
Тема VIII. Катализа	4
1. Хомогенна катализа	
1.1. Каталитично разлагане на водороден пероксид в присъствие на катализатор железен(III) хлорид	
1.2. Каталитично окисление на Mn(II) до Mn(VII)	
1.3. Автокатализа. Редукция на Mn(VII) до манган(II)	
2. Хетерогенна катализа	
2.1. Каталитично разлагане на водороден пероксид в присъствие на катализатор манган(IV) оксид	
2.2. Каталитично влияние на водата при взаимодействие на магнезий с йод	
Тема IX. Електролитна дисоциация	4
1. Определяне на привидната степен на електролитна дисоциация на силни електролити	
2. Електропроводимост на твърди и стопени соли	
3. Електропроводимост на разтвори	
4. Електропроводимост при разреждане	
5. Движение на йони в разтвор на електролит	
6. Електролитна дисоциация на основни и амфотерни хидроксида	
Тема X. Разтвори на електролити. pH на средата. Хидролиза на соли	4
1. Колориметрично определяне на pH с различни индикатори	
2. Приготвяне на ацетатен буфер	
3. Хидролиза на сол, получена при взаимодействие на силна киселина със слаба основа	
4. Хидролиза на сол, получена при взаимодействие на слаба киселина със	

силна основа

5. Хидролиза на сол, получена при взаимодействие на слаба киселина със слаба основа
6. Влияние на температурата върху степента на хидролиза

Тема XI. Електрохимични свойства на разтворите 4

1. Ред на относителна активност на металите
2. Ред на относителна активност на неметалите
3. Електролиза
 - 3.1. Електролиза на воден разтвор на натриев хлорид
 - 3.2. Вътрешна електролиза
 - 3.3. Анодно разтваряне на мед
 - 3.4. Анодно разтваряне на мед в разтвор на натриев хлорид (получаване на меден(I) оксид)
 - 3.5. Никелиране (отлагане на никел върху мед)

Тема XII. Координационни съединения I 4

1. Разлика между прости, двойни и комплексни соли
2. Получаване и изучаване на свойствата на координационни съединения
 - 2.1. Аквакомплекси на мед(II), никел(II) и кобалт(II)
 - 2.2. Хидроксидокомплекси на цинк(II), алуминий(III) и хром(III)
 - 2.3. Ацидокомплекси на цинк(II), кадмий(II) и кобалт(II)
 - 2.4. Изомерия при координационни съединения. Хидратна изомерия

Тема XIII. Координационни съединения II

1. Йоннообменни реакции с участие на координационни съединения
2. Получаване на хелати на мед(II), никел(II) и алуминий(III) с бидендатни лиганди
3. Получаване на двуядрени координационни съединения
4. Приложение на координационните съединения за доказване на токсични вещества:
 - доказване на кадмий(II) йони
 - доказване на хром(VI) йони

Тема XIV. Адсорбция 4

1. Адсорбция върху въглен от течна фаза
2. Адсорбция на йони от водни разтвори
3. Зависимост на адсорбцията от природата на разтворителя
4. Хроматографско разделяне на железен(III) хлорид, меден(II) сулфат и кобалтов(II) хлорид
5. Адсорбция върху катионити и анионити

Тема XV. Колоиди 4

1. Получаване на колоидни разтвори
 - 1.1. Получаване на емулсия
 - 1.2. Получаване на колоиден разтвор на железен(III) хидроксид
 - 1.3. Установяване на заряда на колоидните частици чрез капиляризиране
2. Свойства на колоидните разтвори
 - 2.1. Оптични свойства (промяна в цвета на колоидните разтвори)
 - 2.2. Електрични свойства (установяване на заряда на колоидните частици чрез електрофореза)

Общ брой часове: 60

Г/ Самостоятелна подготовка:

Студентите трябва да се запознаят самостоятелно с предстоящото лабораторно упражнение: в теоретичен аспект - за същността на опитите, в методично отношение - за химичните операции по тяхното изпълнение. Особено внимание е отделено на самостоятелната подготовка на студентите за посочените в учебната програма колоквиуми на лекционния курс и на семинарните занятия. В

самостоятелната си работа, студентите се подпомагат с консултации от лектора на курса и ръководителите на семинарните и лабораторни занятия.

Библиография

Автор	Заглавие	Издателство	Година
А. Димитров	Неорганична химия I част	Пловдивско университетско издателство	1998
Д. Лазаров	Неорганична химия	УИ „Св. Климент Охридски“	2006
В. Лекова, К. Гавазов, А. Димитров	Ръководство за решаване на задачи по обща и неорганична химия	Пловдивско университетско издателство	2008
Адаптирането на номенклатурата към български език е под общата редакция на проф Христо Баларев	Номенклатура по неорганична химия. Препоръки на IUPAC 2005	Академично издателство "Проф. Марин Дринов", София	2009
Н. Ахметов	Общая и неорганическая химия	„Вышая школа“, Москва	2003
Е. В. Батаева, А. А. Буданова	Задачи и упражнения по общей химии	Академия, Москва	2010
Н. Л. Глинка	Задачи и упражнения по общей химии	КноРус, Москва	2011
С. А. Пузаков, В. А. Попков, А. А. Филиппова	Сборник задач и упражнений по общей химии	Юрайт, Москва	2016
Ю. А. Лебедев, Г. Н. Фадеев, А. М. Голубев, В. Н. Шаповал	Химия. Задачник	Юрайт, Москва	2016
М. Б. Степанов	Неорганическая химия том 1	„Мир“, Москва	2004
Д. Шрайвер, П. Эткинс	Неорганическая химия	Юрайт	2012
Д. А. Князев, С. Н. Смарикин	Общая химия	Макет плюс, Москва	2012
Ю. В. Алексакин	Химия	Юрайт	2014
А. М. Голубев, Ю. А. Лебедев, Г. Н. Фадеев, В. Н. Шаповал	General Chemistry	Houghton Mifflin Company, Boston New York Third Edition, McGraw-Hill New York	2009
Ebbing Gammon	Chemistry		2014
Julia Burdge			

Планирани учебни дейности и методи на преподаване

Курсът по Основи на химията включва лекции, семинарни занятия и лабораторни упражнения. Семинарните занятия и лабораторните упражнения по Основи на химията са задължителни. Семинарните и лабораторните занятията включват предварителна, самостоятелна подготовка на студентите по темата от семинарното занятие и лабораторното упражнение. Ръководителят на лабораторните упражнения и семинарните занятия създават условия за активно участие на студентите в процеса на решаване на задачи, за обсъждане и обобщение.

Методи и критерии на оценяване

В рамките на учебната програма са включени по два колоквиума съответно върху лекционния и семинарния материал. Текущият контрол има за цел да провери както степента на усвояване на преподавания лекционен материал и методиката на решаване на изчислителни задачи по обща и неорганична химия, така и да стимулира постоянство в самостоятелната подготовка на студентите.

Дисциплината приключва с писмен изпит. Крайната оценка по дисциплината се формира от **3 компонента**: **1)** Резултат от текущ контрол върху лекционния материал, **2)** Резултат от текущ контрол върху изчислителни задачи от семинарните занятия и **3)** Резултат от писмения изпит. Резултатите от компоненти **1)** и **2)** са средноаритметично на получените резултати, съответно от по два колоквиума. Студенти, чиито резултати по компоненти **1)** и **2)** са Отличен 6, се освобождават от компонент **3)** и получават крайна оценка по дисциплината Отличен 6.

Оценката по Основи на химията се изчислява по следната формула:

20% от оценката на компонент 1) + 10% от оценката на компонент 2) + 70% от оценката на компонент 3).

Студентите имат право да се информират за резултатите от писмените си работи и да се запознаят с мотивите за поставената оценка.

