



**МИНИСТЕРСТВО СЕЛЬСКОГО ХОЗЯЙСТВА РОССИЙСКОЙ
ФЕДЕРАЦИИ
ФЕДЕРАЛЬНОЕ ГОСУДАРСТВЕННОЕ БЮДЖЕТНОЕ
ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
ВЫСШЕГО ОБРАЗОВАНИЯ
«Казанский государственный аграрный университет»
(ФГБОУ ВО Казанский ГАУ)**

Институт агробиотехнологий и землепользования
Кафедра биотехнологии, животноводства и химии

УТВЕРЖДАЮ

Проректор по учебно-
воспитательной работе и
молодёжной политике, доцент
А.В. Дмитриев

« » мая 2023 г.



**ФОНД ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ПРОМЕЖУТОЧНОЙ АТТЕСТАЦИИ ОБУЧАЮЩИХСЯ
ПО ДИСЦИПЛИНЕ**

Химия

(оценочные средства и методические материалы)
приложение к рабочей программе дисциплины

Направление подготовки
35.03.10 Ландшафтная архитектура

Направленность (профиль) подготовки
Ландшафтное строительство

Форма обучения
очная, заочная

Казань – 2023 г.

Составитель:

доцент, к. х. н., доцент

Должность, ученая степень, ученое звание

Подпись

Халиуллина Зульфия Мусавиховна
Ф.И.О.

Оценочные средства обсуждены и одобрены на заседании кафедры биотехнологии, животноводства и химии «27» апреля 2023 года (протокол № 8)

Заведующий кафедрой:

д. с.-х. н., доцент

Должность, ученая степень, ученое звание

Подпись

Шайдуллин Радик Рафаилович
Ф.И.О.

Рассмотрены и одобрены на заседании методической комиссии Института агrobiотехнологий и землепользования «2» мая 2023 года (протокол № 8)

Председатель методической комиссии:

к. с.-х. н., доцент

Должность, ученая степень, ученое звание

Подпись

Даминова Аниса Илдаровна
Ф.И.О.

Согласовано:

Директор

Подпись

Сержанов Игорь Михайлович
Ф.И.О.

Протокол ученого совета института № 11 от «3» мая 2023 года

1. ПЕРЕЧЕНЬ КОМПЕТЕНЦИЙ С УКАЗАНИЕМ ЭТАПОВ ИХ ФОРМИРОВАНИЯ В ПРОЦЕССЕ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

В результате освоения ОПОП бакалавриата по направлению подготовки 35.03.10 «Ландшафтная архитектура», по дисциплине «Химия», обучающийся должен овладеть следующими результатами обучения:

Таблица 1.1 – Требования к результатам освоения дисциплины

Код и наименование компетенции	Код и наименование индикатора достижения компетенции	Перечень планируемых результатов обучения по дисциплине
ОПК-5. Способен участвовать в проведении экспериментальных исследований в профессиональной деятельности	ОПК-5.1. Выбирает методы экспериментальных исследований в области ландшафтной архитектуры	Знать: химию, используемые при изучении состояния объектов ландшафтной архитектуры Уметь: выбирать химию для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры Владеть: способностью выбирать химию для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры

2. ОПИСАНИЕ ПОКАЗАТЕЛЕЙ И КРИТЕРИЕВ ОЦЕНИВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ НА РАЗЛИЧНЫХ ЭТАПАХ ИХ ФОРМИРОВАНИЯ, ОПИСАНИЕ ШКАЛ ОЦЕНИВАНИЯ

Таблица 2.1 – Показатели и критерии определения уровня сформированности компетенций (интегрированная оценка уровня сформированности компетенций)

