Министерство науки и высшего образования Российской Федерации НАЦИОНАЛЬНЫЙ ИССЛЕДОВАТЕЛЬСКИЙ ТОМСКИЙ ГОСУДАРСТВЕННЫЙ УНИВЕРСИТЕТ (НИ ТГУ)

Химический факультет

УТВЕРЖДЕНО: И.о. декана А. С. Князев

Оценочные материалы по дисциплине

Иностранный язык

по направлению подготовки

04.03.01 Химия

Направленность (профиль) подготовки: **Химия**

Форма обучения **Очная**

Квалификация **Бакалавр**

Год приема **2024**

СОГЛАСОВАНО: Руководитель ОП В.В. Шелквоников

Председатель УМК В.В. Шелквоников

Томск – 2024

1. Компетенции и индикаторы их достижения, проверяемые данными оценочными материалами

Целью освоения дисциплины является формирование следующих компетенций:

ОПК-6 Способен представлять результаты своей работы в устной и письменной форме в соответствии с нормами и правилами, принятыми в профессиональном сообществе.

- УК-4 Способен осуществлять коммуникацию в устной и письменной формах на государственном языке Российской Федерации и иностранных языках.
- УК-5 Способен учитывать разнообразие и мультикультурность общества в социально-историческом, этическом и философском контекстах при межличностом и межгрупповом взаимодействии.

Результатами освоения дисциплины являются следующие индикаторы достижения компетенций:

- ИОПК 6.3 Представляет результаты работы в виде тезисов доклада на русском и английском языке в соответствии с нормами и правилами, принятыми в химическом сообществе.
- ИУК 4.2 Осуществляет коммуникацию, в том числе деловую, в устной и письменной формах на иностранном языке, в том числе с использованием ИКТ.
- ИУК 5.3 Осуществляет коммуникацию, учитывая разнообразие и мультикультурность общества.

2. Оценочные материалы текущего контроля и критерии оценивания

Элементы текущего контроля:

- лексико-грамматические тесты;
- устные коммуникативные задания;
- проектное задание.

Пример лексико-грамматического теста: Портрет современного студента (ИУК 4.2)

1. Выберите правильное слово для заполнения пропуска:

"A suc	ccessful student is usually very in their studies."			
	a) motivated			
	b) motivate			
	c) motivation			
2.	Заполните пропуск правильной формой глагола в настоящем времени:			
"She_	ne (study) every evening to prepare for her exams."			
3.	Выберите правильный вариант:			
"Stude	ents often (participate) in various extracurricular activities."			
	a) participates			
	b) participating			
	c) participate			
4.	Выберите правильное местоимение:			
"	is important for students to manage their time effectively."			
	a) It			
	b) They			
	c) She			
5.	Заполните пропуск с использованием наречия частотности:			
"I	(often/never) study late at night because I prefer to go to bed early."			
6.	Выберите правильную форму герундия или инфинитива:			
	by (to read/reading) books about science."			
7.	Заполните пропуск правильной формой глагола в настоящем времени:			

"They (attend) lectures regularly to keep up with the material."
8. Выберите правильный вариант:
"He is a very student who always helps his classmates."
a) helpful
b) helpfully
c) helps
9. Заполните пропуск с использованием местоимения:
"Every student should take care of health."
10. Выберите правильный вариант для завершения предложения:
"Students (should/must) develop good study habits to succeed."
a) should
b) must
11. Заполните пропуск с использованием наречия частотности:
"She (rarely/often) skips her classes."
12. Выберите правильную форму глагола в настоящем времени:
"My friends and I (study) together every Saturday."
13. Выберите правильное местоимение для завершения предложения:
"This book is very useful; I recommend it to"
14. Заполните пропуск с использованием герундия или инфинитива:
"He decided (to join/joining) the debate club this semester."
15. Выберите правильный вариант для завершения предложения:
"Students need to be (independent/independently) in their learning process."
a) independent
b) independently
Ответы
a) motivated
studies
c) participate
a) It
often
reading
attend
a) helpful
their
a) should
rarely
₁
•
study
study you
study you to join
study you

Критерии оценивания: тест считается пройденным, если обучающий ответил правильно как минимум на 60% вопросов.

Пример устного коммуникативного задания (ИУК 4.2, ИУК 5.3)

Подготовьте устный ответ на следующий вопрос: "What is the significance of Analytical Chemistry in modern scientific research, and how does it contribute to solving real-world problems?"

