

Министерство образования и науки Челябинской области
ГБПОУ «Озерский технический колледж»

**ПРОГРАММА ПОДГОТОВКИ
К ДЕМОНСТРАЦИОННОМУ ЭКЗАМЕНУ**
по компетенции «Лабораторный химический анализ»
по стандартам WorldSkills

Разработчик: А.Н. Разгуляева

Озерск
2018 г.

Пояснительная записка

Программа подготовки к демонстрационному экзамену составлена на основании оценочных материалов, разработанных экспертным сообществом Ворлдскиллс в целях организации и проведения демонстрационного экзамена по стандартам Ворлдскиллс Россия по компетенции «Лабораторный химический анализ», регламента проведения демонстрационного экзамена, кодекса этики.

1. ПАСПОРТ ПРОГРАММЫ ПОДГОТОВКИ К ДЕМОНСТРАЦИОННОМУ ЭКЗАМЕНУ

1.1. Название и описание профессиональной компетенции.

1.1.1 Лабораторный химический анализ.

1.1.2. Лаборант обеспечивает контроль качества природных и промышленных материалов.

Проводит отбор проб и образцов для проведения анализа; определяет оптимальные средства и методы анализа; проводит качественный и количественный анализы с применением химических и физико-химических методов анализа; организует работу коллектива исполнителей.

Соблюдает санитарно-гигиенические требования, нормы охраны труда и требования GMP.

1.2. Область применения

1.2.1. Каждый Эксперт и Участник обязан ознакомиться с заданием демонстрационного экзамена.

1.3. Сопроводительная документация

1.3.1. Поскольку задание содержит лишь информацию, относящуюся к соответствующей профессиональной компетенции, его необходимо использовать совместно со следующими документами:

- Техническое описание
- Регламент организации и проведения демонстрационного экзамена по компетенции «Лабораторный химический анализ» по стандартам Ворлдскиллс Россия.
- Правила техники безопасности и санитарные нормы.

**2. ПЕРЕЧЕНЬ ЗНАНИЙ, УМЕНИЙ И НАВЫКОВ В
СООТВЕТСТВИИ СО СПЕЦИФИКАЦИЕЙ СТАНДАРТА
КОМПЕТЕНЦИИ «ЛАБОРАТОРНЫЙ ХИМИЧЕСКИЙ АНАЛИЗ»**

№	Раздел Спецификации стандарта компетенции
1	<p>Охрана труда и техника безопасности</p> <p>Специалист должен знать и понимать:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Правила техники безопасности, нормы по охране труда и правила противопожарной защиты при работе в химической лаборатории – Принципы безопасной работы с химическими реактивами, стеклянной посудой и лабораторным оборудованием – Принципы экологической безопасности при работе с химическими реактивами – Правила надлежащего использования средств индивидуальной защиты, а также правильного ухода за ними <p>Специалист должен уметь:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Выполнять требования правил техники безопасности, норм по охране труда и правил противопожарной защиты при работе в химической лаборатории – Соблюдать принципы безопасной работы с химическими реактивами, стеклянной посудой и лабораторным оборудованием – Правильно использовать средства индивидуальной защиты, а также правильно ухаживать за ними – Надлежащим образом обращаться с опасными для окружающей среды веществами и утилизировать их – Использовать спецодежду при работе в лаборатории
2	<p>Организация работы</p> <p>Специалист должен знать и понимать:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Основное назначение, принципы использования и хранения необходимой лабораторной посуды, оборудования и материалов – Основные химические свойства и назначение исследуемых или синтезируемых веществ, реагентов <p>Специалист должен уметь:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Правильно подбирать, применять, мыть и хранить лабораторную посуду – Грамотно и аккуратно обращаться с оборудованием химико-аналитических лабораторий в соответствии с инструкцией – Подготавливать реагенты и материалы, необходимые для проведения анализа – Организовывать рабочее место для максимально эффективной работы