Код и наименование индикатора достижения компетенции	Планируемые результаты обучения	Оценка уровня сформированности		
		неудовлетворительно	удовлетворительно	хорошо
ОПК-5.1. Выбирает методы экспериментальных исследований в области ландшафтной архитектуры	Знать: химию, используемые при изучении состояния объектов ландшафтной архитектуры	Уровень знаний химии, используемых при изучении ландшафтной архитектуры ниже минимальных требований, имели место грубые ошибки	Минимально допустимый уровень знаний о химии, используемых при изучении состояния объектов ландшафтной архитектуры, допущено много негрубых ошибок	Уровень знаний о химии, используемых при изучении состояния объектов ландшафтной архитектуры в объеме, соответствующем программе подготовки, допущено несколько негрубых ошибок
	Уметь: выбирать химию для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры	При выборе химии для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры продемонстрированы основные умения, имели место грубые ошибки	При выборе химии для изучения объектов ландшафтной архитектуры продемонстрированы основные умения, выполнены все задания, но не в полном объеме	При выборе химии для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры продемонстрированы все основные умения, решены все основные задачи, выполнены все задания в полном объеме

	Владеть: способностью выбирать химию для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры	При выборе химии для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры не продемонстрированы базовые способности, имели место грубые ошибки	Имеется минимальный набор способностей выбирать химию для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры с некоторыми недочетами	Продемонстрированы базовые способности выбирать химию для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры, при этом имеются некоторые недочеты	Продемонстрированы способности выбирать химию для изучения состояния объектов ландшафтной архитектуры без ошибок и недочетов
--	---	---	---	--	--

Описание шкалы оценивания

1. Оценка «неудовлетворительно» ставится студенту, не овладевшему ни одним из элементов компетенции, т.е. обнаружившему существенные пробелы в знании основного программного материала по дисциплине, допустившему принципиальные ошибки при применении теоретических знаний, которые не позволяют ему продолжить обучение или приступить к практической деятельности без дополнительной подготовки по данной дисциплине.
2. Оценка «удовлетворительно» ставится студенту, овладевшему элементами компетенции «знать», т.е. проявившему знания основного программного материала по дисциплине в объеме, необходимом для последующего обучения и предстоящей практической деятельности, знакомому с основной рекомендованной литературой, допустившему неточности в ответе на экзамене, но в основном обладающему необходимыми знаниями для их устранения при корректировке со стороны экзаменатора.
3. Оценка «хорошо» ставится студенту, овладевшему элементами компетенции «знать» и «уметь», проявившему полное знание программного материала по дисциплине, освоившему основную рекомендованную литературу, обнаружившему стабильный характер знаний и умений и способному к их самостоятельному применению и обновлению в ходе последующего обучения и практической деятельности.
4. Оценка «отлично» ставится студенту, овладевшему элементами компетенции «знать», «уметь» и «владеть», проявившему всесторонние и глубокие знания программного материала по дисциплине, освоившему основную и дополнительную литературу, обнаружившему творческие способности в понимании, изложении и практическом использовании усвоенных знаний.
5. Оценка «зачтено» соответствует критериям оценок от «отлично» до «удовлетворительно».
6. Оценка «не зачтено» соответствует критерию оценки «неудовлетворительно».

3. ТИПОВЫЕ КОНТРОЛЬНЫЕ ЗАДАНИЯ ИЛИ ИНЫЕ МАТЕРИАЛЫ, НЕОБХОДИМЫЕ ДЛЯ ОЦЕНКИ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ, НАВЫКОВ И (ИЛИ) ОПЫТА ДЕЯТЕЛЬНОСТИ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩИХ ЭТАПЫ ФОРМИРОВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ В ПРОЦЕССЕ ОСВОЕНИЯ ОБРАЗОВАТЕЛЬНОЙ ПРОГРАММЫ

Таблица 3.1 – Типовые контрольные задания соотнесенные с индикаторами достижения компетенций

Индикатор достижения компетенции	№№ заданий (вопросов, билетов, тестов и пр.) для оценки результатов обучения по соотнесенному индикатору достижения компетенции
ОПК-5.1. Выбирает методы экспериментальных исследований в области ландшафтной архитектуры.	1. Оценочные материалы открытого типа (вопросы 1 - 23) 2. Оценочные материалы закрытого типа (вопросы 1 – 7)

Комплект примерных вопросов для промежуточной аттестации по итогам прохождения дисциплины:

3.1. Оценочные материалы открытого типа

1. Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора бромида натрия.
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
2. Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора сульфата цезия.
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
3. Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора нитрата никеля (II).
Написать уравнение реакции электролиза данной соли. Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
4. Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора хлорида железа (II).
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
5. Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора бромида кальция.
Написать уравнение реакции электролиза данной соли. Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
6. Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора хлорида олова (II).
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
7. Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора нитрата кобальта (II).

- Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
- 18.Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора фторида кадмия (II).
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
- 19.Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора нитрата железа (II).
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
- 20.Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора хлорида никеля (II).
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
- 21.Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора сульфата марганца (II).
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
- 22.Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора хлорида марганца (II).
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
- 23.Каковы катодные и анодные процессы (инертный электрод) при электролизе водного раствора нитрата хрома (III).
Написать уравнение реакции электролиза данной соли.
Расставить стехиометрические коэффициенты и найти сумму стехиометрических коэффициентов:
- 24.При сливании растворов хлорида кальция и карбоната натрия...
- 25.Вода более соленая в море:
- 26.Степень окисления атома в соединении – это...
- 27.Какие вещества не могут выделяться при взаимодействии разбавленной азотной кислоты с активными металлами?
- 28.Смешали 200 г 10%-го раствора и 400 г 40%-го раствора соли. Процентная концентрация соли в новом растворе стала:
- 29.Какова молярная концентрация раствора (в моль/л), если в 3 л содержится 6 моль вещества?
- 30.Масса растворенного вещества (в г), содержащегося в 750 г 20%-го раствора:
- 31.Смешали 200 г 50%-го раствора и 500 г 20%-го раствора соли. Процентная концентрация соли в новом растворе стала:
- 32.Какова молярная концентрация раствора (в моль/л), если в 6 л содержится 3 моль вещества?
- 33.Масса растворенного вещества (в г), содержащегося в 350 г 10%-го раствора:
- 34.Сколько граммов 20%-го раствора можно получить из 5 г вещества?
- 35.В растворе нитрата алюминия метилоранж имеет окраску
- 36.Гидролиз какой соли описывается уравнением $S^{2-} + H_2O \rightleftharpoons HS^- + OH^-$
- 37.Какие ионы присутствуют в водном растворе фосфата натрия
- 38.Среда раствора силиката калия