Всички писмени работи от текущ контрол и изпита се съхраняват в продължение на 1 година от датата на провеждане на семестриалния изпит.

Език на преподаване

Български

Изготвил описанието

Доц. д-р Ваня Лекова



ПЛОВДИВСКИ УНИВЕРСИТЕТ "ПАИСИЙ ХИЛЕНДАРСКИ"

България 4000 гр. Пловдив ул. "Цар Асен" № 24; Централa: (032) 261 261
Декaн: (032) 261 402 фaкс (032) 261 403 e-mail: chemistry@uni-plovdiv.bg

УЧЕБНА ПРОГРАМА

Факултет

ХИМИЧЕСКИ

Катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Професионално направление (на курса)

4.2 Химически науки

Специалност

Медицинска химия (редовно обучение)

ОПИСАНИЕ

Наименование на курса

Неорганична химия

Код на курса

Тип на курса

Задължителен

Равнище на курса (ОКС)

Бакалавър

Година на обучение

първа

Семестър

II

Брой ECTS кредити

11

Име на лектора

Доц. д-р Ваня Лекова

Учебни резултати за курса

Анотация

Курсът по Неорганична химия има за цел да запознае студентите с основни свойства на атомите на химичните елементи и техните съединения, да покаже връзката между строеж и свойства и да формира у тях практически умения. Свойства на химичните елементи и техните съединения са разгледани въз основа на съвременните представи за строежа на атома и природата на химичната връзка. В теоретичната част на курса са включени последните препоръки на IUPAC (2005) за наименоуване на неорганични киселини и техни производни. Лабораторните упражнения са основани на лекционния материал и изграждат у студентите система за експериментално получаване и изследване на свойствата химичните съединения, както и умения да анализират експерименталните резултати. На лабораторните упражнения студентите решават уравнения на окислително-редукционни реакции, което подпомага тяхната експериментална работа. Зададената индивидуална курсова задача придава завършеност на обучението им по тази дисциплина.

Теоретичните и практически знания и умения, получени в курса, са основа за усвояване на материала в химичните дисциплини, изучавани в следващите курсове на обучение.

Компетенции

Успешно завършилите обучението по тази дисциплина:

1. Ще знаят:

- Теоретичните основи на съвременната неорганична химия на елементите и техните съединения

2. Ще могат:

- Да правят връзка между строеж и свойства на неорганичните съединения;
- Да определят свойствата на атомите на даден химичен елемент в зависимост от мястото му в периодичната система;
- Да определят химичните отнасяния на оксида и хидроксида на даден химичен елемент в зависимост от мястото му в периодичната система;
- Да определят химичните отнасяния на оксидите и хидроксидите на d-елемент в зависимост от степента му на окисление в тях;
- Да извършват изчисления и основни химични операции, свързани със синтезите на неорганични вещества;
- Да решават уравнения на окислително-редукционни процеси;
- Да извършват изчисления по химични уравнения;
- Да описват проведените експерименти;
- Да анализират експерименталните резултати.

Начин на преподаване

Аудиторно: 120 ч.

- Лекции (60 часа)
- Лабораторни упражнения (60 часа)

Извънаудиторно: 210 ч

- Самостоятелна подготовка
- Консултации

Предварителни изисквания (знания и умения от предходното обучение)

Задължително изискване е студентите да са с добри познания по химия и математика от средния курс на обучение и с много добри познания по Основи на химията, получени от предходния семестър на обучение.

Препоръчани избираеми програмни компоненти

Химия на координационните съединения, Биологичноактивни координационни съединения

Техническо осигуряване на обучението

- Лаборатории, снабдени с камини, сушилни шкафове, спиртни лампи, котлони, вакуум помпи, апарати на Кип, технически везни, както и допълнителни пособия за провеждане на лабораторни упражнения по неорганична химия.
- Лабораторни съдове и прибори (стъклени, порцеланови, пластмасови и метални) с универсално и със специално предназначение.
- Твърди и течни реактиви.

Съдържание на курса

Тематично съдържание на учебната дисциплина

Курсът по Неорганична химия включва лекции и лабораторни упражнения. В лекциите са разгледани теоретичните основи на съвременната неорганична химия на елементите и техните съединения. Свойствата на атомите на химичните елементи и техните съединения са разгледани по групи от периодичната система, като е спазена последователността в изграждането на електронната обвивка на атомите на химичните елементи. Лабораторните упражнения включват теми от лекционния курс върху получаване и изследване на свойствата на химичните съединения, както и решаване на уравнения на окислително-редукционни процеси и изчисления по химични уравнения.

А/Лекции по Неорганична химия

Тема	часове
Водород	2
Обща характеристика на водородния атом. Свойства на простото вещество. Разпространение. Получаване. Съединения на водорода. Приложение.	
1 група на периодичната система	2
Литий (Li), Натрий (Na), Калий (K), Рубидий (Rb), Цезий (Cs), Франций (Fr)	
Обща характеристика на атомите. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
2 група на периодичната система	2
Берилий (Be), Магнезий (Mg), Калций (Ca), Стронций (Sr), Барий (Ba), Радий (Ra)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
13 група на периодичната система	6
Бор (B), Алюминий (Al), Галий (Ga), Индий (In), Талий (Tl)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи	
Бор. Обща характеристика на борния атом. Свойства на простото вещество. Разпространение. Получаване. Съединения на бора. Приложение.	
Алюминий (Al), Галий (Ga), Индий (In), Талий (Tl). Обща характеристика на атомите на химичните елементи. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
14 група на периодичната система	6
Въглерод (C), Силиций (Si), Германий (Ge), Калай (Sn), Олово (Pb)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи	
Въглерод. Обща характеристика на въглеродния атом. Свойства на простото вещество. Разпространение. Получаване. Съединения на въглерода. Приложение.	
Силиций (Si), Германий (Ge), Калай (Sn), Олово (Pb). Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	

15 група на периодичната система	8
Азот (N), Фосфор (P), Арсен (As), Антимон (Sb), Бисмут (Bi)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи.	
Азот (N). Свойства на простото вещество. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
Фосфор (P), Арсен (As), Антимон (Sb), Бисмут (Bi)	
Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
16 група на периодичната система	8
Кислород (O), Сяра (S), Селен (Se), Телур (Te), Полоний (Po)	
Кислород (O). Свойства на простото вещество. Разпространение. Получаване. Съединения на кислорода. Приложение.	
Сяра (S), Селен (Se), Телур (Te), Полоний (Po)	
Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
17 група на периодичната система	2
Флуор (F), Хлор (Cl), Бром (Br), Йод (I), Астат (At)	
Флуор (F). Свойства на простото вещество. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
Хлор (Cl), Бром (Br), Йод (I), Астат (At)	
Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
Преходни елементи	2
Обща характеристика и особености на преходните елементи от 1 ^{-ви} , 2 ^{-ри} и 3 ^{-ти} преходен ред.	
6 група на периодичната система	3
Хром (Cr), Молибден (Mo), Волфрам (W)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
7 група на периодичната система	3
Манган (Mn), Технеций (Tc), Рений (Re)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
8 група на периодичната система	2
Желязо (Fe), Рутений (Ru), Осмий (Os)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
9 група на периодичната система	2
Кобалт (Co), Родий (Rh), Иридий (Ir)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
10 група на периодичната система	2
Никел (Ni), Паладий (Pd), Платина (Pt)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
11 група на периодичната система	3
Мед (Cu), Сребро (Ag), Злато (Au)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	

12 група на периодичната система	3
Цинк (Zn), Кадмий (Cd), Живак (Hg)	
Обща характеристика на атомите на химичните елементи. Свойства на простите вещества. Разпространение. Получаване. Химични съединения. Приложение.	
Колоквиум върху 50% от учебния материал	2
Колоквиум върху 50% от учебния материал	2
Общ брой часове:	60