	<ul style="list-style-type: none"> – Эффективно использовать время – Следовать методике выполняемого анализа – Поддерживать рабочее место в чистоте и порядке – Утилизировать использованные реактивы, растворы и материалы в соответствии с инструкциями
3	<p>Определение оптимальных методов анализа, подготовка проб</p> <p>Специалист должен знать и понимать:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Техническую документацию, необходимую для проведения требуемого анализа – Оптимальные средства и методы анализа, позволяющие эффективно выполнять поставленные задачи за минимальный срок – Соответствие методики задачам анализа по диапазону измеряемых значений и точности – Экономическую целесообразность использования методов и средств анализа и измерений – Правила отбора проб и образцов для проведения анализа химическими и инструментальными методами <p>Специалист должен уметь:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Находить, анализировать и применять техническую документацию, такую как государственные нормативы, ГОСТы, методические указания, инструкции, спецификации производителей, диаграммы и т. д., необходимую для проведения требуемого анализа – Выбирать и обосновывать наиболее оптимальные средства и методы анализа химического объекта – Проводить экспериментальные работы по аттестации методик анализа стандартных образцов – Подбирать для работы мерную посуду и лабораторное оборудование необходимого класса точности – Подбирать наиболее экономически выгодные методы анализа для выполнения поставленных задач – Соблюдать правила отбора проб и образцов для проведения анализа химическими и инструментальными методами
4	<p>Техника работы с лабораторной посудой и оборудованием</p> <p>Специалист должен знать и понимать:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Правила работы, обслуживания и настройки используемого лабораторного

	<p>оборудования, аппаратуры и контрольно-измерительных приборов</p> <ul style="list-style-type: none"> – Устройство и принцип работы используемого аналитического оборудования – Надлежащие правила использования мерной посуды и химической посуды общего назначения в соответствии государственными стандартами и техническими условиями – Правила пользования аналитическими и техническими весами, установленные производителем и нормативными документами – Правила работы с термометрами различных видов – Методы проведения калибровки применяемой мерной посуды, приборов и аппаратуры <p>Специалист должен уметь:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Осуществлять правильную сборку лабораторных установок для заданного вида анализа – Работать на представленном лабораторном оборудовании, проводить его обслуживание и настройку – Надлежащим образом использовать мерную и химическую посуду общего назначения в соответствии государственными стандартами и техническими условиями – Правильно отмерять заданные объемы жидкостей с помощью мерной посуды – Правильно взвешивать анализируемые материалы на аналитических и технических весах, бережно обращаться с весами – Работать с термометрами различных видов – Проводить калибровку применяемой мерной посуды, приборов и аппаратуры в соответствии с инструкциями – Правильно снимать и записывать показания приборов, значения объемов жидкости в мерной посуде
5	<p>Подготовка и проведение анализа</p> <p>Специалист должен знать и понимать:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Нормативную документацию, относящуюся к контролю состава и свойств материалов с использованием химических и физико-химических методов анализа – Качественный и количественный анализ неорганических и органических веществ химическими и физико-химическими методами – Основы общей, аналитической, физической химии и физико-химических методов анализа

	<ul style="list-style-type: none"> – Анализ природных, фармацевтических и промышленных материалов химическими и инструментальными методами – Определение физических свойств и констант веществ, таких как плотность, вязкость, показатель преломления, проводимость и др. – Процессы растворения, смешения и фильтрации – Свойства кислот, щелочей, индикаторов и других применяемых реактивов – Способы приготовления растворов реактивов с заданной концентрацией – Принципы установки и проверки концентрации растворов – Способы расчета молярной и нормальной концентраций, массовой доли, титра и других видов выражения концентрации веществ в растворе – Принципы количественного переноса проб – Требования, предъявляемые к качеству проб и проводимых анализов – Способы определения массы и объема химикатов <p>Специалист должен уметь:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Правильно осуществлять заданную в нормативной документации методику анализа, выполнять требования последовательно и обдуманно – Составлять план работ в соответствии с заданной методикой и следовать ему – Проводить анализ природных, фармацевтических и промышленных материалов
6	<p>Обработка, интерпретация и оформление результатов анализа</p> <p>Специалист должен знать и понимать:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Правила ведения и оформления технической документации на выполнение заданного вида анализа, составления отчетов – Способы расчёта заданных величин, представленных в методике – Правила математической обработки результатов проведенных анализов – Правила статистической обработки результатов проведенных анализов – Принципы расчета показателей контроля качества измерений – Методы автоматизированной обработки информации с помощью компьютерной техники – Правильное оформление результатов эксперимента <p>Специалист должен уметь:</p> <ul style="list-style-type: none"> – Аккуратно вести записи в отчете, четко и однозначно формулировать полученные выводы – Владеть специализированной терминологией характерной для работы в химико-аналитических лабораториях

- | | |
|--|--|
| | <ul style="list-style-type: none">– Правильно выбирать указанные в методике формулы расчета заданных величин, использовать при расчетах значения величин, имеющие требуемые размерности– Использовать общепринятые буквенные обозначения физических величин– Правильно указывать размерность всех физических величин– Правильно производить математические расчеты и проводить округление– Проводить статистическую обработку результатов проведенных анализов, определять погрешности измерений в соответствии с предложенными в нормативной документации формулами и уравнениями– Использовать методы интерполяции и экстраполяции данных– Проводить контроль показателей качества анализов, формулировать вывод о приемлемости результатов– Проводить математическую обработку результатов анализов с использованием современных средств вычислительной техники и программного обеспечения– Проводить оценку и интерпретацию результатов, формулировать соответствующие выводы– Выделять полученный результат из общего текста отчета в виде вывода или заключения |
|--|--|

3. ФОРМЫ УЧАСТИЯ В ДЕМОНСТРАЦИОННОМ ЭКЗАМЕНЕ

Индивидуальный конкурс.