39. Среда раствора стеарата натрия
40. Скорость гетерогенной химической реакции при увеличении поверхности реагирующих веществ;
41. Какова средняя скорость химической реакции $A + B \rightleftharpoons 2C$, если начальная концентрация вещества A равна 0,25 моль/л., а через 20 сек. --- 0,10 моль/л.
42. Температурный коэффициент равен 3. Начальная скорость реакции 4 моль /л.сек. Какова будет скорость этой реакции при повышении температуры на 40С:
43. Катализаторы изменяют скорость химической реакции в связи с тем, что изменяется
44. В какую сторону сместится равновесие в реакции $2A(г) + B(ж) \rightleftharpoons 2C(г) + D(ж) + Q$ если давление повысить; температуру понизить:
45. В каком направлении сместится равновесие процесса $N_2 + 3 H_2 \rightleftharpoons 2NH_3 + Q$ при внесении в систему катализатора:
46. В каком направлении сместится равновесие в реакции $2HBr \rightleftharpoons H_2 + Br_2 - Q$ при увеличении концентрации водорода:
47. Какие факторы смещают вправо равновесие процесса $2SO_2 + O_2 \rightleftharpoons 2SO_3 + Q$
48. Повышение температуры и понижение давления одновременно смещают влево равновесие реакций:
49. Термохимическое уравнение реакции горения углерода $C + O_2 \rightarrow CO_2 + 402,24 \text{ кДж}$. Какова масса сгоревшего углерода в г., если при реакции выделяется 167600 кДж.
50. Теплота образования 1 моль воды из простых веществ равна 242 кДж. Укажите тепловой эффект (кДж) реакции образования 7,2г. воды..
51. Как изменится скорость реакции при горении водорода, если концентрации реагентов увеличить в 2 раза 1) увеличится в 4 раза
52. Скорость химической реакции определяется уравнением:
53. Какие факторы влияют на скорость химической реакции:
54. За время равное 10 сек, концентрация вещества A изменилась от 3,10 до 3,05 моль/л. Укажите среднее значение скорости реакции по веществу A :
55. При 60*С скорость реакции равна 2 моль/л.сек. Скорость этой реакции в моль /л.сек. при 20С и температурном коэффициенте, равном 2 составляет:
56. Катализатор --- вещество, которое:
57. Действием каких факторов можно сместить вправо равновесие процесса $H_2O + CO_2 \rightleftharpoons H_2CO_3 + Q$
58. Гомогенная реакция с участием газообразных веществ $2A + B \rightleftharpoons 2C + Q$. В какую сторону сместится равновесие, если давление повысить:
59. Как влияют катализаторы на смещение химического равновесия;
60. Как повлияет на состояние равновесия реакции $SO_2 + \frac{1}{2} O_2 \rightleftharpoons SO_3 + 99 \text{ кДж}$.
Понижение температуры:
61. Учитывая термохимическое уравнение $C(г) + O_2(г) \rightarrow CO_2(г) + 412 \text{ кДж}$, определите, какая масса угля сожжена, если выделилось 206 кДж теплоты:
62. Растворение цинка в соляной кислоте будет замедляться при:
63. Кусочки угля в банке с кислородом горят значительно быстрее. чем в банке с воздухом так как:
64. Укажите математическое выражение закона действия масс для реакции
65. Укажите математическое выражение скорости прямой реакции $3Fe(к) + 4H_2O(г) \rightleftharpoons Fe_3O_4(к) + 4H_2(г)$
66. Укажите математическое выражение закона действия масс для реакции $Ba(к) + 2HCl(р) \rightleftharpoons BaCl_2(р) + H_2(г)$
67. Укажите математическое выражение скорости прямой реакции $MgCO_3(к) \rightleftharpoons MgO(к) + CO_2(г)$
68. В растворе проходит реакция по уравнению $KCl(р) + HClO(р) \rightleftharpoons Cl_2(г) + KOH(р)$
Во сколько раз изменится скорость реакции при разбавлении реагирующей смеси в 6 раз