Форми на текущ контрол върху лекционния материал:

- I Колоквиум върху 50% от учебния материал
Провежда се през 7-ма седмица от семестъра
- II Колоквиум върху 50% от учебния материал
Провежда се през 15-та седмица от семестъра

Б/ Упражнения по Неорганична химия

тема	часове
Тема I.	4
<i>Решаване на задачи</i>	
Уравнения на окислително-редукционни процеси	
Видове окислително-редукционни реакции	
<i>Експериментална част</i>	
Пречистване на вещества	
1. Пречистване чрез прекристализация	
1.1. Прекристализация при охлаждане на наситен при висока температура разтвор	
1.2. Прекристализация на вещества, чиято разтворимост се променя незначително при нагряване	
2. Пречистване чрез сублимация	
Тема II.	4
<i>Решаване на задачи</i>	
Уравнения на окислително-редукционни процеси	
Редуктори	
Прости вещества	
<i>Експериментална част</i>	
1 група на периодичната система	
1. Взаимодействие на натрий с вода	
2. Химични свойства на натриев хидроксид	
3. Свойства на натриев пероксид	
3.1. Окислителни свойства	
3.2. Редукционни свойства	
Тема III.	4
<i>Решаване на задачи</i>	
Уравнения на окислително-редукционни процеси	
Редуктори	
Хидриди на алкалните и алкалоземни метали	
<i>Експериментална част</i>	
2 група на периодичната система	
1. Взаимодействие на магнезий с вода	
2. Взаимодействие на магнезий с разтвор на амониеви соли	
3. Свойства на бариев пероксид	
3.1. Взаимодействие на бариев пероксид с киселина	
3.2. Окислителни свойства на бариев пероксид	

3.3. Редукционни свойства на бариев пероксид

Тема IV.

4

Решаване на задачи

Уравнения на окислително-редукционни процеси

Редуктори

Йони на метали в низшата им степен на окисление

Експериментална част

13 група на периодичната система

1. Свойства на алуминий
- 1.1. Взаимодействие на алуминий с киселини
- 1.2. Взаимодействие на алуминий с основи
2. Получаване и химични свойства на алуминиев хидроксид
3. Получаване на калиево-алуминиева стипца
4. Хидролиза на алуминиеви соли

Тема V.

4

Решаване на задачи

Уравнения на окислително-редукционни процеси

Редуктори

Безкислородсъдържащи киселини на халогенните елементи и техните соли

Задаване на теми за курсова работа. Работа с научна литература

1. Указание за извършване на библиографска справка
2. Определяне на цел и задачи на примерното изследване в областта на неорганичната химия
3. Цитиране на научна литература

Тема VI.

4

Решаване на задачи

Уравнения на окислително-редукционни процеси

Окислители и редуктори

Прости вещества

Експериментална част

14 група на периодичната система

1. Свойства на оловото
- 1.1. Взаимодействие на оловото с разредени киселини
- 1.2. Взаимодействие на оловото с концентрирани киселини
- 1.3. Взаимодействие на оловото с основи
2. Съединения на олово(II)
- 2.1. Получаване на оловен(II) хидроксид
- 2.2. Получаване на малко разтворими съединения на олово(II)
3. Съединения на олово(IV)
- 3.1. Получаване на оловен(IV) оксид
- 3.2. Окислителни свойства на оловен(IV) оксид

Тема VII.

4

Решаване на задачи

Уравнения на окислително-редукционни процеси

Окислители и редуктори

Съединения на азота, в които той е в междинна степен на окисление

Експериментална част

15 група на периодичната система

1. Получаване на азот
2. Получаване на амонак
3. Химични свойства на амонак

4. Получаване и химични свойства на азотиста киселина
5. Химични свойства на азотна киселина. Нитрати
6. Получаване на малкоразтворими фосфати

Тема VIII.

4

Решаване на задачи

Уравнения на окислително-редукционни процеси

Окислители и редуктори:

1. Водороден пероксид
2. Съединения на сярата, в които тя е междинна степен на окисление

Експериментална част

16 група на периодичната система

1. Окислително-редукционни свойства на водороден пероксид
2. Получаване на сулфиди чрез утаяване и изследване на разтворимостта им в киселини
3. Взаимодействие на метали с разредена и концентрирана сярна киселина
4. Взаимодействие на концентрирана сярна киселина с въглерод и сяра
5. Качествени реакции, доказващи наличието на сулфитен и сулфатен аниони

Тема IX

4

Решаване на задачи

Уравнения на окислително-редукционни процеси

Окислители:

1. Прости вещества
2. Кислородсъдържащи киселини и техни соли

Експериментална част

6 групи на периодичната система

1. Получаване на хромен(III) оксид
2. Получаване на хромен(III) хидроксид и доказване на неговата амфотерност
3. Хидролиза на соли на хром(III)
4. Окислителни свойства на калиев дихромат
5. Получаване на хромена стипца

Тема X.

4

Решаване на задачи

Уравнения на окислително-редукционни процеси

Окислители:

1. Водород в степен на окисление (I)
2. Йони на метали във висшата им степен на окисление

Експериментална част

7 група на периодичната система

1. Получаване и химични свойства на манганов(II) хидроксид
2. Термично разлагане на калиев перманганат
3. Влияние на средата върху окислителните свойства на перманганатния йон
4. Окислителни свойства на манганов(VII) оксид

Тема XI

4

Решаване на задачи

Изчисления по химични уравнения

Експериментална част

8 група на периодичната система

1. Характерни реакции за Fe(II) и Fe(III)
2. Взаимодействие на желязо с киселини
3. Получаване на железен(II) хидроксид
4. Редукционни свойства на желязо(II)

5. Получаване на железен(III) хидроксид
6. Окислителни свойства на желязо(III)

Тема XII.

4

Решаване на задачи

Изчисления по химични уравнения. Обобщителни задачи

Експериментална част

11 група на периодичната система

1. Получаване на меден(I) оксид
2. Получаване и химични свойства на меден(I) хидроксид
3. Получаване на меден(II) оксид
4. Получаване и химични свойства на меден(II) хидроксид
5. Получаване на основен меден карбонат

Тема XII.

4

Решаване на задачи

Изчисления по химични уравнения. Обобщителни задачи

Експериментална част

12 група на периодичната система

1. Амфотерни свойства на цинк
2. Получаване и химични свойства на цинков(II) хидроксид
3. Получаване на цинковоамониев фосфат

Тема XIV. Работа по курсовите задачи

4

Тема XV. Защита на курсовата работа

4

Общ брой часове: 60

Г/ Самостоятелна подготовка:

Студентите трябва да се запознаят самостоятелно с предстоящото лабораторно упражнение: в теоретичен аспект - за същността на знанията, които са в основата на опитите, в методично отношение - за химичните операции, необходими за тяхното изпълнение. Особено внимание е отделено на самостоятелната подготовка на студентите за посочените в лекционния курс колоквиуми, както и за написването на курсова работа по индивидуално зададена тема от неорганичната химия. В самостоятелната си работа, студентите се подпомагат с консултации от лектора на курса и ръководителя на лабораторните упражнения.