4. ЗАДАНИЕ ДЛЯ ДЕМОНСТРАЦИОННОГО ЭКЗАМЕНА

КОД №1 - комплект максимального уровня, предусматривающий задание с максимально возможным баллом 100 для оценки знаний, умений и навыков по всем разделам Спецификации стандарта компетенции «Лабораторный химический анализ» и продолжительностью 15 часов.

Содержанием экзаменационного задания является контроль качества природных и промышленных материалов химическими и физико-химическими методами анализа.

Участники демонстрационного экзамена получают нормативные документы на методы определения, химическую посуду, оборудование и реактивы. Экзаменационное задание имеет несколько модулей. Каждый выполненный модуль оценивается отдельно.

Оценивается содержание модуля и поэтапный процесс выполнения задания. Если участник конкурса не выполняет требования техники безопасности, подвергает опасности себя или других конкурсантов, он может быть отстранен от конкурса.

Экзаменационное задание должно выполняться по модульно. Каждый участник обязан выполнить задания всех модулей.

5. МОДУЛИ ЗАДАНИЯ И НЕОБХОДИМОЕ ВРЕМЯ

Модули и время сведены в таблице 1

Таблица 1

№ п/п	Наименование модуля	Время на задание
1	Модуль 1: Фотометрические методы определения содержания иона металла в растворе соли. Определить содержание хрома (VI) в воде питьевой и сточной фотометрическим методом. ГОСТ 31956-2012 Вода. Методы определения содержания хрома (VI) и общего хрома, метод Б.	4 часа
2	Модуль 2: Калибровка мерной посуды. Провести калибровку мерной посуды: мерная колба V= 50,00 см ³ ; пипетка Мора 10,00 см ³ ; бюретка V=25,00 см ³ ГОСТ 25794.1-83 Реактивы. Методы приготовления титрованных растворов для кислотно-основного титрования.	2 часа
3	Модуль 3: Приготовление титрованного раствора для кислотно-основного титрования. Приготовить 0,5 дм ³ раствора кислоты с приблизительной концентрацией 0,1 моль/дм ³ из концентрированного раствора. Установить точную концентрацию по тетраборату натрия методом отдельных навесок. ГОСТ 25794.1-83 Реактивы. Методы приготовления титрованных растворов для кислотно-основного титрования.	2,5 часа
4	Модуль 4: Анализ лекарственных препаратов рефрактометрическим методом. Определить фактор показателя преломления раствора хлорида натрия.	1,5 часа
5	Модуль 5: Калибровка рН-метра по буферным растворам (по инструкции к прибору). Потенциометрический метод определения титруемой кислотности (пищевые продукты). Определить титруемую кислотность неосветленного сока потенциометрическим методом. ГОСТ 25555.0-82 Продукты переработки плодов и овощей. Методы определения титруемой кислотности.	2 часа
6	Модуль 7: Титриметрические методы определения ионов отдельных	3 час

<p>металлов и нескольких ионов при совместном присутствии.</p> <p>Определить основное вещество никель в кристаллогидрате хлорида никеля комплексометрическим методом, используя метод пипетирования.</p> <p>ГОСТ 10398-76 Реактивы и особо чистые вещества.</p> <p>Комплексометрический метод определения содержания основного вещества.</p>	
--	--

Модуль 1: Фотометрические методы определения содержания иона металла в растворе соли.

Определить содержание хрома (VI) в воде питьевой и сточной фотометрическим методом, метод Б.

ГОСТ 31956-2012 Вода. Методы определения содержания хрома (VI) и общего хрома.

Участнику необходимо составить и реализовать алгоритм выполнения экспериментального задания в соответствии с нормативным документом (НД). Приготовить необходимые реактивы для определения содержания иона металла по НД. На контроль предлагается ГСО анализируемого иона. Для получения необходимых результатов предлагается использование компьютерной программы QA 5300.

Модуль 2: Калибровка мерной посуды.