69. Во сколько раз возрастет скорость реакции $2\text{NO}(\text{г}) + \text{Cl}_2(\text{г}) = 2\text{NOCl}(\text{г})$ при увеличении давления в системе в 3 раза
70. Во сколько раз следует изменить (увеличить или уменьшить) давление, чтобы скорость образования NO_2 по реакции $2\text{NO}(\text{г}) + \text{O}_2(\text{г}) = 2\text{NO}_2(\text{г})$ возросла в 1000 раз
71. Во сколько раз станет больше скорость прямой реакции по сравнению со скоростью обратной реакции в системе $2\text{NO}(\text{г}) + \text{O}_2(\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{NO}_2(\text{г})$ при увеличении давления в 2 раза
72. Во сколько раз увеличится скорость реакции при повышении температуры от 400 до 700 С Температурный коэффициент равен 3
73. На сколько градусов необходимо понизить температуру, чтобы скорость реакции уменьшилась в 27 раз, если температурный коэффициент равен 3
74. При повышении температуры на каждые 100С скорость некоторой химической реакции увеличивается в 4 раза. При какой температуре следует проводить реакцию, чтобы скорость реакции, идущей при 1000С, уменьшилась в 16 раз
75. Кинетическое уравнение реакции $\text{CaO}(\text{к}) + \text{CO}_2(\text{г}) = \text{CaCO}_3(\text{к})$ имеет вид $V = kC\text{CO}_2$. Определите общий порядок реакции
76. Как следует одновременно изменить температуру и давление в системе $\text{CO}_2(\text{г}) + \text{C}(\text{графит}) \rightleftharpoons 2\text{CO}(\text{г})$; $\Delta H < 0$, что бы повысить выход оксида углерода
77. Определите порядок реакции $\text{C}_6\text{H}_6(\text{г}) + \text{Br}_2(\text{ж}) = \text{C}_6\text{H}_5\text{Br}(\text{ж}) + \text{HBr}(\text{г})$
78. При какой концентрации воды гидролитическое разложение сахара с образованием глюкозы и фруктозы $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}(\text{р}) + \text{H}_2\text{O}(\text{р}) = \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{р}) + \text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6(\text{р})$ является реакцией второго порядка
79. Общий порядок реакции $\text{H}_2(\text{г}) + \text{I}_2(\text{г}) = 2\text{HI}(\text{г})$ равен 2. Чему равны частные порядки реакции по водороду и иоду
80. Укажите выражение константы равновесия реакции $\text{Fe}_2\text{O}_3(\text{к}) + 3\text{CO}(\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{Fe}(\text{к}) + 3\text{CO}_2(\text{г})$
81. Укажите выражение константы равновесия реакции $\text{Cl}_2(\text{г}) + \text{H}_2\text{O}(\text{р}) \rightleftharpoons \text{HCl}(\text{р}) + \text{HClO}(\text{р})$
82. Вычислите константу равновесия реакции $\text{CO}_2(\text{г}) + 2\text{H}_2(\text{г}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{г})$, если равновесные концентрации $C\text{CO}_2 = 0,3$ моль/л, $C\text{H}_2 = 1,1$ моль/л, $C\text{CH}_3\text{OH} = 2,1$ моль/л
83. В реакции $\text{H}_2(\text{г}) + \text{I}_2(\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{HI}(\text{г})$ исходные концентрации H_2 и I_2 равны каждая 1 моль/л. Вычислите равновесные концентрации веществ, если константа равновесия равна 50
84. Исходные концентрации оксида углерода и паров соответственно равны 0,08 моль/л. Вычислите равновесные концентрации CO , H_2O , H_2 в системе $\text{CO} + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{CO}_2 + \text{H}_2$, если равновесная концентрация CO_2 оказалась равной 0,05 моль/л. Рассчитайте константу равновесия реакции.
85. Действием каких факторов можно сместить вправо равновесие реакции $\text{CO}_2(\text{г}) + 2\text{H}_2(\text{г}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{OH}(\text{г})$; $\Delta H_0 = 193,3$ кДж
86. Каким путем можно повысить выход CO_2 в следующей реакции: $\text{CaCO}_3(\text{к}) \rightleftharpoons \text{CaO}(\text{к}) + \text{CO}_2(\text{г})$; $\Delta H_0 = 179$ кДж
87. В каких из нижеприведенных обратимых реакций изменение давления не вызовет нарушения равновесия

3.2. Оценочные материалы закрытого типа

1. В водных растворах не подвергается гидролизу

1. сульфат натрия
2. сульфат алюминия
3. сульфит натрия
4. сульфат меди

2. В водных растворах не подвергается гидролизу хлорид

1. меди

2. бария
3. цинка
4. бериллия

3. При добавлении к воде щелочную среду создает:

1. сульфата меди (II)
2. карбонат калия
3. карбонат кальция
4. нитрат алюминия

4. При добавлении к воде кислотную среду создает:

1. ацетат натрия
2. сульфид свинца
3. нитрат железа(III)
4. фосфата калия

5. Кислотную реакцию среды имеют растворы:

1. сульфата магния и нитрата кальция
2. нитрата железа(III) и хлорида алюминия
3. бромид аммония и карбоната натрия
4. сульфида натрия и хлорида калия

6. Полному и необратимому гидролизу подвергается

1. сульфид алюминия
2. силикат натрия
3. сульфид калия
4. хлорид бария

7. Щелочную реакцию среды имеют растворы:

1. иодида кальция и сульфата аммония
2. нитрата железа(III) и нитрата алюминия
3. фосфата натрия и перманганата калия
4. карбоната калия сульфида натрия

8. Какое вещество полностью гидролизует в водном растворе?