Библиография

Автор	Заглавие	Издателство	Година
А. Димитров	Неорганична химия II част	Пловдивско университетско издателство	1998
Д. Лазаров	Неорганична химия	УИ „Св. Климент Охридски“	2006
В. Лекова, К. Гавазов, А. Димитров	Ръководство за решаване на задачи по обща и неорганична химия	Пловдивско университетско издателство	2008
Е. В. Батаева, А. А. Буданова	Задачи и упражнения по общей химии	Академия, Москва	2010
Н. Л. Глинка	Задачи и упражнения по общей химии	КноРус, Москва	2011
С. А. Пузаков, В. А. Попков, А. А. Филиппова	Сборник задач и упражнений по общей химии	Юрайт, Москва	2016
Ю. А. Лебедев, Г. Н. Фадеев, А. М. Голубев, В. Н. Шаповал	Химия. Задачник	Юрайт, Москва	2016

М. Б. Степанов			
Ю. Д. Третьяков,			
Л. И. Мартыненко,	Неорганическая химия	Академкнига,	2007
А. Н. Григорьев,	<i>Химия элементов</i> , том 1 и том 2	Москва	
А. Ю. Цивадзе			
Д. А. Князев,	Неорганическая химия	Юрайт	2012
С. Н. Смарыгин			
Т. И. Хаханина,	Неорганическая химия	Юрайт	2010
Н. Г. Никитина,			
В. И. Гребенькова			
Адаптирането на			
номенклатурата към	Номенкратура по неорганична химия.	Академично	
български език е под	Препоръки на IUPAC 2005	издателство	2009
общата редакция на		"Проф. Марин	
проф Христо Баларев		Дринов", София	
Д. Шрайвер, П. Эткинс	Неорганическая химия том 2	„Мир", Москва	2004
Н. Ахметов	Общая и неорганическая химия	„Вышая школа",	2003
		Москва	
		Houghton Mifflin	
Ebbing Gammon	General Chemistry	Company, Boston	2009
		New York	

Планирани учебни дейности и методи на преподаване

Курсът по Неорганична химия включва лекции и лабораторни упражнения. Лекциите включват теоретични обяснения и въпроси от студентите. Лабораторните упражнения по Неорганична химия са задължителни. Те включват решаване на уравнения на окислително-редукционни процеси, изчисления по химични уравнения, обяснение на експерименталните задачи, самостоятелно изпълнение на експерименталните задачи, обсъждане и анализ на получените резултати. Ръководителят на лабораторните упражнения създава условия за активно участие на студентите в процеса на решаване на задачи, за обсъждане и обобщение.

Методи и критерии на оценяване

В рамките на учебната програма са включени два колоквиума върху лекционния курс. Текущият контрол има за цел да провери степента на усвояване на преподавания лекционен материал, както и да стимулира постоянството в самостоятелната подготовка на студентите в теоретично и методично отношение.

Дисциплината приключва с писмен изпит. Крайната оценка по дисциплината се формира от **2 компонента: 1)** Резултат от текущ контрол върху лекционния материал и **2)** Резултат от писмения изпит. Студенти, чиито резултати по компоненти **1)** е Отличен 6, получават крайна оценка по дисциплината Отличен 6.

Оценката по Неорганична химия се изчислява по следната формула:

30% от оценката на компонент 1) + 70% от оценката на компонент 2).

Студентите имат право да се информират за резултатите от писмените си работи и да се запознаят с мотивите за поставената оценка.

Всички писмени работи от текущ контрол и изпита се съхраняват в продължение на 1 година от датата на провеждане на семестриалния изпит.

Език на преподаване

Български

Изготвил описанието

Доц. д-р Ваня Лекова

До Доц. д-р Веселин Кметов
Декан на Химически Факултет
при ПУ „П. Хилендарски“
Пловдив

ДОКЛАД

от доц. д-р Ваня Лекова

Ръководител катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Уважаеми доц. Кметов,

Моля да внесете във ФС на ХФ за обсъждане и утвърждаване на включването към списъка на факултативните дисциплини от *учебната 20017/2018 година* на следните дисциплини:

1. Рефлексия и личностно развитие с лектор доц. Йорданка Димова и с хорариум 0/30/0 за специалности: Медицинска химия (VII сем.), Анализ и контрол (V сем.), Химия редовно (VIII сем.), Компютърна химия (VII сем.), Химия с маркетинг (VII сем.) и за специалност Химия задочно (V сем.) с хорариум 0/15/0.
2. Методология, методи и дизайн на научните изследвания с лектор доц. Йорданка Димова и с хорариум 0/30/0 за специалности: Медицинска химия (VII сем.), Анализ и контрол (V сем.), Химия редовно (VIII сем.), Компютърна химия (VII сем.), Химия с маркетинг (VII сем.) и за специалност Химия задочно (V сем.) с хорариум 0/15/0.

Учебните програми по посочените дисциплини са утвърдени с решение на ФС, както следва:

- Рефлексия и личностно развитие с хорариум 0/30/0 и 0/15/0 – на 10.10.2017 г.;

- Методология, методи и дизайн на научните изследвания с хорариум 0/30/0 и 0/15/0 – съответно през м.май 2014 г. и 10.10.2017 г.

Приложение:

1. Препис от протокол №159/23.11.2017 г.
2. Учебни програми по т.1 и т.2, предложени за включване към списъка с факултативните дисциплини от учебната 2017/2018 г..

24.11.2017 г.
гр. Пловдив

С уважение: 
/доц. Ваня Лекова/

Ръководител катедра
Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Препис извлечение
от заседание на катедра
ОНХМОХ
от 23.11.2017 г.

Протокол № 159

На 23.11.2017 г. се проведе заседание на катедрения съвет на катедра „Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия“.

Състав на катедрения съвет 7. Присъстват 7: доц д-р Ваня Лекова, доц. д-р Йорданка Димова, доц. д-р Петя Маринова, гл. ас. д-р Йорданка Стефанова, гл. ас. д-р Антоанета Ангелачева, гл. ас. д-р Галя Тончева, гл. ас. д-р Кирила Стойнова.

от дневния ред по т. 2. Учебни въпроси:

2.1. Предложение за включване към списъка на факултативните дисциплини за всички специалности от ОКС „бакалавър“ за учебната 2017/2018 г. на следните дисциплини:

Методология, методи и дизайн на научните изследвания с лектор доц. Йорданка Димова и

Рефлексия и личностно развитие с лектор доц. Йорданка Димова

По т.2.1. от дневния ред доц. д-р Ваня Лекова съобщи, че учебните програми на двете факултативни дисциплини са утвърдени с решение на ФС на ХФ и предлага да бъдат включени за всички специалности за придобиване на ОКС „бакалавър“, като посочи, че предлаганите семестри са съобразени с учебните планове на всички специалности, както и с другите предлагани от катедрата избираеми и факултативни дисциплини.

доц. д-р Петя Маринова и гл. ас. д-р Йорданка Стефанова подкрепиха предложението и то бе подложено на гласуване.

Предложението бе прието единодушно.

24.11.2017 г.

Пловдив

Протоколчик: 
/Милена Славова/

До Доц. д-р Веселин Кметов
Декан на Химически Факултет
при ПУ „П. Хилендарски“
Пловдив

ДОКЛАД

от доц. д-р Ваня Лекова
Ръководител катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Уважаеми доц. Кметов,

Моля да внесете във ФС на ХФ за обсъждане предложението на катедрения съвет за обявяване на магистратури за учебната 2018/2019 г. както следва:

1. Учител по химия за специалисти, задочна форма на обучение – 2 семестъра, държавна поръчка – 10 места.
2. Учител по химия за неспециалисти, задочна форма на обучение – 4 семестъра, платено обучение 800 лв. на семестър.

Приложение:

Препис от протокол №159/23.11.2017 г.

24.11.2017 г.
гр. Пловдив

С уважение: 
/доц. Ваня Лекова/

Ръководител катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Препис извлечение
от заседание на катедра
ОНХМОХ
от 23.11.2017 г.

Протокол № 159

На 23.11.2017 г. се проведе заседание на катедрения съвет на катедра „Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия“.