Провести калибровку мерной посуды:

мерная колба $V = 50,00 \text{ см}^3$; пипетка Мора $10,00 \text{ см}^3$; бюретка $25,00 \text{ см}^3$

ГОСТ 25794.1-83 Реактивы. Методы приготовления титрованных растворов для кислотно-основного титрования.

Участнику необходимо составить и реализовать алгоритм выполнения экспериментального задания в соответствии с нормативным документом. Подготовить посуду для эксперимента. Провести калибровку мерной посуды в соответствии с заданием.

Модуль 3: Приготовление титрованного раствора для кислотно-основного титрования.

Приготовить 0,5 дм³ раствора кислоты с приблизительной концентрацией 0,1 моль/дм³ из концентрированного раствора. Установить точную концентрацию по тетраборату натрия методом отдельных навесок.

ГОСТ 25794.1-83 Реактивы. Методы приготовления титрованных растворов для кислотно-основного титрования.

Участнику необходимо составить и реализовать алгоритм выполнения экспериментального задания в соответствии с нормативным документом. Подготовить посуду для эксперимента. Приготовить титрованный раствор по предложенной методике. Для эксперимента предлагаются концентрированные растворы кислот и щелочей. Провести определение концентрации раствора в соответствии с межгосударственным стандартом.

Модуль 4: Анализ лекарственных препаратов рефрактометрическим методом.

Определить фактор показателя преломления раствора хлорида натрия. Для выполнения модуля составить и реализовать алгоритм экспериментального задания в соответствии с предложенной методикой. Подготовить оборудование для эксперимента. Провести настройку оборудования. Определить показатели преломления приготовленных растворов. Обработать полученные результаты.

Модуль 5: Потенциометрический метод определения титруемой кислотности (пищевые продукты)

Определить титруемую кислотность неосветленного сока потенциометрическим методом.

ГОСТ 25555.0-82 Продукты переработки плодов и овощей. Методы определения титруемой кислотности.

Для выполнения данного модуля необходимо составить и реализовать алгоритм экспериментального задания в соответствии с нормативным документом. Подготовить оборудование для эксперимента. Провести подготовку пробы в соответствии с нормативным документом. Провести

настройку и градуировку прибора по буферным растворам. Провести определение кислотности неосветленного сока по ГОСТ.

Модуль 6: Титриметрические методы определения ионов отдельных металлов и нескольких ионов при совместном присутствии.

Определить основное вещество никель в кристаллогидрате хлорида никеля комплексонометрическим методом, используя метод пипетирования.

ГОСТ 10398-76 Реактивы и особо чистые вещества. Комплексонометрический метод определения содержания основного вещества.

Для выполнения данного модуля необходимо составить и реализовать алгоритм выполнения экспериментального задания в соответствии с нормативным документом. Подобрать посуду. Приготовить реактивы. Организовать рабочее место. Рассчитанную навеску растворить в мерной колбе объемом 250,00 см³. Объем аликвоты 25,00 см³. Аликвота должна содержать 82-93 мг Ni. На контроль предлагается сухая соль никеля. Обработать полученные результаты в соответствии с НД.

6. КРИТЕРИИ ОЦЕНКИ

В данном разделе определены критерии оценки и количество начисляемых баллов (субъективные и объективные) таблица 2. Минимальное количество экспертов, участвующих в оценке демонстрационного экзамена по стандартам Ворлдскиллс Россия по компетенции «Лабораторный химический анализ» - 10 чел. Дополнительное количество экспертов рассчитывается исходя из количества участников демонстрационного экзамена: 1 эксперт на 1 участника. Общее количество баллов задания/модуля по всем критериям оценки составляет 100.

Таблица 2

Раздел	Критерий	Оценки		
		Субъективная (если это применимо)	Объективная	Общая
А	Охрана труда на рабочем месте Подбор посуды и приготовление реактивов Организация рабочего места Техника выполнения выбранного задания Расшифровка и анализ полученных данных Утилизация отходов	Не применимо.	30	30
В	Охрана труда на рабочем месте Подбор посуды Организация рабочего места Техника выполнения выбранного задания Расшифровка и анализ полученных данных Утилизация отходов	Не применимо.	10	10
С	Охрана труда на рабочем месте Подбор посуды и приготовление	Не применимо.	15	15