Инструкция:

В вашем ответе обсудите ключевые аспекты важности аналитической химии в различных областях науки и технологий. Приведите примеры применения аналитической химии для решения реальных проблем, таких как анализ окружающей среды, контроль качества продуктов или разработка новых материалов. Постарайтесь использовать профессиональную лексику и структурировать ваш ответ логично и последовательно.

Критерии оценивания:

Оценка «зачтено» выставляется, если студент демонстрирует понимание ключевых концепций, связанных с предметом, использует правильную и уместную профессиональную терминологию, при необходимости объясняет сложные термины, делая ответ доступным для слушателей; ответ логично структурирован, студент говорит четко и уверенно, с хорошим произношением.

Оценка *«незачтено»* выставляется, если студент не владеет лексическим и грамматическим материалом, необходимым для раскрытия темы; допускает значительные ошибки (более 8 грамматических и 6 лексических), которые затрудняют коммуникацию.

Пример проектного задания (ИОПК 6.3)

Find a Chemistry paper on the Internet (you may resort to *academia.edu* or rely on your own web search results). Figure out the trickiest and hard-to-understand academic collocations related to the topic; rewrite them in simple plain English. Devise a PPT presentation summarizing your rewriting experience in terms of successful / unsuccessful strategies.

Критерии оценивания:

Оценка «зачтено» выставляется, если студент демонстрирует глубокое понимание темы и успешно идентифицирует сложные академические коллокации; примеры коллокаций правильно переформулированы на простой английский язык, сохраняя их смысл; включены примеры применения коллокаций в контексте, что показывает их значимость; презентация логично структурирована; студент использует соответствующую профессиональную лексику в своих объяснениях и в презентации; говорит четко и уверенно, поддерживает зрительный контакт с аудиторией и демонстрирует умение отвечать на вопросы слушателей после презентации.

Оценка «незачтено» выставляется, если студент не идентифицирует ключевые коллокации или неправильно их интерпретирует; переформулировка на простой английский язык неудачна или неясна, смысл теряется; презентация плохо структурирована или отсутствует логическая последовательность; неправильное использование профессиональной терминологии или отсутствие таковой; речь нечеткая или присутвуют проблемы с произношением, что затрудняет восприятие информации; студент не отвечает на вопросы.

3. Оценочные материалы итогового контроля (промежуточной аттестации) и критерии оценивания

Пример письменного mecma: Credit 1 Gravimetry (ИУК 4.2)

Task 1. Guess the basic term using its definition.

- 1. The equipment item used to cool a crucible after ignition.
- 2. The procedure of removing impurities from a sample.
- 3. The equipment item used to pour through a precipitate.
- 4. The ratio of formula weights for analyte and pure form.
- 5. The analyte that is used for this particular lab work.
- 6. The analytical signal in gravimetry.

Task 2. Give definitions to the words using the tag words provided.

1) Ignition, 2) drying, 3) muffle furnace, 4) particulate matter, 5) precipitation gravimetry, 6) particulate gravimetry

Tag words: muffle furnace, crucible, excess, filtration and extraction, to meet the requirement, to transfer, to convert, to heat, to rinse, to retain, to obtain

Task 3. Convey the meaning of the sentences in English.

- 1. Гравиметрия это высокоточный количественный метод анализа, который используется для работы с первичными стандартами и для определения концентрации твердых частиц.
 - 2. Отфильтруйте осадок, чтобы удалить лишние твёрдые частицы.
 - 3. Тигель взвешивается с целью приведения к постоянной массе.
 - 4. Добавьте разбавленную соляную кислоту к Вашему раствору; удалите примеси.
- 5. Выполняя гравиметрическое определение железа, добавьте пероксид водорода, чтобы окислить железо до степени окисления +3.
- 6. Целевой аналит в растворе получается осаждением при помощи селективного реагента.
- 7. Чтобы получить чистую форму, Вам необходимо выполнить процедуры разбавления, фильтрования, высушивания и прокаливания.
 - 8. Составьте схему работы с гравиметрическим методом.

Пример устного коммуникативного задания (ИУК 4.2, ИУК 5.3)

- 1. Speak on the history of Chemistry. Provide the definition of Chemistry. Formulate the main fundamental chemical laws (conservation of mass and periodicity).
- 2. List the main methods of chromatography analysis (paper and column chromatography). Mention the equipment, the basic terms, the chief types and techniques, and typical step-by-step procedure. Provide an example.

Результат зачета определяется формулировкой «зачтено» / «не зачтено».

Формулировка «зачтено» выставляется, если студент владеет различными средствами устной и письменной иноязычной коммуникации с учетом ситуации общения и профессионального контекста, владеет лексическим и грамматическим материалом; ошибки в речи не затрудняют коммуникацию или затрудняют ее незначительно, студент способен корректировать свое коммуникативное поведение.