Състав на катедрения съвет 7. Присъстват 7: доц. д-р Ваня Лекова, доц. д-р Йорданка Димова, доц. д-р Петя Маринова, гл. ас. д-р Йорданка Стефанова, гл. ас. д-р Антоанета Ангелачева, гл. ас. д-р Галя Тончева, гл. ас. д-р Кирила Стойнова.

от дневния ред по т. 2. Учебни въпроси:

2.2. Предложение за обявяване на магистратури

По т.2.2. от дневния ред доц. д-р Ваня Лекова предложи катедрата да обяви за учебната 2018/2019 две магистратури: „Учител по химия за специалисти“, задочна форма на обучение – 2 семестъра, държавна поръчка – 10 места и „Учител по химия за неспециалисти“, задочна форма на обучение – 4 семестъра, платено обучение 800 лв. на семестър. Доц. д-р Ваня Лекова обоснова предложените форми на обучение и посочените такси.

Предложението бе дискутирано от доц. д-р Йорданка Димова, гл. д-р Йорданка Стефанова и доц. д-р Маринова, след което бе подложено на гласуване.

Предложението бе прието единодушно.

24.11.2017 г.

Пловдив

Протоколчик:


(Милена Славова)

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,

На катедрен съвет беше разгледан въпросът, свързан с формата на обучение по магистърска програма „Хранителна химия“.

След обсъждане, бе решено да се предложи на Факултетния съвет да утвърди 10 броя редовно обучение държавна поръчка по магистърска програма „Хранителна химия“.

Прилагам препис от протокола на катедрения съвет.

5.12.2017 г.

Ръководител кат. ХТ:

(доц. д-р М. Ангелова-Ромова)





Пловдивски Университет "Паисий Хилендарски"
Катедра "Химична технология"

ПРОТОКОЛ № 114

от катедрено съвещание

Препис

Днес 05.12.2017 год. се състоя съвещание на кат. Химична технология.

Присъстваха: доц. д-р М. Ангелова-Ромова, проф. д-р Г. Антова, доц. д-р Г. Патронов, гл. ас. д-р Ж. Петкова, гл. ас. д-р И. Костова, хим. Ж. Симеонова.

Отсъстваха: доц. д-р Д. Тончев – в неплатен отпуск, гл. ас. д-р О. Тенева – в отпуск по майчинство.

Съвещанието премина при следния дневен ред:

т.1. Учебни въпроси

Членовете на катедрения съвет разгледаха въпросът, свързан с формата на обучение по магистърска програма „Хранителна химия“.

След обсъждане, бе решено да се предложи на Факултетния съвет да утвърди 10 броя редовно обучение държавна поръчка по магистърска програма „Хранителна химия“.

Протоколирал:


(хим. Ж. Симеонова)

До Декана на ХФ
при ПУ "Паисий Хилендарски"
Тук

ДОКЛАД

от доц. д-р Виолета Стефанова

Ръководител на катедра "Аналитична химия и компютърна химия"

Уважаеми г-н Декан,

На заседание на Катедрения съвет на катедра "Аналитична химия и компютърна химия" беше разгледано предложението за учебната 2018/2019 да се обяви прием за магистърска програма „Спектрохимичен анализ“, неспециалисти (2-годишен) с такса:

- Първа година 800 лв на семестър
- Втора година 850 лв на семестър.

Магистърска програма „Спектрохимичен анализ“, специалисти остава с непроменена такса – 850 лв на семестър.

Прилагам препис-извлечение от протокола на катедрения съвет.

04.12.2019

Ръководител КАХКХ


доц.д-р Виолета Стефанова

Препис-извлечение
от заседание на катедра
"Аналитична химия и КХ"
от 04.12.2017

ПРОТОКОЛ № 13

На 04.12.2017 се проведе заседание на катедрения съвет на катедра "Аналитична химия и компютърна химия".

Общ състав 11

Присъстват 9, отсъстват доц. В. Кметов, гл.ас. Ат. Терзийски

Необходим брой за положителен избор 7

Дневен ред:

1. Учебни въпроси
2. Текущи въпроси

По точка 1.1 от дневния ред се разгледа предложението за учебната 2018/2019 да се обяви прием за магистърска програма „Спектрохимичен анализ“, неспециалисти (2-годишен) с такса:

- Първа година 800 лв на семестър
- Втора година 850 лв на семестър.

Магистърска програма „Спектрохимичен анализ“, специалисти остава с непроменена такса – 850 лв на семестър.

Предложението се обсъди и прие с 9 гласа „за“.

04.12.2017

Протоколчик:



/П. Балабанова/



Катедра ОРГАНИЧНА ХИМИЯ

Изх. № 42/11.12.2017 г.

ДО
ДОЦ. Д-Р ВЕСЕЛИН КМЕТОВ
ДЕКАН
НА ХИМИЧЕСКИ ФАКУЛТЕТ
ПУ "ПАИСИЙ ХИЛЕНДАРАСКИ"
ПЛОВДИВ

ДОКЛАД

от проф. д-р Илиян Иванов

ръководител катедра Органична химия

Относно: обявяване на прием и семестриална такса за МП „Медицинска химия“
(специалисти и неспециалисти) задочно, платено обучение за учебната 2018-2019г.

УВАЖАЕМИ ДОЦ. КМЕТОВ,

Във връзка с предстоящата КСК-2018 г. и решение на КС на катедра „Органична химия“ (протокол №288/06.12.2017 г.), моля да внесете за разглеждане във Факултетния съвет на Химически факултет предложение за обявяване на прием в МП „Медицинска химия“ задочно обучение, платено (специалисти и неспециалисти). Семестриална такса 800 лв. (осемстотин лева) за целия период на обучение.

Приложение: препис-извлечение от протокол №288/06.12.2017 г.

С уважение,

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

Препис-извлечение
от заседание на
катедра "Органична химия"
от 06.12.2017 г.

Протокол № 288

На 06.12.2017 г. се проведе заседание на катедрения съвет на катедра "Органична химия".

Общ състав 8. Присъстват 7: проф. д-р Илиян Иванов, доц. д-р Стела Статкова, доц. д-р Пламен Ангелов, доц. д-р Румяна Бакалска, доц. д-р Жан Петров, доц. д-р Солея Даньо, гл. ас. д-р Станимир Манолов. Отсъстват 1: доц. д-р Стоянка Николова – в отпуск.

Необходим брой за положителен избор 5.

Дневен ред:

1. Учебни въпроси

1.1. Обявяване на места за прием на докторанти през учебната 2018/2019 година

1.2. Определяне такси за МП „Медицинска химия“ – платено, РО/ЗО, специалисти и неспециалисти.

1.3. Избор на член в комисията за КСК'2018

1.4. Избор на жури за прием на докторанти.

1.5. Избор на жури за конкурс на гл. асистент

2. Кадрови въпроси

3. Текущи въпроси

По т.1.2 от дневния ред във връзка с новия прием на студенти ОКС „магистър“ през новата учебна 2018/2019 година бяха обсъждани магистърските програми.

Проф. д-р Илиян Иванов предложи през новата 2018/2019 учебна година да се обяви прием в МП „Медицинска химия“, задочна форма на обучение, платено за специалисти и неспециалисти. Дискутирано, бе предложено да се запази непроменена семестриалната таксата на МП „Медицинска химия“.

След обсъждане, катедрения съвет единодушно прие предложенията за магистърска програма МХ.

Решение: КС предлага на ФС:

Да обяви прием за учебната 2018-2019 учебна година в МП „Медицинска химия“- ЗО, платено за специалисти и неспециалисти, със семестриална такса 800 лв. (осемстотин лева) за целия период на обучение.

07.12.2017 г.

гр. Пловдив

Протоколчик:

(д-р Д. Божилов)



Катедра ОРГАНИЧНА ХИМИЯ

Изх. № 43/11.12.2017 г.