Раздел	Критерий	Оценки		
		Субъективная (если это применимо)	Объективная	Общая
	<p>реактивов</p> <p>Организация рабочего места</p> <p>Техника выполнения выбранного задания</p> <p>Расшифровка и анализ полученных данных</p> <p>Утилизация отходов</p>			
D	<p>Охрана труда на рабочем месте</p> <p>Подбор посуды и приготовление реактивов</p> <p>Организация рабочего места</p> <p>Техника выполнения выбранного задания</p> <p>Расшифровка и анализ полученных данных</p> <p>Утилизация отходов</p>	Не применимо.	10	10
E	<p>Охрана труда на рабочем месте</p> <p>Подбор посуды и приготовление реактивов</p> <p>Организация рабочего места</p> <p>Калибровка прибора</p> <p>Техника выполнения выбранного задания</p> <p>Расшифровка и анализ полученных данных</p> <p>Утилизация отходов</p>	Не применимо.	20	20
F	Охрана труда на рабочем месте	Не применимо.	15	15

Раздел	Критерий	Оценки		
		Субъективная (если это применимо)	Объективная	Общая
	Подбор посуды и приготовление реактивов Организация рабочего места Техника выполнения выбранного задания Расшифровка и анализ полученных данных Утилизация отходов			
Итого			100	100

7.НЕОБХОДИМЫЕ ПРИЛОЖЕНИЯ

Приложение №1 (Нормативные документы, методики, паспорт прибора)

ГОСТ 31956-2012 Вода. Методы определения содержания хрома (VI) и общего хрома.

ГОСТ 25794.1-83 Реактивы. Методы приготовления титрованных растворов для кислотно-основного титрования.

ГОСТ 25555.0-82 Продукты переработки плодов и овощей. Методы определения титруемой кислотности.

ГОСТ 10398-76 Реактивы и особо чистые вещества. Комплексонометрический метод определения содержания основного вещества.

8. ПЛАН ПРОВЕДЕНИЯ ДЕМОНСТРАЦИОННОГО ЭКЗАМЕНА

План работы участников и экспертов день С-1

С-1	Время	Мероприятие
	10:30-11:00	Сбор участников соревнований и экспертов
	11:00 - 12:00	Регистрация участников на площадке. Инструктаж по ТБ и ОТ
	12:00 - 13:00	Жеребьевка. Ознакомление с участниками местами и оборудованием.
	13:00 - 16:00	Собрание экспертов. Внесение критериев оценок в CIS. Блокировка системы.

План работы участников и экспертов день С1:

С1	Время	Мероприятие
	08:00 - 08:45	Сбор участников соревнований. Инструктаж по ТБ и ОТ
	08:45 - 09:00	Получение Задания, обсуждение, вопросы эксперту
	09:00 - 13:00	Выполнение Задания.
	13:00 - 14:00	Обеденный перерыв
	14:00 - 18:00	Выполнение Задания.
	18:00 - 19:00	Ужин.
	19:00 - 19.30	Обсуждение результатов экспертами. Подведение итогов дня.
	19:30 – 20:00	Внесение результатов в CIS

План работы участников и экспертов день С2:

С2	Время	Мероприятие
	08:00 - 08:45	Сбор участников соревнований. Инструктаж по ТБ и ОТ
	08:45 - 09:00	Получение Задания, обсуждение, вопросы эксперту
	09:00 - 13:00	Выполнение Задания.
	13:00 - 14:00	Обеденный перерыв
	14:00 - 18:00	Выполнение Задания.
	18:00 - 19:00	Ужин.
	19:00 - 19.30	Обсуждение результатов экспертами. Подведение итогов

		дня.
	19:30 – 20:00	Внесение результатов в CIS

План работы участников и экспертов день С3:

С3	Время	Мероприятие
	08:00 - 08:45	Сбор участников соревнований. Инструктаж по ТБ и ОТ
	08:45 - 09:00	Получение Задания, обсуждение, вопросы эксперту
	09:00 - 13:00	Выполнение Задания.
	13:00 - 14:00	Обеденный перерыв
	14:00 - 18:00	Выполнение Задания.
	18:00 - 19:00	Ужин.
	19:00 - 19.30	Обсуждение результатов экспертами. Подведение итогов дня.
	19:30 – 20:00	Внесение результатов в CIS

План работы участников и экспертов день С4:

С4	Время	Мероприятие
	08:00 - 08:45	Сбор участников соревнований. Инструктаж по ТБ и ОТ
	08:45 - 09:00	Получение Задания, обсуждение, вопросы эксперту
	09:00 - 13:00	Выполнение Задания.
	13:00 - 14:00	Обеденный перерыв
	14:00 - 18:00	Выполнение Задания.
	18:00 - 19:00	Ужин.
	19:00 - 19.30	Обсуждение результатов экспертами. Подведение итогов дня.
	19:30 – 20:00	Внесение результатов в CIS

