

Документ подписан простой электронной подписью

Информация о владельце:

ФИО: Мусьял Александр Вячеславович

Должность: Ректор

Дата подписания: 15.07.2025 14:24:39

Уникальный программный ключ:

297fef716e5ece559822a236feffc4d8a43d0cf1

Министерство сельского хозяйства Российской Федерации
Федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение
высшего образования
«Курский государственный аграрный университет
имени И.И. Иванова»

Факультет среднего профессионального образования

Рабочая программа

учебной дисциплины «Основы аналитической химии»

Специальность: *35.02.06 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции*

Вид подготовки: *базовая, на базе основного общего образования*

Форма обучения: *очная*

Курск –2025

Рабочая программа составлена с учетом требований:

- федерального государственного образовательного стандарта среднего профессионального образования по специальности *35.02.06 Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции*, утвержденного приказом Министерства образования и науки Российской Федерации от 07 мая 2014 г. № 455 (с изменениями и дополнениями),


- приказа Министерства просвещения Российской Федерации «Об утверждении Порядка организации и осуществления образовательной деятельности по образовательным программам среднего профессионального образования» от 24 августа 2022г. № 762.

Автор-составитель – преподаватель кафедры аграрных технологий
Леонидова Ю.П.

**Лист рассмотрения/пересмотра
рабочей программы учебной дисциплины
«Основы аналитической химии»**

Программа одобрена на 2025-2026 учебный год.

Протокол №10 от «26» мая 2025г. заседания кафедры аграрных технологий.

Зав. кафедрой  /Ю.И. Болохонцева/

ОГЛАВЛЕНИЕ

- 1. ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ «ОСНОВЫ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ»**
- 2. СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ «ОСНОВЫ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ»**
- 3. УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ «ОСНОВЫ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ»**
- 4. КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ «ОСНОВЫ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ»**

1. ПАСПОРТ РАБОЧЕЙ ПРОГРАММЫ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ «Основы аналитической химии»

1.1 Область применения рабочей программы

Рабочая программа учебной дисциплины «Основы аналитической химии» является частью основной профессиональной образовательной программы в соответствии с ФГОС по специальности СПО 35.02.06 *Технология производства и переработки сельскохозяйственной продукции*.

1.2 Место учебной дисциплины в структуре основной профессиональной образовательной программы

Данная учебная дисциплина относится к математическому и естественнонаучному циклу основной профессиональной образовательной программы. Изучается на 2 курсе (4 семестр).

1.3 Цель, задачи учебной дисциплины и требования к результатам ее освоения:

Цель дисциплины - формирование представлений об аналитической химии, основах качественного и количественного химического анализа осуществляемого на различных стадиях производства и переработки сельскохозяйственной продукции.

Задачи дисциплины:

- способствовать формированию понятийного аппарата аналитической химии;
- стимулировать усвоение учебного материала на основе наглядного сравнительного анализа явлений и процессов качественного и количественного анализа;
- дать учащимся представление о современном уровне инструментальной аналитической химии;
- обеспечить понимание химических и физико-химических процессов лежащих в основе анализа.

В результате освоения учебной дисциплины «Основы аналитической химии» обучающийся должен **знать**:

- теоретические основы аналитической химии;
- о функциональной зависимости между свойствами и составом веществ и их систем, о возможности ее использовать в химическом анализе;
- специфические особенности, возможности и ограничения, взаимосвязь различных методов анализа;
- практическое применение наиболее распространенных методов анализа;
- аналитическую классификацию катионов и анионов;
- правила проведения химического анализа;
- методы обнаружения и разделения элементов, условия их применения;
- гравиметрические, титриметрические, оптические, электрохимические методы анализа;

В результате освоения учебной дисциплины «Основы аналитической химии» обучающийся должен **уметь**:

- обоснованно выбирать методы анализа;
- пользоваться аппаратурой и приборами;
- проводить необходимые расчеты;
- выполнять качественные реакции на катионы и анионы различных аналитических групп;
- определять состав бинарных соединений;
- проводить качественный анализ веществ неизвестного состава;
- проводить количественный анализ веществ.