ДО
ДОЦ. Д-Р ВЕСЕЛИН КМЕТОВ
ДЕКАН
НА ХИМИЧЕСКИ ФАКУЛТЕТ
ПУ "ПАИСИЙ ХИЛЕНДАРАСКИ"
ПЛОВДИВ

ДОКЛАД

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

Относно: закриване на МП „Органична химия“.

УВАЖАЕМИ ДОЦ. КМЕТОВ,

Моля да внесете за разглеждане във Факултетния съвет на Химически факултет предложение за закриване на МП „Органична химия“, считано от учебната 2018-2019 год.

Приложение: препис-извлечение от протокол №288/06.12.2017 г.

С уважение,

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

Препис-извлечение
от заседание на
катедра "Органична химия"
от 06.12.2017 г.

Протокол № 288

На 06.12.2017 г. се проведе заседание на катедрения съвет на катедра "Органична химия".

Общ състав 8. Присъстват 7: проф. д-р Илиян Иванов, доц. д-р Стела Статкова, доц. д-р Пламен Ангелов, доц. д-р Румяна Бакалска, доц. д-р Жан Петров, доц. д-р Солея Даньо, гл. ас. д-р Станимир Манолов. Отсъстват 1: доц. д-р Стоянка Николова – в отпуск.

Необходим брой за положителен избор 5.

Дневен ред:

1. Учебни въпроси

1.1. Обявяване на места за прием на докторанти през учебната 2018/2019 година

1.2. Определяне такси за МП „Медицинска химия“ – платено, РО/ЗО, специалисти и неспециалисти.

1.3. Избор на член в комисията за КСК'2018

1.4. Избор на жури за прием на докторанти.

1.5. Избор на жури за конкурс на гл. асистент

2. Кадрови въпроси

3. Текущи въпроси

По т.1 от дневния ред във връзка с новия прием на студенти-магистри през новата учебна 2018/2019 година бяха обсъждани магистърските програми.

Проф. д-р Илиян Иванов предложи да бъде закрыта магистърска програма „Органична химия“- редовно и задочно обучение.

Доц. д-р Ангелов се изказа, че ще инициира създаването на нова магистърска програма.

След обсъждане, катедрения съвет единодушно прие предложението магистърска програма „Органична химия“ да бъде закрыта и да се разработи нова.

Решение: КС предлага на ФС:

Да одобри предложенията на КС за закриването на магистърска програма „Органична химия“.

07.12.2017 г.

гр. Пловдив

Протоколчик:

(д-р. Д. Божилов)



ПРЕДЛОЖЕНИЕ

за прием по магистърски програми в Химически факултет за учебната 2018/2019 година

- *държавна поръчка*

Хранителна химия – редовно обучение – 10 бр.

Учител по химия (за специалисти) – задочно обучение – 10 бр.

- *платено обучение*

Наименование	Форма на обучение	Семестриална такса
Магистърска програма		
Медицинска химия	задочно (2 семестъра)	800 лв.
Медицинска химия <i>за неспециалисти</i>	задочно (4 семестъра)	800 лв.
Спектрохимичен анализ	задочно (2 семестъра)	850 лв.
Спектрохимичен анализ <i>за неспециалисти</i>	задочно (4 семестъра) първа година втора година	800 лв. 850 лв.
Химия и екология	задочно (2 семестъра)	700 лв.
Хранителна химия	задочно (2 семестъра)	700 лв.
Компютърна химия	задочно (2 семестъра)	700 лв.
Учител по химия <i>за неспециалисти</i>	задочно (4 семестъра)	800 лв.

ПРЕДЛОЖЕНИЕ
от Химическия факултет
за прием на докторанти през учебната 2018/2019 година

Катедра	№ по ред	Шифър	Област на висше образование, професионално направление, докторска програма	Образователна и научна степен "доктор"	
				Редовно	Задочно
	I.	1.	Педагогически науки		
		1.3.	Педагогика на обучението по ...		
ОНХМОХ			Методика на обучението по химия	1	
	IV.	4.	Природни науки, математика и информатика		
		4.2.	Химически науки		
ОНХМОХ			Неорганична химия	1	
АХКХ			Теоретична химия	1	
АХКХ			Аналитична химия	1	
ОХ			Органична химия	4	
ФХ			Физикохимия	1	
ХТ			Технология на неорганичните вещества	2	
ОБЩО:				11	

12 декември 2017 год.
гр. Пловдив

Декан на ХФ:
(доц. д-р В. Кметов)

До Доц. д-р Веселин Кметов
Декан на Химически Факултет
при ПУ „П. Хилендарски“
Пловдив

ДОКЛАД

от доц. д-р Ваня Лекова

Ръководител катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

Уважаеми доц. Кметов,

Моля да внесете във ФС на ХФ предложение на катедрения съвет докторант Златка Христова Гарова да прекъсне редовната си докторантура, считано от 01.01.2018 до 31.12.2018 г, поради лични причини.

Златка Гарова е докторант в катедра ОНХМОХ на Химически факултет по:
област на висше образование: 1. Педагогически науки
професионално направление: 1.3. Педагогика на обучението по...
докторска програма: Методика на обучението по химия

Темата на докторантурата е „Обогатяване на научната грамотност на учениците чрез изследователска дейност в СИП по химия и опазване на околната среда“ с научен ръководител доц. д-р Йорданка Димова.

Приложение:

1. Препис от протокол №159/23.11.2017 г.
2. Молба от докторант Златка Христова Гарова.

24.11.2017 г.
гр. Пловдив

С уважение:



/доц. Ваня Лекова/

Ръководител катедра

Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия

ДО РЕКТОРА
на ПУ „П. ХИЛЕНДАРСКИ“
ТУК

МОЛБА

от Златка Христова Гарова – *редовен докторант*
към катедра „Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия“
към Химическия Факултет на ПУ „П. Хилендарски“,
област на висше образование 1. Педагогика,
направление 1.3. Педагогика на обучението по...,
докторска програма „Методика на обучението по химия“,
научен ръководител – доц. д-р Йорданка Димитрова Димова,
тема:
*„Обогатяване на научната грамотност на учениците
чрез изследователска дейност
в СИП по химия и опазване на околната среда“*

Уважаеми г-н Ректор,

Моля да ми разрешите да прекъсна обучението си за една календарна година по лични причини, считано от 01.01.2018 г.

Надявам се молбата ми да бъде удовлетворена.

С уважение: 
(Златка Гарова)

21.11.2017 г.

гр. Пловдив

Препис извлечение
от заседание на катедра
ОНХМОХ
от 23.11.2017 г.

Протокол № 159

На 23.11.2017 г. се проведе заседание на катедрения съвет на катедра „Обща и неорганична химия с методика на обучението по химия“.

Състав на катедрения съвет 7. Присъстват 7: доц д-р Ваня Лекова, доц. д-р Йорданка Димова, доц. д-р Петя Маринова, гл. ас. д-р Йорданка Стефанова, гл. ас. д-р Антоанета Ангелачева, гл. ас. д-р Галя Тончева, гл. ас. д-р Кирила Стойнова.

от дневния ред по т. 2. Учебни въпроси:

2.3.Разглеждане на молбата на докторант Златка Христова Гарова

По т.2.3. от дневния ред доц. д-р Ваня Лекова запозна катедрения съвет с постъпилата молба от докторант Златка Гарова да прекъсне редовната си докторантура поради лични причини, считано от 01.01.2018÷31.12.2018 г. Доц. д-р Йорданка Димова, ръководител на докторантката, предложи молбата да бъде приета.

Молбата бе подложена на гласуване и бе приета единодушно.

24.11.2017 г.