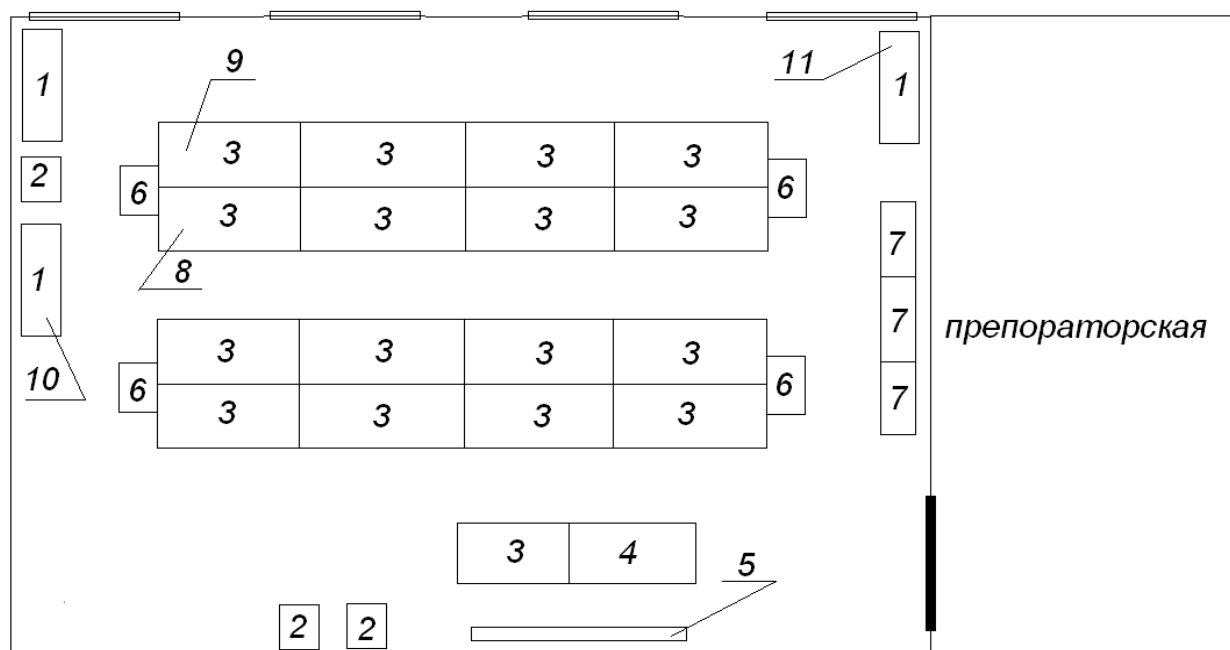
План работы участников и экспертов день С5:

С5	Время	Мероприятие
	08:00 - 08:45	Сбор участников соревнований. Инструктаж по ТБ и ОТ
	08:45 - 09:00	Получение Задания, обсуждение, вопросы эксперту
	09:00 - 13:00	Выполнение Задания.
	13:00 - 14:00	Обеденный перерыв

	14:00 - 18:00	Выполнение Задания.
	18:00 - 19.00	Ужин.
	19:00 - 19.30	Обсуждение результатов экспертами. Подведение итогов дня.
	19:30 – 20:00	Внесение результатов в CIS. Блокировка CIS.

План проведения демонстрационного экзамена корректируется главным экспертом площадки проведения демонстрационного экзамена в зависимости от времени, выделенного на площадке проведения демонстрационного экзамена, количества участников и рабочих мест.

9. ПЛАН ЗАСТРОЙКИ ПЛОЩАДКИ ДЛЯ ПРОВЕДЕНИЯ ДЕМОНСТРАЦИОННОГО ЭКЗАМЕНА



- 1 - вытяжной шкаф
- 2 – стеллаж
- 3 – стол лабораторный
- 4 – стол преподавателя
- 5 – доска (маркерная)
- 6 – мойка
- 7 – стол весовой
- 8 – спектрофотометр
- 9 – водяная баня
- 10 – дистиллятор
- 11 – печь (электрическая)

10.ПРАВИЛА ОХРАНЫ ТРУДА И САНИТАРНЫЕ НОРМЫ

Все оборудование должно соответствовать требованиям охраны труда, действующим на территории страны-учредительницы экзамена.

Участники обязаны следить за тем, чтобы на их рабочем месте отсутствовали препятствия.

Пол в химической лаборатории должен легко и быстро мыться. Необходимо наличие герметичного плинтуса по всему периметру. Материал для пола - керамогранит или специальный линолеум.

Находясь на участке проведения работ, все участники обязаны использовать соответствующие средства индивидуальной защиты.