1.4 Компетенции, формируемые у студентов в результате освоения учебной дисциплины

При изучении дисциплины «Основы аналитической химии» у студентов формируются следующие **компетенции**:

Код	Наименование результата обучения
ОК 1	Понимать сущность и социальную значимость своей будущей профессии, проявлять к ней устойчивый интерес.
ОК 2	Организовывать собственную деятельность, выбирать типовые методы и способы выполнения профессиональных задач, оценивать их эффективность и качество.
ОК 3	Принимать решения в стандартных и нестандартных ситуациях и нести за них ответственность.
ОК 4	Осуществлять поиск и использование информации, необходимой для эффективного выполнения профессиональных задач, профессионального и личностного развития.
ОК 5	Использовать информационно-коммуникационные технологии в профессиональной деятельности.
ОК 6	Работать в коллективе и команде, эффективно общаться с коллегами, руководством, потребителями.
ОК 7	Брать на себя ответственность за работу членов команды (подчиненных), за результат выполнения заданий.
ОК 8	Самостоятельно определять задачи профессионального и личностного развития, заниматься самообразованием, осознанно планировать повышение квалификации.
ОК 9	Ориентироваться в условиях частой смены технологий профессиональной деятельности.
ПК 1.1	Выбирать агротехнологии для различных сельскохозяйственных культур.
ПК 1.2	Готовить посевной и посадочный материал.
ПК 1.3	Осуществлять уход за посевами и посадками сельскохозяйственных культур.

ПК 2.1	Повышать плодородие почв.
ПК 2.2	Проводить агротехнические мероприятия по защите почв от эрозии и дефляции.
ПК 2.3	Контролировать состояние мелиоративных систем.
ПК 3.1	Выбирать способы и методы закладки продукции растениеводства на хранение.
ПК 3.2	Подготавливать объекты для хранения продукции растениеводства к эксплуатации.
ПК 3.3	Контролировать состояние продукции растениеводства в период хранения.
ПК 3.4	Организовывать и осуществлять подготовку продукции растениеводства к реализации и её транспортировку.
ПК 3.5	Реализовывать продукцию растениеводства.
ПК 4.4	Контролировать ход и оценивать результаты выполнения работ исполнителями

2 СТРУКТУРА И СОДЕРЖАНИЕ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

2.1 Объем учебной дисциплины и виды учебной работ

Вид учебной работы	Объем часов	В т.ч. в форме практической подготовки
Максимальная учебная нагрузка (всего)	96	
Обязательная аудиторная учебная нагрузка (всего)	64	
в том числе:	-	
теоретические занятия	32	
лабораторные занятия	32	32
контрольные работы	-	
курсовая работа (проект)	-	
Самостоятельная работа обучающегося (всего)	32	
в том числе:	-	
самостоятельная работа над курсовой работой (проектом)	-	
Составление конспектов по дисциплине.	4	
Освоение химической терминологии.	2	
Оформление и подготовка к защите лабораторных работ.	26	
Консультации	-	
Промежуточная аттестация:	-	
<i>Зачёт с оценкой</i>	<i>4 семестр</i>	

2.2 Тематический план и содержание учебной дисциплины «Основы аналитической химии»

Наименование разделов и тем	Содержание учебного материала, лабораторные работы и практические занятия, самостоятельная работа обучающихся, курсовая работа (проект)	Объем часов	В т.ч. в форме практической подготовки	Коды компетенций формированию, которых соответствует элемент программы
1	2	3		4
Раздел №1 Предмет аналитическая химия. Химическое равновесие				
Тема 1.1 Теоретические основы аналитической химии	Содержание учебного материала 1. Классификация и методы аналитической химии. 2. Основной понятийный блок.	4		ОК 1-9
	Самостоятельная работа обучающихся			
Тема 1.2 Химическое равновесие в	Содержание учебного материала 1. ЗДМ. Химическое равновесие.	4		ОК 1-9

гомогенных и гетерогенных системах	2. Степень электролитической диссоциации.			
	3. Водородный и гидроксильный показатель.			
	4. Буферные растворы. Гидролиз солей.			
	Самостоятельная работа обучающихся	2		
Тема 1.3 Окислительно-восстановительные реакции в химическом анализе	Содержание учебного материала	4		ОК 4 ОК 5 ОК 6
	1.Окислительно-восстановительные реакции			
	2.Общая характеристика комплексных соединений.			
	3.Устойчивость комплексных соединений.			
	Самостоятельная работа обучающихся	4		
Тема 1.4 Комплексные соединения в химическом анализе	Содержание учебного материала	2		ОК 1-9 ПК 1.1-1.3 ПК 2.1-2.3 ПК 3.1-3.5 ПК 4.4
	Методы аналитической химии.			
	1. Общая характеристика комплексных соединений.			
	2. Устойчивость комплексных соединений.			