Формулировка «не зачтено» выставляется, если студент не демонстрирует владение средствами устной и письменной иноязычной (профессиональной коммуникацией с учетом ситуации общения и профессионального контекста, не владеет лексическим и грамматическим материалом; допускает многочисленные ошибки в речи, которые затрудняют коммуникацию и искажают смысл сказанного; студент не способен корректировать свое коммуникативное поведение.

Результаты экзамена определяются оценками «отлично», «хорошо», «удовлетворительно», «неудовлетворительно» и являются средним арифметическим баллов, полученных за все задания в рамках итоговой аттестации.

Оценка «отлично» выставляется, если студент уверенно владеет различными средствами устной и письменной коммуникации, лексическим и грамматическим материалом; допускает незначительные (не более 2х грамматических и 3-4х лексических; продолжительность речи не менее 3х минут) ошибки в речи, которые не затрудняют коммуникацию.

Оценка «хорошо» выставляется, если студент владеет различными средствами устной и письменной коммуникации, лексическим и грамматическим материалом; допускает незначительные (не более 4х грамматических и 5-6ти лексических;

продолжительность речи не менее 3х минут) ошибки в речи, которые не затрудняют коммуникацию; студент способен корректировать свое коммуникативное поведение.

Оценка «удовлетворительно» выставляется, если студент неуверенно и не в полном объеме владеет средствами устной и письменной коммуникации, не демонстрирует разнообразие в использовании лексического и грамматического материала; студент с трудом способен корректировать свое коммуникативное поведение.

Оценка «неудовлетворительно» выставляется, если студент не демонстрирует владение средствами устной и письменной коммуникации, лексическим и грамматическим материалом; многочисленные ошибки в речи затрудняют коммуникацию и искажают смысл сказанного; студент не способен корректировать свое коммуникативное поведение.

Альтернативным вариантом экзамена (по выбору) является выполнение студентом проектного задания, состоящего в написании тезисов доклада, подготовки визуального сопровождения доклада и его презентация на англоязычной конференции, демонстрируя умения иноязычной компетенции и владение профессиональной терминологией. Данный формат контроля проверяет все указанные ИК: (ИОПК 6.3, ИУК 4.2, ИУК 5.3).

Проектное задание оценивается по 8 критериям, каждый из которых может быть оценен по 5 балльной шкале. Итоговая оценка — сумма оценок по всем критериям. Максимальное количество баллов: 40.

Критерии		_
оценивания	Описание критерия	Баллы
Использование профессиональной	Корректность и уместность использования	
1	специализированной лексики на английском языке.	0-5
Грамматическая правильность	Уровень грамматической правильности и разнообразия синтаксических конструкций в тезисах и презентации.	0-5
Качество визуального сопровождения	Эстетичность, информативность и логичность оформления слайдов или других материалов, слайдов, поддерживающих английский текст.	0-5
Структура и логика презентации	Четкость структуры доклада, логичное изложение материала, наличие вводной и заключительной частей, использование лексических средств связи	0-5
Коммуникативные умения	Умение излагать материал на английском языке, поддерживать контакт с аудиторией, отвечать на вопросы.	0-5

Оценка выставляется по следующей шкале:

- 23-25 «Отлично» Превосходное выполнение задания; высокий уровень иноязычных умений, полное соответствие всем критериям.
- 20-22 «Хорошо» Хорошее выполнение задания; наличие небольших недочетов, уверенное использование иноязычной терминологии и грамматики.
- 15-19 «Удовлетворительно» Приемлемое выполнение задания; присутствуют значительные недочеты в языке или содержании, но основные требования выполнены.
- менее 15 «Неудовлетворительно» Задание не выполнено или выполнено крайне некачественно; отсутствует понимание темы и недостаточное использование иноязычных навыков.