Инструкция по охране труда

на площадке компетенции «Лабораторный химический анализ»

1. Общие требования безопасности:

- Участники обязаны знать и выполнять требования охраны труда
- Ответственность за выполнение требований безопасности по охране труда на площадке несет организатор площадки, как лицо ответственное за этот объект.
- Виновные в нарушении требований безопасности по охране труда привлекаются к административной ответственности, если допущенные нарушения не влекут за собой более строгого наказания.

2. Условия допуска к самостоятельной работе:

- К выполнению задания допускаются участники, прошедшие вводный инструктаж по настоящей инструкции и правилам пожарной безопасности, а также инструктаж на рабочем месте. Прохождение инструктажа оформляется под роспись в протоколе инструктажа по охране труда и технике безопасности на рабочем месте для участников площадки.
- Лица, выполняющие работы, проходят инструктаж по охране труда перед выполнением конкретного вида работ. Инструктаж проводит организатор

площадки с записью в протоколе инструктажа на рабочем месте. В протоколе инструктажа делается запись о лицах, проводивших и получивших инструктаж, проставляются дата, номера и названия инструкций, по которым был проведен инструктаж.

- Нарушение правил охраны труда и правил пожарной безопасности, внезапное заболевание влечет за собой отстранение от работы.
- Приступать к выполнению работ можно только по разрешению главного эксперта компетенции при отсутствии жалоб на состояние здоровья и после ознакомления с инструкциями.

3. Требования к участнику чемпионата

Каждый работающий (участник, эксперт) на площадке обязан:

- Строго соблюдать инструкции по охране труда, пожарной безопасности и электробезопасности;
- Выполнять только те работы, которые ему поручены;
- Использовать оборудование, приборы и расходные материалы только по прямому назначению;
- Содержать свое рабочее место в чистоте и порядке.
- После окончания работ участники на площадке должны сдать рабочее место эксперту.

4. Требования по обеспечению пожаро - и взрывобезопасности.

- Хранить жидкости разрешается только в исправной таре;
- Пролитая жидкость должна быть немедленно убрана;
- Пожаро - и взрывоопасные вещества и материалы хранятся в специально отведенных местах.

5. Порядок уведомления организатора площадки о несчастных случаях.

- Эксперт сообщает о случившемся главному эксперту и организатору площадки.

6. Требования безопасности перед началом работы

- Убедиться в исправности оборудования, приспособлений и инструментов, ограждений, сигнализации, блокировочных устройств и освещения, наличии на рабочем месте необходимых материалов, приборов в соответствии с рабочей инструкцией по данному рабочему месту или данному виду работ;
- Надеть спецодежду, привести в готовность средства защиты;
- Получить разрешение главного эксперта на начало работ;
- Включить вентиляцию при проведении работ.

7. Требования безопасности во время выполнения работы.

- Включать в сеть, приводить в действие приборы, установки и механизмы можно только с разрешения главного эксперта;
- Все внимание должно быть сосредоточено только на выполнении данного задания в строгом соответствии с рабочей инструкцией;
- При обнаружении какой-либо неисправности оборудования, его необходимо остановить (отключить) и доложить об этом главному эксперту;
- Все работающие на площадке должны находиться на своих рабочих местах; всякие перемещения не связанные с выполнением работы, запрещаются.

8. Техника безопасности при работе с изделиями из стекла

Правила безопасной работы:

- Все операции со стеклом производятся осторожно, без нажима и больших усилий. Металлические кольца и лапки штативов в местах соприкосновения со стеклом должны иметь мягкие резиновые прокладки;
- Стеклянные изделия (посуду), имеющие хотя бы небольшие царапины, трещины, сколы и инородные включения (пузыри, пену), использовать для нагревания нельзя;
- Во избежание порезов рук, концы стеклянных трубок и палочек должны быть оплавлены;
- При сборке стеклянных приборов с помощью резиновых трубок необходимо защищать руки полотенцем;
- При смешении или разбавлении веществ, сопровождающемся выделением тепла, следует пользоваться фарфоровой или термостойкой тонкостенной химической посудой;
- Не нагревать толстостенную посуду;
- Вставляя стеклянную трубку, холодильник, воронку в пробку, нужно держать ее рукой как можно ближе к вставленному концу и не вдавливать их в пробку, а слегка ввинчивать;
- В случае применения резиновых пробок следует немного их смазать глицерином, а затем глицерин стереть;
- При подключении холодильника, проверить шланги на отсутствие препятствий.