	Лабораторное занятие №1.	2	2	
	Самостоятельная работа обучающихся	2		
	Рубежная контрольная точка по разделу №1			ОК 1-9 ПК 1.1-1.3 ПК 2.1-2.3 ПК 3.1-3.5 ПК 4.4
Раздел №2 Аналитические методы анализа				
Тема 2.1	Содержание учебного материала			ОК 1-9 ПК 1.1-1.3 ПК 2.1-2.3 ПК 3.1-3.5 ПК 4.4
Частные реакции и ход анализа смеси катионов и анионов	1. Условия выполнения аналитических реакций, их чувствительность, специфичность, селективность	4		
	2. Классификация катионов и анионов.			
	Лабораторное занятие №2.	2	2	
	Лабораторное занятие №3.	2	2	
	Лабораторное занятие №4.	2	2	
	Лабораторное занятие №5.	2	2	
	Лабораторное занятие №6.	4	4	

	Лабораторное занятие №7.	2	2	
	Самостоятельная работа обучающихся	6		
Тема 2.2	Содержание учебного материала			ОК 1-9 ПК 1.1-1.3 ПК 2.1-2.3 ПК 3.1-3.5 ПК 4.4
Гравиметрический анализ	1. Техника проведения работы. Факторы, влияющие на растворимость осадков.	4		
	2. Вычисления в количественном анализе			
	Лабораторное занятие №8.	2	2	
	Лабораторное занятие №9.	2	2	
	Самостоятельная работа обучающихся	4		
Тема 2.3	Содержание учебного материала			ОК 1-9 ПК 1.1-1.3 ПК 2.1-2.3 ПК 3.1-3.5 ПК 4.4
Титриметрический анализ	1. Техника работы. Кислотно-основное титрование.	4		
	2. Прямое и обратное титрование.			
	Лабораторное занятие №10.	2	2	
	Лабораторное занятие №11.	2	2	
	Лабораторное занятие №12.	2	2	
	Лабораторное занятие №13.	2	2	
	Лабораторное занятие №14.	2	2	
	Самостоятельная работа обучающихся	4		

Тема 2.4 Электрохимические методы анализа	Содержание учебного материала	2		ОК 1 ОК 2 ОК 3 ОК 4
	1. Потенциометрические методы анализа			
	2. Вольтамперометрия.			
	Самостоятельная работа обучающихся	2		
Тема 2.5 Спектроскопические методы анализа	Содержание учебного материала	4		ОК 1-9 ПК 1.1-1.3 ПК 2.1-2.3 ПК 3.1-3.5 ПК 4.4
	1. Атомно-абсорбционный метод анализа			
	2. Атомно-эмиссионный метод анализа			
	Лабораторное занятие №15.	2	2	
	Самостоятельная работа обучающихся	4		
	Рубежная контрольная точка по разделу №2			ОК 1-9 ПК 1.1-1.3 ПК 2.1-2.3 ПК 3.1-3.5 ПК 4.4
Всего:		96	32	

3 УСЛОВИЯ РЕАЛИЗАЦИИ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ «ОСНОВЫ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ»

3.1 Требования к материально-техническому обеспечению

№ п/п	Наименование учебных помещений и помещений для самостоятельной работы	Оснащенность учебных помещений и помещений для самостоятельной работы
1.	Лаборатория агрохимии (Г-470)	Стол для химических исследований – 10 Стулья – 33 Таблица менделеева – 2 доска классная – 1 Этажерка металлическая для реактивов – 10 Шкаф книжный – 1 Шкаф вытяжной – 1 Муфельная печь тип снол 1,62-5,1/9,3 – 1 сушильный шкаф – 1 Огнетушитель-1 Химические реактивы Химическая посуда Весы технические по2246;тк1990 – 1 Колориметр фотоэлектрический концентрационный кфк-2 – 2 Аппарат кипа – 2 Аналитические весы влр-200 – 3 Колориметр фотоэлектрический фэк-56м – 1 Центрифуга опн-3 – 1 Центрифуга опн-8 – 1 рн метр-340 – 1 Спектрофотометр – сф-26 – 1 Водяная баня ту-46-22-587-75 – 1 Штатив для пробирок – 6 Электроплитка – 1
2.	<i>Помещение для самостоятельной работы:</i> библиотека, читальный зал с выходом в сеть интернет.	Персональные компьютеры с необходимым комплектом лицензионного программного обеспечения -12 Стол-12 Стул-12