Пловдив

Протоколчик: 
(Милена Славова)

До г-н Декана
на Химически факултет
при ПУ "П. Хилендарски"

ДОКЛАД

от доц. д-р Елена Г. Хорозова
Ръководител катедра Физикохимия

Г-н Декан,

Моля, да внесете пред Факултетния съвет предложение за обявяване на конкурс за заемане на академична длъжност "Доцент" по област на висше образование 4. Природни науки, математика и информатика, професионално направление 4.2. Химически науки, научна специалност Физикохимия (колоидна химия), със срок 3 месеца от датата на обнародване в ДВ.

Мотивите в подкрепа на предложението са:

1. На 1 февруари 2018 год. предстои пенсиониране на един доцент от катедрата, така че преподавателският състав остава с: един професор, двама доценти, един гл. асистент д-р и двама асистенти.

2. Катедрата има достатъчно часове за изпълнение на задължителния хорариум за учебна натовареност от всичките преподаватели (в настоящия момент на щат 6 души и един на $\frac{1}{2}$ щат) (Виж приложение към доклада – таблица за часовете в катедра Физикохимия за 2017/ 2018 уч. год., без часовете за избираемите дисциплини и часовете за дипломанти).

3. В катедрата има и достатъчен брой редовни лекционни курсове - 6 броя. За учебната 2017/ 2018 г. те са:

- лекционен курс по *Физикохимия* за студенти от спец. Химия (зад. об.) – лектори доц. д-р Е. Хорозова (I-ва част) и проф. дхн В. Делчев (II-ра част);

- лекционен курс по *Физикохимия с колоидна химия* за студенти от спец. Медицинска химия – лектор доц. д-р М. Стоянова;

- лекционен курс по *Физикохимия с колоидна химия* за студенти от спец. КХ и Х_сМ (слят поток) – лектори доц. д-р Е. Хорозова (I-ви сем.) и доц. д-р М. Стоянова (II-ри сем.);

- лекционен курс по *Физикохимия* за студенти от спец. Анализ и контрол – лектор доц. д-р Н. Димчева;

- лекционен курс по *Колоидна химия* за студенти от спец. Анализ и контрол – лектор гл. ас. д-р Д. Петров;

- лекционен курс по *Електрохимични методи за анализ* за студенти от спец. Анализ и контрол – лектор доц. д-р Н. Димчева.

4. Всеки един от хабилитираните преподаватели в катедрата и този с научна степен "доктор" предлагат и носят отговорност и за по един избираем лекционен курс както следва:

- *Екологичен катализ* - доц. д-р М. Стоянова;

- *Биокатализа и биоелектрохимия* - доц. д-р Н. Димчева;

- *Радиоактивност и радиационна култура* - проф. дхн В. Делчев;

- *Приложна колоидна химия* - гл. ас. д-р Д. Петров;
- *Електрохимични методи за анализ* - доц. д-р Н. Димчева

5. За две години и половина хабилитираният преподавателски състав ще намалее с двама души (пенсиониране на двама доценти). В същия период в катедрата има само едно израстване на място (професор по физикохимия).

6. Привличането на млади преподаватели и стимулиране на развитието им е залегнато в Стратегията за развитие на висшето образование в република България за периода 2014 – 2020 г.

Считаме, че така изброените мотиви за нашето предложение напълно обосновават необходимостта от още един доцент в катедрата.

Предложението бе разгледано и единодушно подкрепено от членовете на катедрата на КС от 4. 12. 2017 г.

Прилагам препис - извлечение от Протокол № 150/ 4. 12. 2017 г. и приложение – таблица с часовете по физикохимия за учебната 2017/ 2018 г.

4. 12. 2017 г.
Пловдив

Р-л кат: 
доц. д-р Е. Хорозова

Приложение

Катедра Физикохимия

часове за 2017 / 2018 уч. год.
(без часовете за избираемите учебни дисциплини)

Редовно обучение	Л	С	У	общо
АК (квант. х-я)	60	-	15	75
КХ (КХМ)	90	-	30	120
БХ (ФХ)	120	-	90	210
МХ (ФХ с КХ)	180	60	270	510
КХ + ХсМ (ФХ с КХ)	180	-	120	300
АК (ФХ)	180	30	180	390
АК (ЕМА)	60	-	30	90
АК (Колоид. Х-я)	60	-	15	75
МХ (матем.)	-	-	135	135
АК(матем.)	-	-	90	90
Х-я+ КХ+ ХМ (матем.)	-	-	60	60
Общо	930	90	1035	2055
Задочно обучение				
Х-я (Квант. х-я)	30	-	20	50
Х-я (ФХ)	160	-	120	280
Х-я (матем.)	-	-	40	40
Общо	190	-	180	370
Общо часове	1120	90	1215	2425

Препис – извлечение
от заседание на кат. Физикохимия

ПРОТОКОЛ № 150

Днес, 04.12.2017 г. в катедра Физикохимия се проведе Катедрен съвет.

Присъстват: доц. д-р Е. Хорозова, проф. дн В. Делчев, доц. д-р М. Стоянова, доц. д-р Н. Димчева, гл. ас. д-р Д. Петров, химик М. Георгиева, химик Н. Делчева. Отсъстват ас. В. Иванова, ас. П. Кънчева / в майчинство /.

Катедреният съвет протече при следния дневен ред:

1. Кадрови въпроси
2. Учебни въпроси
3. Разни

По т.1 доц. д-р Е.Хорозова внесе на КС предложение за обявяване на конкурс за заемане на академична длъжност „Доцент“ по област на висше образование 4. Природни науки, математика и информатика, професионално направление 4.2. Химически науки, научна специалност Физикохимия (Колоидна химия), със срок 3 месеца от датата на обнародване в ДВ.

Предложението беше разгледано и единодушно подкрепено от членовете на катедрата.

По т.2.....

04.12. 2017 г.

Протоколчик:

(М. Георгиева)

Катедра ОРГАНИЧНА ХИМИЯ

Изх. № 41/11.12.2017 г.

**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

Относно: определяне на състав на научно жури по процедура за заемане на академична длъжност „главен асистент“.

УВАЖАЕМИ ДОЦ. КМЕТОВ,

Във връзка с чл. 20 (1) и (2) от ЗРАСРБ, чл. 49 (1), (2) и (3) от ППЗРАСРБ и чл. 60 (1) и (2) от ПРАС на ПУ, и решение на КС на катедра „Органична химия“ (протокол №288/06.12.2017 г.), моля да внесете за разглеждане във Факултетния съвет на Химически факултет предложение за избор на научно жури за провеждане на конкурсен изпит по процедура за заемане академична длъжност „главен асистент“ по област на висше образование 4. Природни науки, математика и информатика, професионално направление 4.2 Химически науки, Органична химия, обнародван в ДВ, бр. 90/10.11.2017 г.

Вътрешни: 1. доц. д-р Стела Миронова Статкова-Абегхе – ПУ „П. Хилендарски“, научна специалност Органична химия.

2. доц. д-р Румяна Иванова Бакалска – ПУ „П. Хилендарски“, научна специалност Органична химия;

3. доц. д-р Пламен Ангелов Ангелов – ПУ „П. Хилендарски“, научна специалност Органична химия;

Външни: 4. проф. д-р Пантелей Петров Денев, дн – УХТ, научна специалност Органична химия;

5. доц. д-р Антон Минчев Славов – УХТ, научна специалност Органична химия.

Резервни членове: 1. проф. д-р Илиян Иванов Иванов – ПУ „П. Хилендарски“, научна специалност Органична химия;

2. доц. д-р Марияна Димитрова Аргирова, дн – МУ Пловдив, научна специалност Органична химия, Биоорганична химия.

Приложение: препис-извлечение от протокол №288/06.12.2017 г.