4. Оценочные материалы для проверки остаточных знаний (сформированности компетенций)

Тест (ИУК 4.2)

Task 1. Provide the definitions for the following terms:	
1) quantitative analysis	
2) matrix	
3) fundamental analysis	
4) method	
Task 2. Complete the gaps with the appropriate words. The first lette 1) Analytical chemistry involves the separation, i1_	•
of matter.	, q
2) It involves the use of classical m2 along wi	th modern ones involving
the use of scientific instruments.	
3) Today, the field of analytical chemistry generally involves	the use of modern,
sophisticated instruments. However, the principles upon which these	
traced to more traditional t3	
4) Qualitative analysis method deals with the determination of	of the quality of a
p4 compound.	. 2
5) There exist many classical methods of checking for the p_	5 or absence of
a particular compound in a given analyte. Устное/письменное задан	
Ключи: 1) identification, 2) methods, 3) techniques, 4) partic	cular, 5) presence
Task 3. Use the word given in capitals at the end of each line to form	a word that fits into the
space in the same line.	
The most important aspect of an 1 is to ensure that it will	ANALYSE
provide useful and reliable data on the 2 and/or	QUALITY
3 composition of a material or	QUANTITY
4 information about the individual compounds	STRUCTURE
present. The analytical 5 must often	CHEMISTRY
communicate with other scientists and nonscientists to establish	
the amount and 6 of the information required, the	QUALITATIVE
time-scale for the work to be completed. The most appropriate	QUALITATIVE
	QUALITATIVE
/ technique and method can then be selected	ANALYTICS
7 technique and method can then be selected from those available or new ones developed and validated by the	
from those available or new ones developed and validated by the	ANALYTICS
from those available or new ones developed and validated by the analysis of substances of known 8and/or	ANALYTICS COMPOSE
from those available or new ones developed and validated by the analysis of substances of known 8and/or structure. It is essential for the 9chemist to have	ANALYTICS
from those available or new ones developed and validated by the analysis of substances of known 8and/or structure. It is essential for the 9chemist to have an appreciation of the objectives of the analysis and an	ANALYTICS COMPOSE ANALYTICS
from those available or new ones developed and validated by the analysis of substances of known 8and/or structure. It is essential for the 9chemist to have an appreciation of the objectives of the analysis and an understanding of the 10of the different analytical	ANALYTICS COMPOSE
from those available or new ones developed and validated by the analysis of substances of known 8and/or structure. It is essential for the 9chemist to have an appreciation of the objectives of the analysis and an understanding of the 10of the different analytical techniques without which the most appropriate and cost-effective	ANALYTICS COMPOSE ANALYTICS
from those available or new ones developed and validated by the analysis of substances of known 8and/or structure. It is essential for the 9chemist to have an appreciation of the objectives of the analysis and an understanding of the 10of the different analytical	ANALYTICS COMPOSE ANALYTICS POSSIBLE

Ключи: 1) analysis; 2) qualitative; 3) quantitative; 4) structural; 5) chemists; 6) quality; 7) analytical; 8) composition; 9) analytical; 10) possibilities; 11) developed.

Task 3. Match the words 1-12 and their definitions A-L.

1. analysis	A. A chemical or physical principle that can be used to analyze a sample
2. analytes	B. A means for analyzing a sample for a specific analyte in a specific matrix
3. matrix	C. A measure of the agreement between an experimental result and its expected value
4. determination	D. A process that provides chemical or physical information about the constituents in the sample or the sample itself
5. measurement	E. A set of written guidelines for analyzing a sample specified by an agency
6. technique	F. All other constituents in a sample except for the analytes
7. method	G. An analysis of a sample to find the identity, concentration, or properties of the analyte
8. procedure	H. An experimental determination of an analyte's chemical or physical properties
9. accuracy	I. An indication of the reproducibility of a measurement or result
10. protocol	J. The constituents of interest in a sample
11. precision	K. The process of verifying that a procedure yields acceptable results
12. validation	L. Written directions outlining how to analyze a sample

Ключи: 1-D; 2-J; 3-F; 4-G; 5-H; 6-A; 7-B; 8-L; 9-C; 10-E; 11-I; 12-К.

Вопросы для собеседования (ИОПК 6.3, ИУК 5.3)

- 1. Enumerate the chief interdisciplinary connections of Analytical Chemistry and justify your choice.
- 2. What is the difference between quantitative and qualitative analysis? Provide a couple of examples.
- 3. Define precision and accuracy as the fundamental attributes of chemical analysis.
- 4. Describe the most interesting analytical lab module. What did you do? What equipment items did you use? Which methods did you employ? Which results were you expected to obtain and what was the final outcome / conclusion?
- 5. Define precipitation as one of the chief detection methods. Describe its general principle. Mention practical application.
- 6. Describe one of the typical procedures for cations detection. What do you have to do (step by step)? Which theoretical background do you use?
- 7. State the difference between molarity and formality. Provide examples.
- 8. Provide definitions for molality and normality. Give your examples.
- 9. Speak on the key concepts of chemical equilibrium.

Информация о разработчиках

Соболева Александра Владимировна, кандидат педагогических наук, кафедра английского языка в сфере научной коммуникации, доцент.