**Перечень информационных технологий
(комплект лицензионного и свободного ПО)**

№	Название	(лицензия\свободное ПО)
1.	Windows 7	лицензия
2	Windows XP	лицензия
3	Paint.NET	свободное ПО
4	Система управления дистанционным обучением Moodle	свободное ПО
5	Информационно-правовые системы" Гарант" и "Консультант+"	свободное ПО для обучающихся
6	Microsoft office 2007	лицензия
7	Acrobat Reader DC	свободное ПО
8	Системы антивирусной защиты лаборатории Касперского	лицензия

3.2 Информационное обеспечение обучения

Перечень рекомендуемых учебных изданий, дополнительной литературы

Основная литература:

1. Саргаев, П. М. Основы аналитической химии / П. М. Саргаев. — Санкт-Петербург : Лань, 2023. — 460 с. — ISBN 978-5-507-47849-1. — URL: <https://e.lanbook.com/book/352241>.— Текст : электронный.

Дополнительная литература:

1. Аналитическая химия. Химические методы анализа : учебное пособие / О. В. Беляева, Н. С. Голубева, И. В. Тимощук [и др.]. — Кемерово : КемГУ, 2020. — 175 с. — ISBN 978-5-8353-2664-8. — URL: <https://e.lanbook.com/book/162569>.— Текст : электронный.

2. Глинка Н.Л. Общая химия : учебное пособие / Глинка Н.Л. — Москва : КноРус, 2021. — 749 с.— URL: <https://book.ru/book/939867>. — ISBN 978-5- 406-08333-8. — Текст : электронный.

3. Егоров, В. В. Неорганическая и аналитическая химия. Аналитическая химия : учебник / В. В. Егоров, Н. И. Воробьева, И. Г. Сильвестрова. — Санкт-Петербург : Лань, 2022. — 144 с. — ISBN 978-5-8114-1602-8. — URL: <https://e.lanbook.com/book/211559>.— Текст : электронный.

4. Ооржак У. С. Неорганическая и аналитическая химия : учебно-методическое пособие / У. С. Ооржак, Е. С. Кашкак. — Кызыл : ТувГУ, 2020. — 98 с.— URL: <https://e.lanbook.com/book/175193>. — Текст : электронный.

Перечень ресурсов информационно-телекоммуникационной сети «Интернет»,необходимые для освоения дисциплины

1. «Химия и Химики» - форум журнала: сайт.—URL:<http://chemistry-chemists.com> . —Режим доступа: свободный.— Текст : электронный.
2. Дом научно-технического творчества молодежи г. Москва: сайт. —

- URL:<http://www.dnttm.su> . –Режим доступа: свободный.– Текст : электронный.
3. Задачи химических олимпиад: сайт.–URL:<http://www.chem.msu.su/rus/olimp> . –Режим доступа: свободный.-
 4. Образовательные ресурсы интернета. Химия : сайт. – URL: <http://alleng.org/edu/chem1.htm> . –Режим доступа: свободный.– Текст : электронный.
 5. ПрограммаIntel–«Обучениедлябудущего»:сайт.– URL:<http://www.intuit.ru/studies/courses/77/77/info>. –Режим доступа: свободный.– Текст : электронный.
 6. Химия : газета : сайт. – URL: <http://him.1september.ru>. – Режим доступа: свободный.– Текст : электронный.
 7. Центр развития исследовательской деятельности учащихся: сайт.–URL: <http://window.edu.ru/resource/413/50413> . –Режим доступа: свободный.– Текст : электронный.