С уважение,

.....
ПРОФ. Д-Р ИЛИЯН ИВАНОВ

Ръководител катедра Органична химия

Препис-извлечение
от заседание на
катедра "Органична химия"
от 06.12.2017 г.

Протокол № 288

На 06.12.2017 г. се проведе заседание на катедрения съвет на катедра "Органична химия".

Общ състав 8. Присъстват 7: проф. д-р Илиян Иванов, доц. д-р Стела Статкова, доц. д-р Пламен Ангелов, доц. д-р Румяна Бакалска, доц. д-р Жан Петров, доц. д-р Солея Даньо, гл. ас. д-р Станимир Манолов. Отсъстват 1: доц. д-р Стоянка Николова – в отпуск.

Необходим брой за положителен избор 5.

Дневен ред:

1. Учебни въпроси

- 1.1. Обявяване на места за прием на докторанти през учебната 2018/2019 година
- 1.2. Определяне такси за МП „Медицинска химия“ – платено, РО/ЗО, специалисти и неспециалисти.
- 1.3. Избор на член в комисията за КСК'2018
- 1.4. Избор на жури за прием на докторанти.
- 1.5. Избор на жури за конкурс на гл. асистент

По т. 1.6 от дневния ред във връзка с обявения конкурс за академична длъжност „**главен асистент**“ по: област на ВО: 4 Природни науки, математика и информатика; Професионално направление: 4.2 Химически науки; Научна специалност: Органична химия проф. д-р И. Иванов внесе предложение за членове на научно жури.

Вътрешни членове:

1. доц. д-р Стела Миронова Статкова-Абегхе;
2. доц. д-р Пламен Ангелов Ангелов;
3. доц. д-р Румяна Иванова Бакалска;
4. проф. д-р Илиян Иванов Иванов – резервен.

Външни членове:

1. проф. дн Пантелей Петров Денев
2. доц. д-р Антон Минчев Славов
3. доц. дн Мариана Димитрова Аргирова - резервен

След обсъждане, катедрения съвет единодушно прие членовете на научно жури за предстоящия конкурс за главен асистент.

Решение: КС предлага на ФС:

Да одобри членовете на предложеният състав за научно жури за предстоящия конкурс за главен асистент.

07.12.2017 г.

гр. Пловдив

Протоколчик:

(д-р. Д. Божилов)

До Декана на
Химическия
факултет
ТУК

ДОКЛАД

от доц. д-р Веселин Йорданов Кметов - **председател на научно жури**
по процедурата за заемане на академичната длъжност **‘доцент’**
в Пловдивския университет „Паисий Хилендарски“

по област на висше образование: 4. Природни науки, математика и информатика;
професионално направление: 4.2. Химически науки (Аналитична химия – Анализ на
лекарствени вещества), към катедра Аналитична химия и компютърна химия (КАХКХ)
на Химическия факултет

Уважаеми г-н Декан,

Уведомявам Ви, че на 07 декември 2017 г. се проведе заключително заседание на
научното жури, назначено със заповед № Р33-3804 от 25.07.2017 г.

След проведеното обсъждане и явно гласуване, **научното жури прие следното
решение, със 7 гласа ‘ЗА’ и 0 – ‘ПРОТИВ’:**

Научното жури предлага на ФС към Химическия факултет да избере
гл. ас. д-р Кирил Костов Симитчиев за **‘доцент’** в ПУ „П. Хилендарски“
по област на висше образование“ 4. Природни науки, математика и информатика;
професионално направление 4.2. Химически науки
(Аналитична химия – Анализ на лекарствени вещества)
към катедра Аналитична химия и компютърна химия (КАХКХ)
на Химическия факултет

Приложения:

1. Протокол от първото заседание на научното жури;
2. Протокол от заключителното заседание на научното жури.

7 декември 2017 г.

Пловдив

Председател на НЖ:

(доц. д-р Веселин Кметов)

Членове на НЖ:

1.
(чл. кор. проф. дхн Димитър Цалев)
2.
(проф. дн Красимир Иванов)
3.
(доц. д-р Албена Дечева-Чакърва)

4.
(проф. дхн Соня Арпаджян-Ганева)
5.
(проф. дн Пламен Пенчев)
6.
(доц. д-р Виолета Стефанова)

До членовете на ФС
на Химическия факултет

ДОКЛАД

от доц. д-р Веселин Кметов
Декан на Химическия факултет

Уважаеми членове на ФС,

Във връзка със смяна на преподавателя по Английски език (Константин Кръстев) през първия семестър на учебната 2017/2018 година, предлагам да бъдат хонорувани 60 часа упражнения на Дани Симеонова Симеонова, като възнаграждението да е в размер на 7,00 лв. за час.

11 декември 2017 год.

Декан на ХФ:

(доц. д-р В. Кметов)



До Декана
на Химически факултет
при ПУ „П. Хилендарски”

Д О К Л А Д

от доц. д-р Стела Статкова
председател
на Клуб Драгендорф,

Уважаеми Господин Декан,

като председател на ***Dragendorff chemistry club***, моля да внесете за обсъждане и решение на Факултетния съвет на 12.12.2017

обявяването на Турнир за Купа ***Dragendorff chemistry club***

1. Предлагаме Турнира да се проведе в периода януари - април 2017 г..

2. Предлагаме Турнира да се проведе в три етапа.

Първи етап - отборно участие по тема (една или повече от четири възможни) с излъчване на победител за всяка тема

Втори етап - полуфинален кръг с отпадане на два отбора

Чрез жребии да се определят противниковите отбори.

Отборите да се състезават чрез едновременно отговаряне на 10 въпроса от областта на химическите науки. Победител от всяка двойка е отбора дал повече верни отговора.

Трети етап - финален кръг с излъчване на победител

Двата отбора финалисти да се състезават за време в провеждане на химически експеримент.

3. Предлагаме Отборите да се състоят от:

ученик (от един до трима от 12 клас),

студент (от един до трима от ПУ)

наставник (докторант или преподавател от ПУ, учител/специалист-химик, завършил ПУ)

4. Предлагаме следните тематични области, касаещи всички слоеве на обществото:

Химия и храни

Химия и лекарства

Химия и козметика

Материали за медицината

5. Предлагаме следните примерни регламенти :

Регламент за Първи етап

- Всеки отбор подготвя 10 минутно представяне по избрана тема. (презентация, есе, демонстрация, скеч)
- Представят ученик и студент (равностойно участие).
- Наставника помага при подготовката с материали, напътствия и тренировки.
- Наставника представя отбора.
- Наставника участва в журито, като може да даде гласа си само за един отбор (но не собствения)

Регламент за Втори етап

Въпросите ще са от области

- Български химици
- Постижения на химическата наука
- Химията в бита на съвременния човек
- Химически факултет на ПУ

Регламент за Трети финален етап

Приложение на тънкослойната хроматография за идентификация

Идентифициране на компонентите на:

- фармацевтичен продукт;
- фитохимичен продукт
- синтетична реакционна смес

5. Примерен !

Награден фонд

Всички участници ще получат сертификат за участие в турнира.

Победителите от първи етап ще получат право на участие в Лятна практика и предметни награди.

Победителите във втори етап (ученици) ще бъдат записани като студенти в избрана от тях специалност в ХФ, след подаване на документи и ще получат награда двудневна екскурзия с посещение на фармацевтично предприятие и клинична лаборатория.

Отборът победител в турнира ще получи:

Купа ***Dragendorff chemistry club***

Учениците ще бъдат записани като студенти в избрана от тях специалност в ХФ, след подаване на документи.

Студентите ще бъдат включени в изследователски проекти.

Отборът победител ще бъде рекламно лице на клуба за 2018 г (професионална фотосесия)

Предложението е обсъдено на клубна среща на 06.12.2017 г.

С уважение :
(доц. д-р Ст. Статкова)