1. CuSO_4
2. HNO_3
3. KCl
4. Al_2S_3

9. И анион, и катион гидролизуются в растворе соли

1. силикат натрия
2. сульфид аммония
3. ацетат калия
4. хлорид меди(II)

10. Только анион гидролизует в растворе соли

1. ацетат аммония
2. иодид калия
3. бромид алюминия
4. фторид натрия

11. Соль, которая гидролизуеться не по аниону – это:

1. BaCl_2
2. CuCl_2
3. NaCl
4. K_2HPO_4

12. При растворении в воде хлорида цинка среда становится

1. нейтральной
2. кислой
3. щелочной
- слабощелочной

13. При растворении в воде сульфида калия среда становится

1. нейтральной
2. кислой
3. щелочной

14. При растворении в воде алюмокалиевых квасцов среда становится

1. нейтральной
2. кислой
3. щелочной

15. Щелочную среду имеет раствор

1. сульфата калия
2. силиката натрия
3. хлорида цинка
4. нитрата аммония

16. Кислая среда в растворе:

1. KI
2. NaF
3. NaNO_2
4. CuSO_4

17. Нейтральную среду имеет водный раствор:

1. K_2SiO_3
2. CaCl_2
3. NaNO_3
4. ZnSO_4

18. Какой из данных элементарных ионов способен проявлять только функцию окислителя?

1. H^+
2. H^-
3. I^-
4. Cu^+

19. Какой из данных ионов способен проявлять только функцию восстановителя?

1. Ca^{2+}
2. Fe^{2+}
3. H^+
4. Au^-

20.Какой из данных сложных ионов способен проявлять только функцию окислителя?

1. CrO_4^{2-}
2. NH_4^+
3. Al^{3+}
4. $\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$

21.Среди данных процессов укажите окислительные процессы.

(Два варианта ответов. Ответы вводить через запятую).

1. $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{MnO}_4^{2-}$
3. $\text{NH}_4^+ \rightarrow \text{NO}_3^-$
4. $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2$

22.Среди данных процессов укажите восстановительные процессы.

(Два варианта ответов. Ответы вводить через запятую).

1. $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O}$
2. $\text{MnO}_4^- \rightarrow \text{MnO}_4^{2-}$
3. $\text{NH}_4^+ \rightarrow \text{NO}_3^-$
4. $\text{H}_2\text{O}_2 \rightarrow \text{O}_2$

23.Какие из процессов относятся к ОВР?

1. Образование озона во время грозы
2. Скисание молока
3. Обжиг пирита (FeS_2) при производстве серной кислоты
4. Оседание взвешенных примесей при добавлении к сточным водам $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$

24.Взаимодействуют с водой:

1. Cu
2. CuO
3. SO_2
4. Pb
5. FeO
6. SO_3
7. Na
8. BaO
9. SiO_2

25.Взаимодействует с водой с образованием гидроксида металла:

1. Fe
2. Cu
3. Na
4. Zn

26.Кислотный оксид:

1. P_2O_5
2. Na₂O
3. BaO
4. Fe_2O_3

27.Оксид взаимодействует с водой:

1. CaO
2. CO_2

3. Fe_2O_3
4. SiO_2
5. K_2O
6. BaO
7. N_2O_5

28. Дополните уравнение: $\text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \dots$

1. H_2SO_3
2. H_2SO_4
3. SO_2
4. SO_3

29. Взаимодействуют с водой:

1. Cu , CuO , SO_2
2. Pb , FeO , SO_3
3. Na , BaO , SO_2
4. Na , Na_2O , SiO_2

30. Кислотный оксид:

1. SO_2
2. CaO
3. CrO
4. K_2O

31. Лакмус станет синим в растворе

1. сульфида калия
2. сульфата натрия
3. хлорида цинка
4. нитрата магния

32. Фенолфталеин приобретёт малиновую окраску в растворе

1. сульфата меди (II)
2. хлорида калия
3. карбоната натрия
4. нитрата бария

33. В результате гидролиза хлорида аммония:

1. увеличивается концентрация ионов водорода в растворе;
2. уменьшается концентрация ионов водорода в растворе;
3. увеличивается концентрация гидроксид-ионов в растворе;
4. концентрация ионов водорода и гидроксид-ионов в растворе остается неизменной

34. В четырёх пробирках находятся водные растворы перечисленных ниже солей. Раствор какой соли можно отличить от других с помощью лакмуса?