Действия при авариях и несчастных случаях:

- При разрушении изделий из стекла, уборку осколков следует производить с помощью щетки и совка;
- При ранении стеклом самостоятельно удалять осколки из раны можно лишь при уверенности, что это будет сделано легко и полностью. Прикасаться к ране и промывать ее запрещается. Поверхность кожи вокруг

раны следует смазать йодом и наложить на нее стерильную повязку из индивидуального пакета или обработанный йодом бинт. Непосредственно обрабатывать йодом можно небольшие (поверхностные) ссадины и царапины;

- Для остановки кровотечения необходимо прикрыть рану стерильной повязкой и применить сдавливание кровеносных сосудов при помощи сгибания конечностей, пальцами, жгутом или закруткой.

9. Правила работы с кислотами и щелочами, аммиаком и их концентрированными растворами

Концентрированные кислоты: серная, соляная, азотная, уксусная, концентрированный раствор аммиака, растворимые щелочи и их концентрированные растворы относятся к группе сильнодействующих веществ. Работающий с этими веществами в больших количествах, обязательно должен пользоваться очками и резиновыми перчатками.

Концентрированные кислоты надо хранить в небольших количествах в толстостенных сосудах объемом до 2 литров. На посуде должна быть этикетка, где указывается название кислоты и ее концентрация.

С особой предосторожностью надо переливать концентрированные кислоты из больших бутылей в малые. Растворы кислот и щелочей нельзя выливать в раковины. Если все-таки необходимо вылить их в раковину, например, при мытье посуды хромовой смесью, когда на стенках остается некоторое количество кислоты, то посуду надо мыть большим количеством воды, добавляя в раковину время от времени соду, чтобы нейтрализовать кислоту.

Работать с кислотами и щелочами можно только на столах со специальным покрытием.

При разбавлении концентрированной серной кислоты следует вливать кислоту в воду порциями и слегка перемешивать. При растворении концентрированной серной кислоты, при приготовлении хромовой смеси, при смешивании концентрированных серной и азотной кислот можно пользоваться только толстостенной посудой.

Концентрированные растворы аммиака, особенно жидкий аммиак, представляет всегда большую опасность. Работать с ним следует только в вытяжном шкафу. При работе с аммиаком всегда надо иметь под рукой растворы, нейтрализующие аммиак.

10. Работа с химическими веществами

- При работе с концентрированной серной кислотой вливать ее в колбу с толуолом маленькими порциями, энергично перемешивая;
- При попадании на руки серной кислоты, промыть обожженное место большим количеством воды и обработать раствором 2% соды Na_2CO_3 ;
- При работе с толуолом стараться не вдыхать пары толуола, т.к. он обладает канцерогенными свойствами;
- При работе с гидроксидом натрия брать вещество только с помощью шпателя, разводить при перемешивании, беречь глаза и руки;
- При попадании гидроксида натрия на кожу рук, промыть обожженное место водой и нейтрализовать 2% раствором борной кислоты H_3BO_3 ;
- При нейтрализации растворов с помощью соды следить, чтобы пена не поднималась выше $\frac{1}{2}$ стакана, все время перемешивая;
- Все кристаллические вещества взвешивать в стаканчиках, брать их стеклянным шпателем.
- При смешивании концентрированных серной и азотной кислот можно пользоваться только толстостенной посудой.
- Концентрированные растворы аммиака, особенно жидкий аммиак, представляет всегда большую опасность. Работать с ним следует только в

вытяжном шкафу. При работе с аммиаком всегда надо иметь под рукой растворы, нейтрализующие аммиак.

11. Техника безопасности при эксплуатации электрооборудования

При работе с электронагревательными приборами:

- Проверить изоляцию проводов, исправность вилки;
- Включать в сеть $U = 220 \text{ В}$;
- При легких термических ожогах кожу следует обмыть спиртом, а затем смазать глицерином или вазелином;
- При более сильных ожогах после обмывания концентрированным раствором KMnO_4 и спиртом, смазать мазью от ожогов.

12. Требования безопасности по окончании работы.

По окончании работ необходимо:

- Привести в безопасное состояние оборудование приспособления, инструмент таким образом, чтобы не могло возникнуть движения их частей, и они не оставались в горячем состоянии;
- убрать рабочее место, приборы, приспособления, инструмент;
- Отходы и мусор убрать в специально отведенное место;
- Сдать рабочее место эксперту, доложить обо всех обнаруженных недостатках;
- По окончании каждого вида работ необходимо вымыть руки с мылом.
- При легких термических ожогах кожу следует обмыть спиртом, а затем смазать глицерином или вазелином;
- При более сильных ожогах после обмывания концентрированным раствором KMnO_4 и спиртом, смазать мазью от ожогов.