Современные профессиональные базы данных и информационные справочные системы

1. eLIBRARY.RU : научная электронная библиотека : сайт. – URL: <https://elibrary.ru>.– Режим доступа: для зарегистрированных пользователей.– Текст : электронный.
 2. АГРОС : база данных : сайт. – URL: <http://www.cnsnb.ru/cataloga.shtm>.– Режим доступа: свободный.– Текст : электронный.
 3. Гарант: справочно-правовая система : сайт. – URL: <https://www.garant.ru>. – Режим доступа: свободный.– Текст : электронный.
 4. Киберленинка:научнаяэлектроннаябиблиотека:сайт.– URL:<https://cyberleninka.ru>. – Режим доступа: свободный.– Текст : электронный.
- Консорциум Кодекс: справочно-правовая система: сайт.–URL: <https://kodeks.ru>. – Режим доступа: свободный.– Текст : электронный.

3.3 Особенности реализации дисциплины для инвалидов и лиц с ограниченными возможностями здоровья

При обучении лиц с ограниченными возможностями здоровья учитываются их индивидуальные психофизические особенности. Обучение инвалидов осуществляется также в соответствии с индивидуальной программой реабилитации инвалида (при наличии).

Для лиц с нарушением слуха возможно предоставление учебной информации в визуальной форме (краткий конспект лекций; тексты заданий, напечатанные увеличенным шрифтом), на аудиторных занятиях допускается

присутствие ассистента, а также сурдопереводчиков и тифлосурдопереводчиков.

Текущий контроль успеваемости осуществляется в письменной форме: обучающийся письменно отвечает на вопросы, письменно выполняет практические задания. Доклад (реферат) также может быть представлен в письменной форме, при этом требования к содержанию остаются теми же, а требования к качеству изложения материала (понятность, качество речи, взаимодействие с аудиторией и т. д.) заменяются на соответствующие требования, предъявляемые к письменным работам (качество оформления текста и списка литературы, грамотность, наличие иллюстрационных материалов и т.д.).

Промежуточная аттестация для лиц с нарушениями слуха проводится в письменной форме, при этом используются общие критерии оценивания. При необходимости время подготовки к ответу может быть увеличено. Для лиц с

нарушением зрения допускается аудиальное предоставление информации, а также использование на аудиторных занятиях звукозаписывающих устройств (диктофонов и т.д.). Допускается присутствие на занятиях ассистента (помощника), оказывающего обучающимся необходимую техническую помощь. Текущий контроль успеваемости осуществляется в устной форме. При проведении промежуточной аттестации для лиц с нарушением зрения тестирование может быть заменено на устное собеседование по вопросам.

Для лиц с ограниченными возможностями здоровья, имеющих нарушения опорно-двигательного аппарата, на аудиторных занятиях, а также при проведении процедур текущего контроля успеваемости и промежуточной аттестации могут быть предоставлены необходимые технические средства (персональный компьютер, ноутбук или другой гаджет); допускается присутствие ассистента (ассистентов), оказывающего обучающимся необходимую техническую помощь (занять рабочее место, передвигаться по аудитории, прочитать задание, оформить ответ, общаться с преподавателем).

4 КОНТРОЛЬ И ОЦЕНКА РЕЗУЛЬТАТОВ ОСВОЕНИЯ УЧЕБНОЙ ДИСЦИПЛИНЫ

«ОСНОВЫ АНАЛИТИЧЕСКОЙ ХИМИИ»

4.1 Контроль и оценка результатов освоения учебной дисциплины

Контроль и оценка результатов освоения дисциплины осуществляется преподавателем в процессе проведения текущего опроса, тестирования, выполнения контрольных, лабораторных работ, а также экспертной оценки выполнения обучающимися самостоятельной работы в виде подготовки рефератов.

Текущий контроль представляет собой проверку усвоения учебного материала теоретического и практического характера, регулярно осуществляемую на протяжении семестра. Основные формы текущего контроля: опрос, подготовка сообщения, тестирование, написание реферата,

Текущий контроль традиционно служит основным средством обеспечения в учебном процессе «обратной связи» между преподавателем и обучающимся, необходимой для стимулирования работы обучающихся и совершенствования методики преподавания учебных дисциплин. Цель каждой формы контроля – зафиксировать приобретенные обучающимся в результате освоения учебной дисциплины знания, умения, навыки, способствующие формированию компетенций.

Формы устного контроля учебной дисциплины: опрос, подготовка сообщения.