1. AlBr_3
2. ZnSO_4
3. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$
4. K_2SO_3

35. В четырех пробирках находятся водные растворы перечисленных ниже солей. Раствор какой соли можно отличить от других с помощью фенолфталеина?

1. $\text{Sr}(\text{NO}_3)_2$

2. LiI
3. KClO₄
4. NaClO

36.Щелочную среду имеет раствор соли

1. Na₂SO₄
2. K₂S
3. NH₄Cl
4. KI

37.Кислую среду имеет раствор соли

1. BaCl₂
2. K₂CO₃
3. LiNO₃
4. Pb(NO₃)₂

38.Нейтральную среду имеет раствор соли

1. LiCl
2. Na₂SO₃
3. CuSO₄
4. KNO₂

39.Фенолфталеин окрасится в малиновый цвет в растворе

1. K₂CO₃
2. NaCl
3. Ba(NO₃)₂
4. AlCl₃

40.Индикатор метиловый-оранжевый имеет желтую окраску в растворе

1. сульфата магния
2. ацетата натрия
3. нитрата алюминия
4. хлорида цинка

41.По катиону гидролизуеться соль

1. Sn(NO₃)₂
2. NaCl
3. Na₃PO₄
4. LiBr

42.По аниону гидролизуеться соль

1. NaCl
2. KClO₄
3. Fe(NO₃)₂
4. Na₂S

43.Гидролизу не подвергается соль, формула которой

1. KCN
2. (CH₃COO)₂Cu
3. NH₄Cl
4. Na₂SO₄

44. Необратимо гидролизуется в водном растворе

1. силикат калия
2. карбонат алюминия
3. нитрат аммония
4. перманганат калия

45. В водном растворе гидролизуются обе соли

1. K_2SiO_3 и $(NH_4)_2SO_4$
2. $NaNO_2$ и $Ba(NO_3)_2$
3. $LiBr$ и $FeCl_3$
4. $ZnSO_4$ и $NaNO_3$

46. Соответственно кислая и щелочная среда наблюдается в растворах солей

1. $Cu(NO_3)_2$ и Na_2CO_3
2. NH_4Br и KNO_3
3. $LiCl$ и K_2SiO_3
4. CH_3COONa и KNO_2

47. Соответственно желтую и красную окраску метиловый-оранжевый будет иметь в растворах

1. Na_2SO_4 и NH_4Br
2. CH_3COOK и Na_2SO_3
3. $ZnSO_4$ и $AlCl_3$
4. K_2CO_3 и $Zn(NO_3)_2$

48. Как по катиону, так и по аниону гидролизуется соль

1. сульфат магния
2. ацетат аммония
3. нитрат алюминия
4. карбонат калия

49. С помощью лакмусовой бумажки можно различить растворы трех солей

1. $ZnSO_4$, $NaCl$, KNO_3
2. Na_2S , $MgCl_2$, $HCOOK$
3. $NaNO_2$, K_2SO_4 , NH_4Cl
4. $LiBr$, K_2CO_3 , Na_2SiO_3

50. Не подвергаются гидролизу обе соли в ряду

1. бромид калия, сульфат натрия
2. хлорат натрия, карбонат калия
3. нитрат меди (II), сульфат железа (III)
4. хлорид кобальта (II), нитрат свинца (II)

51. Смесь двух кислот образуется при гидролизе

1. хлорида фосфора (V)
2. гидрида натрия
3. фосфида кальция
4. сульфида алюминия

52. К веществам, в растворе которых фенолфталеин имеет малиновую окраску, относятся соединения, которые обозначены цифрами:

Щелочная среда наблюдается в растворах обеих солей

1. Na_2SO_4 , K_3PO_4
2. LiNO_2 , K_2CO_3
3. NaHCO_3 , MgCl_2
4. K_2S , $\text{CH}_3\text{COONH}_4$

53. Кислая среда наблюдается в растворах обеих солей

1. хлорид цезия и сульфат магния
2. нитрат цинка и хлорид калия
3. нитрат ртути (II) и сульфат аммония
4. карбонат калия и хлорид алюминия

