

МИНИСТЕРСТВО ОБРАЗОВАНИЯ И НАУКИ ЗАБАЙКАЛЬСКОГО КРАЯ

Государственное профессиональное образовательное учреждение

«Забайкальский государственный колледж»

УТВЕРЖДАЮ

Заместитель директора по УР

В.А. Лисовская
В.А. Лисовская

«*31*» *августа* 2021 г.

**КОМПЛЕКТ
ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ
ПО ДИСЦИПЛИНЕ**

ЕН 01 Химия

по специальности

43.02.15 «Поварское и кондитерское дело»

Чита 2021

Разработчик:

Матвийчук Т.В., преподаватель ГПОУ «Забайкальский государственный колледж»

Заместитель директора по УП
В.А. Лисовская
2021 г.

Рассмотрено на заседании П(Ц)К ООД
протокол № 10 от «22» июня 2021 г.
Председатель П(Ц)К Шумилова Н.А.

КОМПЛЕКТ
ОПЕРАТИВНЫХ СРЕДСТВ
ПО ДИСПИПИНЕ

№ 01 ХИМИЯ

по специальности
«33.02.12 «Горючее и кондиционерные делов»

2021 г.

СОДЕРЖАНИЕ

1 Паспорт комплекта оценочных средств	4
1.1 Область применения	4
1.2 Система контроля и оценки освоения программы дисциплины	5
1.2.1 Формы промежуточной аттестации по ОПОП при освоении программы дисциплины	5
1.2.2 Организация контроля и оценки освоения программы дисциплины	5
2 Комплект материалов для оценки освоения уровня умений и знаний	7

1 ПАСПОРТ КОМПЛЕКТА ОЦЕНОЧНЫХ СРЕДСТВ

1.1 Область применения

Комплект оценочных средств предназначен для проверки результатов освоения дисциплины ЕН 01 «Химия» программы подготовки специалистов среднего звена (далее ППСЗ) по специальности СПО 43.02.15 «Поварское и кондитерское дело».

Комплект оценочных средств позволяет оценивать:

1.1.1 Освоенные знания и умения:

У1 - применять основные законы химии для решения задач в области профессиональной деятельности;

У 2 - использовать свойства органических веществ, дисперсных и коллоидных систем для оптимизации технологического процесса;

У 3 - описывать уравнениями химических реакций процессы, лежащие в основе производства продовольственных продуктов;

У 4 - проводить расчеты по химическим формулам и уравнениям реакции;

У 5 - использовать лабораторную посуду и оборудование;

У 6 - выбирать метод и ход химического анализа, подбирать реактивы и аппаратуру;

У 7 - проводить качественные реакции на неорганические вещества и ионы, отдельные классы органических соединений;

У 8 - выполнять количественные расчеты состава вещества по результатам измерений;

У 9 - соблюдать правила техники безопасности при работе в химической лаборатории.

З 1 - основные понятия и законы химии;

З 2 - теоретические основы органической, физической, коллоидной химии;

З 3 - понятие химической кинетики и катализа;

3 4 - классификацию химических реакций и закономерности их протекания;

3 5 - обратимые и необратимые химические реакции, химическое равновесие, смещение химического равновесия под действием различных факторов;

3 6 - окислительно-восстановительные реакции, реакции ионного обмена;

3 7 - гидролиз солей, диссоциацию электролитов в водных растворах, понятие о сильных и слабых электролитах;

3 8 - тепловой эффект химических реакций, термохимические уравнения;

3 9 - характеристики различных классов органических веществ, входящих в состав сырья и готовой пищевой продукции;

3 10 - свойства растворов и коллоидных систем высокомолекулярных соединений;

3 11 - дисперсные и коллоидные системы пищевых продуктов;

3 12 - роль и характеристики поверхностных явлений в природных и технологических процессах;

3 13 - основы аналитической химии;

3 14 - основные методы классического количественного и физико-химического анализа;

3 15 - назначение и правила использования лабораторного оборудования и аппаратуры;

3 16 - методы и технику выполнения химических анализов;

3 17 - приемы безопасной работы в химической лаборатории.

1.2 Система контроля и оценки освоения программы дисциплины

1.2.1 Формы промежуточной аттестации по ОПОП при освоении программы дисциплины

Наименование дисциплины	Формы промежуточного контроля и итоговой аттестации
1	2
ЕН 01 «Химия»	Зачет (3 семестр) Дифференцированный зачет (4 семестр) Экзамен (5 семестр)

1.2.2 Организация контроля и оценки освоения программы дисциплины

Текущий контроль осуществляется преподавателем в процессе обучения в виде устных опросов, тестирования, решения задач, выполнения практических заданий и самостоятельной (внеаудиторной) работы. Промежуточный контроль осуществляется в виде зачета и дифференцированного зачета. Итоговая аттестация по дисциплине – экзамена.