Формы письменного контроля учебной дисциплины:

Тесты – это простейшая форма контроля, направленная на проверку владения терминологическим аппаратом, современными информационными технологиями и конкретными знаниями.

Сообщения (рефераты) - форма письменной работы, которую рекомендуется применять при освоении учебной дисциплины. Подготовка реферата подразумевает самостоятельное изучение студентом нескольких источников по определенной теме, не рассматриваемой подробно на лекции, систематизацию материала и краткое его изложение.

Формой промежуточной аттестации по учебной дисциплине является экзамен

Результаты обучения	Критерии оценки	Методы оценки
<p>Перечень знаний, осваиваемых в рамках дисциплины</p> <p>Теоретические основы аналитической химии; специфические особенности, возможности и ограничения, взаимосвязь различных методов анализа;</p>	<p>Полнота ответов, точность формулировок; более 50 % правильных ответов.</p> <p>Более 50 % правильных ответов.</p> <p>Актуальность темы, адекватность</p>	<p>Текущий контроль при проведении:</p> <p>- письменного/устного опроса;</p> <p>- тестирование;</p>

<p>практическое применение наиболее распространенных методов анализа; аналитическую классификацию катионов и анионов; правила проведения химического анализа; методы обнаружения и разделения элементов, условия их применения; гравиметрические, титриметрические, оптические, электрохимические методы анализа.</p>	<p>результатов поставленным целям, полнота ответов, точность формул</p>	<p>- оценка результатов самостоятельной работы (устного общения, подготовка конспекта учебного материала, составление плана ответа, подготовка к интерактивному занятию, решение ситуационных задач)</p>
<p>Перечень умений, осваиваемых в рамках дисциплины</p> <p>обоснованно выбирать методы анализа;</p> <p>пользоваться аппаратурой и приборами; проводить необходимые расчеты; выполнять качественные реакции на катионы и анионы различных аналитических групп; определять состав бинарных соединений; проводить качественный анализ веществ неизвестного состава;</p>		

проводить количественный анализ веществ.		
--	--	--

4.2 Форма промежуточной аттестации студентов по учебной дисциплине.

Методика проведения зачета с оценкой. Примерные вопросы и задания к зачету с оценкой. Критерии оценки на зачете с оценкой.

Форма промежуточной аттестации по дисциплине «Основы аналитической химии», установленная рабочим учебным планом – зачет с оценкой.

Методика проведения зачета с оценкой

В соответствии с действующим в Курском ГАУ Положением о текущем контроле знаний и промежуточной аттестации обучающихся факультета СПО обучающийся может быть освобожден преподавателем от сдачи зачета при условии выполнения всех рубежных контрольных точек на «хорошо» и «отлично».

Рубежные контрольные точки (**РКТ**) по дисциплине определены в виде контрольной (проверочной) работы после изучения раздела или нескольких тематически близких разделов по дисциплине.

Если студент **не выполняет** задания в рамках рубежного контроля на «хорошо»/ «отлично», то проходит промежуточную аттестацию в традиционной форме. *Зачет с оценкой* проводится на последнем занятии в виде устного ответа на 1 вопрос и решение одной ситуационной задачи. Во время проведения зачета в аудитории одновременно присутствует не более 5 студентов. На подготовку к ответу дается не более 15 минут. Далее – один студент отвечает, остальные готовятся.

Примерные вопросы к зачету с оценкой: (ОК 1-9; ПК 1.1-1.3, ПК 2.1-2.3, ПК 3.1-3.5, ПК-4.4)

1. Классификация качественных и количественных методов анализа.

2. Применение физико-химических методов анализа в различных технологиях производства и переработки сельскохозяйственной продукции.
3. Аналитическая классификация катионов и анионов.
4. Методы проведения качественного анализа и аналитических реакций.
5. Применение и использование различных методов контроля и качества сельскохозяйственного сырья и продукции растениеводства.
6. Методы оценки и контроля количества и качества сырья, материалов, сельскохозяйственной продукции на этапе переработки.
7. Общая характеристика количественного анализа, способы выражения концентрации, методы количественного анализа. Гравиметрия.
8. Применение гравиметрического анализа в процессе переработки продукции растениеводства и животноводства.
9. Метрологические и аналитические характеристики методов анализа. Расчет концентраций стандартного раствора, раствора реагент-титранта.
10. Приготовление растворов, позволяющих контролировать состояние сельскохозяйственной продукции и сырья в период хранения.
11. Титриметрия. Методы титриметрического анализа, их характеристика. Точка эквивалентности.
12. Методы количественного спектрального анализа (эмиссионный спектральный анализ, абсорбционный спектральный анализ, спектрофотометрия, фотометрия, колориметрия, нефелометрия, турбидиметрия, люминисцентная спектроскопия).
13. Применение методов в производстве, первичной обработке и переработке сельскохозяйственной продукции.
14. Аналитическая классификация катионов.
15. Методы обнаружения элементов. Условия их применения
16. Функциональная зависимость между свойствами и составом веществ, возможность использования ее в химическом анализе.