54. Наиболее щелочную среду имеет раствор

1. хлорида калия
2. дигидрофосфата натрия
3. ацетата аммония
4. стеарата калия

55. По катиону гидролизуются обе соли

1. хлорид аммония и сульфат цинка
2. нитрат железа (III) и нитрит натрия
3. бромид калия и сульфат меди (II)
4. нитрат олова (II) и бромид калия

56. При 20°C реакция протекает за 2 мин. За сколько времени будет протекать эта же реакция А) при 0°C Б) при 50°C? Температурный коэффициент реакции равен 2.

57. Какая из приведённых реакций будет обратимой:

- 1) $\text{AgNO}_3 + \text{NaCl} \rightleftharpoons$,
- 2) $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{BaCl}_2 \rightleftharpoons$
- 3) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{KCl} \rightleftharpoons$
- 4) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2 + \text{NaOH} \rightleftharpoons$

58. К эндотермическим процессам относятся:

- 1) гашение извести
- 2) растворение серной кислоты в воде;
- 3) Разложение известняка
- 4) горение фосфора.

59. Какие вещества будут реагировать между собой с большей скоростью при равных условиях;

- 1) Ca и H_2SO_4
- 2) H_2SO_4 и Mg
- 3) H_2SO_4 и Fe

4. МЕТОДИЧЕСКИЕ МАТЕРИАЛЫ, ОПРЕДЕЛЯЮЩИЕ ПРОЦЕДУРЫ ОЦЕНИВАНИЯ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ, НАВЫКОВ И (ИЛИ) ОПЫТА ДЕЯТЕЛЬНОСТИ, ХАРАКТЕРИЗУЮЩИХ ЭТАПЫ ФОРМИРОВАНИЯ КОМПЕТЕНЦИЙ

Лекции оцениваются по посещаемости, активности, умению выделить главную мысль. Лабораторные занятия оцениваются по самостоятельности выполнения работы, грамотности в оформлении, правильности выполнения.

Практические занятия оцениваются по самостоятельности выполнения работы, активности работы в аудитории, правильности выполнения заданий, уровня подготовки к занятиям.

Самостоятельная работа оценивается по качеству и количеству выполненных домашних работ, грамотности в оформлении, правильности выполнения.

Промежуточная аттестация проводится в форме экзамена.

Критерии оценки экзамена в тестовой форме: количество баллов или удовлетворительно, хорошо, отлично. Для получения соответствующей оценки на экзамене по курсу используется накопительная система балльно - рейтинговой работы студентов. Итоговая оценка складывается из суммы баллов или оценок, полученных по всем разделам курса и суммы баллов полученной на экзамене.

Критерии оценки уровня знаний студентов с использованием теста на экзамене по учебной дисциплине.

Оценка	Характеристики ответа студента
Отлично	86-100 % правильных ответов
Хорошо	71-85 %
Удовлетворительно	51- 70%
Неудовлетворительно	Менее 51 %

Количество баллов и оценка неудовлетворительно, удовлетворительно, хорошо, отлично определяются программными средствами по количеству правильных ответов к количеству случайно выбранных вопросов.

Критерии оценивания компетенций следующие:

1. Ответы имеют полные решения (с правильным ответом). Их содержание свидетельствует об уверенных знаниях обучающегося и о его умении решать профессиональные задачи, оценивается в 5 баллов (отлично);

2. Более 75 % ответов имеют полные решения (с правильным ответом). Их содержание свидетельствует о достаточных знаниях обучающегося и его умении решать профессиональные задачи – 4 балла (хорошо);

3. Не менее 50 % ответов имеют полные решения (с правильным ответом) Их содержание свидетельствует об удовлетворительных знаниях обучающегося и о его ограниченном умении решать профессиональные задачи, соответствующие его будущей квалификации – 3 балла (удовлетворительно);

4. Менее 50 % ответов имеют решения с правильным ответом. Их содержание свидетельствует о слабых знаниях обучающегося и его неумении решать профессиональные задачи – 2 балла (неудовлетворительно).