Освоенные умения, усвоенные знания (У,З)	№№ заданий для проверки
1	3
У 1	Зд1 Оценка практического занятия № 1 по теме 1.1. Зд3 Оценка практического занятия № 6 по теме 2.2. Зд4 Оценка практического занятия № 7 по теме 2.2.
У 2	Зд3 Оценка практического занятия № 6 по теме 2.2. Зд4 Оценка практического занятия № 7 по теме 2.2.
У 3	Зд1 Оценка практического занятия № 1 по теме 1.1. Зд3 Оценка практического занятия № 6 по теме 2.2. Зд4 Оценка практического занятия № 7 по теме 2.2.
У 4	Зд1 Оценка практического занятия № 1 по теме 1.1. Зд3 Оценка практического занятия № 6 по теме 2.2. Зд4 Оценка практического занятия № 7 по теме 2.2.
У 5	Зд3 Оценка практического занятия № 6 по теме 2.2. Зд4 Оценка практического занятия № 7 по теме 2.2. Зд5 Оценка практического занятия № 10 по теме 3.2.
У 6	Зд3 Оценка практического занятия № 6 по теме 2.2. Зд4 Оценка практического занятия № 7 по теме 2.2. Зд5 Оценка практического занятия № 10 по теме 3.2.
У 7	Зд5 Оценка практического занятия № 10 по теме 3.2.
У 8	Зд1 Оценка практического занятия № 1 по теме 1.1. Зд2 Оценка практического занятия № 3 по теме 1.3. Зд3 Оценка практического занятия № 6 по теме 2.2. Зд4 Оценка практического занятия № 7 по теме 2.2.
У 9	Зд1 Оценка практического занятия № 1 по теме 1.1. Зд2 Оценка практического занятия № 3 по теме 1.3. Зд3 Оценка практического занятия № 6 по теме 2.2. Зд4 Оценка практического занятия № 7 по теме 2.2. Зд5 Оценка практического занятия № 10 по теме 3.2.

	Зд3 Оценка практического занятия № 6 по теме 2.2. Зд4 Оценка практического занятия № 7 по теме 2.2. Зд5 Оценка практического занятия № 10 по теме 3.2.
--	---

2 КОМПЛЕКТ МАТЕРИАЛОВ ДЛЯ ОЦЕНКИ УРОВНЯ ОСВОЕНИЯ УМЕНИЙ И ЗНАНИЙ

2.1 Комплект материалов для оценки уровня освоения умений и знаний

Задание 1 Практическое занятие № 1 Решение задач на расчет энтальпий, энтропий, энергии Гиббса химических реакций по теме 1.1 Основные понятия и законы термодинамики. Термохимия.

Проверяемые У1, У3, У4, У8, У9, 31, 32, 33, 35, 39, 316, 317.

Задание 2 Практическое занятие № 3 Определение зависимости скорости реакции от температуры и концентрации реагирующих веществ по теме 1.3 Химическая кинетика и катализ.

Проверяемые У8, У9, 31, 32, 33, 35, 39, 316, 317.

Задание 3 Практическое занятие № 6 Составление формул и схем строения мицелл по теме 2.2 Коллоидные растворы.

Проверяемые У1, У2, У3, У4, У5, У6, У8, У9, 31, 32, 33, 34, 35, 37, 39, 310, 311, 312, 315, 316, 317.

Задание 4 Практическое занятие № 7 Получение коллоидных растворов по теме 2.2 Коллоидные растворы.

Проверяемые У1, У2, У3, У4, У5, У6, У8, У9, 31, 32, 33, 34, 35, 37, 39, 310, 311, 312, 315, 316, 317.

Задание 5 Практическое занятие № 10 Первая аналитическая группа катионов. Проведение частных реакций катионов второй аналитической группы. Анализ смеси катионов второй аналитической группы по теме 3.2 Классификация катионов и анионов.

Проверяемые У5, У6, У7, У9, 31, 32, 33, 34, 35, 36, 38, 39, 312, 313, 314, 315, 316, 317.

Сводная таблица

Результаты обучения по дисциплине		Итоговая аттестация по дисциплине	
		Выполнение практической работы	Экзамен
Уметь	У 1	+	+
	У 2	+	+
	У 3	+	+
	У 4	+	+
	У 5	+	+
	У 6	+	+
	У 7	+	+
	У 8	+	+
	У 9	+	+
Знать	З 1	+	+
	З 2	+	+
	З 3	+	+
	З 4	+	+
	З 5	+	+
	З 6	+	+
	З 7	+	+
	З 8	+	+
	З 9	+	+
	З 10	+	+
	З 11	+	+
	З 12	+	+
	З 13	+	+
	З 14	+	+
	З 15	+	+
	З 16	+	+
	З 17	+	+