17. Специфические особенности, возможности и ограничения электрохимических методов анализа при исследовании ионов тяжелых металлов в биологических объектах.

18. Аналитическая классификация анионов.

19. Оптические методы анализа. Классификация. Специфические особенности, возможности и ограничения оптических методов анализа.

20. Определение количества кислоты в растворе методом потенциометрического титрования.

21. Определение pH растворов на pH - метре

22. Сущность потенциометрического метода и области его применения.

23. Ионообменная хроматография.

24. Фотоколориметрия. Устройство и принцип действия фотоэлектроколориметра.

25. Оптические свойства растворов окрашенных соединений. Основной закон фотометрии.

26. Практическое использование методов осаждения.

27. Стандартные растворы и индикаторы в методах осаждения.

28. Комплексонометрия, рабочие растворы и определение точки эквивалентности.

29. Перманганатометрическое определение восстановителей.

30. Приготовление раствора перманганата калия. фиксирование точки эквивалентности.

31. Перманганатометрия. Основная реакция метода, определяемые вещества.

32. Основные понятия и термины объемного анализа: титрование, стандартный раствор.

33. Приготовление стандартных растворов, стандартизация, точка эквивалентности конечная точка титрования, стандарт - титры (фиксаналы).

34. Определение содержания карбонатов методом нейтрализации.

35. Определение зольности или влажности технического продукта (расчет величины навески, операции, оборудование).

36. Определение кристаллизационной воды в кристаллогидрате (расчет величины навески, основные операции).

37. Расчет величины навески и количества осадителя в гравиметрическом анализе.

Примерные ситуационные к зачету с оценкой: (ПК 1.1-1.3, ПК 2.1-2.3, ПК 3.1-3.5, ПК-4.4)

Задача 1.

В Курской области Дмитриевский консервный завод использует щавелевую кислоту для консервации сельскохозяйственной продукции. Каково процентное содержание $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$ в образце щавелевой кислоты, если на титрование 0,15 г его пошло 25,6 мл 0,09002 н. раствора гидроксида натрия.

Задача 2.

Технологи хлебозавода №2 г. Курска для очистки растительных масел и животных жиров применяют гидроксид бария, 0,8054 г которого поместили в колбу емкостью 100 мл, растворили и довели объем до метки на колбе. На титрование 25,00 мл полученного раствора израсходовали 22,5 мл раствора серной кислоты с $T=0,004914$ г/мл. Вычислить процентное содержание $\text{Ba}(\text{OH})_2$ в образце.

Задача 3.

Для выпечки хлеба марки «Горняцкий» ЗАО Железногорский хлебозавод» применяется карбонат натрия, зарегистрированный в качестве пищевой добавки E500, регулятора кислотности, разрыхлителя, препятствующего комкованию и слеживанию. Сколько процентов Na_2CO_3 содержит образец кальцинированной соды, если на нейтрализацию навески ее в 0,2648 г израсходовано 24,45 мл 0,1979 н. HCl .

Задача 4.

Питьевую соду используют в технологических схемах при хлебопечении. В дистиллированной воде растворили 4,2 г пищевой соды (NaHCO_3). Вычислите молярную концентрацию и титр полученного раствора, если его объем равен 200 мл.

Задача 5.

В горячем цехе коптильного комбината операционисты зачастую получают небольшие ожоги. При ожогах иногда используют хлорид цинка в качестве вяжущего и антисептического средства. Определите молярную концентрацию, молярную концентрацию эквивалента, массовую долю и титр раствора, содержащего 5 г ZnCl_2 в 100 граммах раствора ($\rho=1$ г/мл).

Задача 6.

Поваренная соль используется в любых технологических схемах. При приготовлении раствора соли обычно ее предварительно растворяют в теплой воде, затем отстаивают и фильтруют раствор от механических примесей. При охлаждении 300 г 15%-ного раствора часть соли выпала в осадок и массовая доля уменьшилась до 8%. Какова масса получившегося осадка?

Задача 7.

Для определения кислотности желудочного сока в лаборатории имеется рН-метр с набором электродов: платиновым, кальциевым, насыщенным хлорсеребряным, стеклянным, натриевым. Необходимо выбрать электроды сравнения и электрод определения рН.

а) Можно ли в качестве электрода сравнения выбрать натриевый электрод?

б) Можно ли в качестве электрода сравнения выбрать хлорсеребряный электрод?

в) Можно ли в качестве электрода определения рН выбрать кальциевый электрод?

г) Можно ли в качестве электрода определения рН выбрать стеклянный электрод?

д) Можно ли в качестве электрода определения рН выбрать платиновый электрод?

Задача 8.

У пациента обнаружены в почках камни, представляющие собой оксалат кальция CaC_2O_4 . Что явилось причиной образования камней и каковы пути их разрушения?

а) Причиной образования камней является низкая концентрация ионов $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ в организме.

б) Причиной образования камней является низкая концентрация ионов Ca^{2+} в организме.

в) Причиной образования камней является превышение произведения концентраций ионов Ca^{2+} и $\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$ произведения растворимости CaC_2O_4 .

г) Возможный путь разрушения камней – введение комплексонов, которые связывают ион Ca^{2+} в прочное комплексное соединение.

д) Возможный путь разрушения камней – введение раствора щелочи в организм.

Задача 9.

При нахождении дома у человека возникла изжога, связанная с повышенной кислотностью. В его распоряжении имелись следующие препараты: оксид магния MgO , хлорид аммония NH_4Cl , питьевая сода NaHCO_3 , хлорид кальция CaCl_2 и глауберова соль $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$. Какой из препаратов предпочтительнее использовать для ликвидации изжоги?

а) Оксид магния MgO .

б) Хлорид аммония NH_4Cl .

в) Питьевая сода NaHCO_3 .

г) Хлорид кальция CaCl_2 .

д) Глауберова соль $\text{Na}_2\text{SO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$.

Задача 10.

В лаборатории имеются стандартные растворы: HCl, NaOH, трилона Б и индикаторы: фенолфталеин и хромоген черный. Требуется определить жесткость питьевой воды.

а) Чем обусловлена жесткость воды?

б) Какой метод титрования Вы выберете для определения жесткости воды?

в) Что выберете в качестве титранта?

г) Что выберете в качестве индикатора?

Критерии оценки качества знаний, умений и сформированности компетенций студентов в рамках промежуточной аттестации

Оценка «5» (отлично) выставляется, если студент показывает:

- глубокие знания по теоретическому вопросу, владеет основными понятиями, терминологией;

- умения правильно, без ошибок выполнять лабораторные задания;

Таким образом, прослеживается сформированность соответствующих компетенций, т.к. ответ полный, доказательный, четкий, грамотный.

Оценка «4» (хорошо) выставляется, если студент показывает:

- глубокие знания по теоретическому вопросу, владеет основными понятиями, терминологией, но допускает отдельные незначительные неточности в формулировках, определениях и т.п.;

- умения выполнять лабораторные задания, но допускает отдельные незначительные ошибки;

В целом ответ полный, доказательный, четкий, грамотный, т.е. прослеживается сформированность соответствующих компетенций.

Оценка «3» (удовлетворительно) выставляется, если студент показывает:

- знания по теоретическому вопросу, владеет основными понятиями, терминологией, но допускает ошибки;

- умения частично выполнять лабораторные задания;

В целом прослеживается сформированность соответствующих компетенций, однако ответ недостаточно последователен, доказателен, грамотен.

Оценка «2» (неудовлетворительно) выставляется, если студент не показывает:

- знания по теоретическому вопросу, допускает ошибки, не выделяет главного, существенного в ответе;

- умения правильно, без ошибок выполнять лабораторные задания;

Таким образом, ответ поверхностный, бездоказательный, допускаются речевые ошибки, т.е. компетенции не сформированы.