

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
"Лицей имени А.Г. Баженова"

Приложение к основной образовательной программе
основного общего образования

**Рабочая программа факультатива
"В мире химии"**

9 класс

Результаты освоения факультативного курса «В мире химии»:

Освоение программы позволит получить следующие результаты:

1. Личностные универсальные учебные действия
 - Различать основные нравственно-эстетические понятия;
 - Оценивать свои и чужие поступки;
 - Анализировать и характеризовать эмоциональные состояния и чувства окружающих, строить свои взаимоотношения с их учетом;
 - Оценивать ситуации с точки зрения правил поведения и этики;
 - Проявлять в конкретных ситуациях доброжелательность, доверие и внимательность;
 - Выражать положительное отношение к процессу познания;
 - Проявлять внимание, удивление, желание больше узнать;
 - Оценивать собственную учебную деятельность: свои достижения, самостоятельность, инициативу, ответственность, причины неудач;
 - Применять правила делового сотрудничества: сравнивать разные точки зрения; считаться с мнением другого человека, проявлять терпение и доброжелательность в споре, дискуссии, доверие к собеседнику.
2. Регулятивные универсальные учебные действия
 - Удерживать цель деятельности до получения ее результата;
 - Планировать решение учебной задачи;
 - Оценивать весомость приводимых доказательств и рассуждений (убедительно, ложно, истинно, существенно, не существенно);
 - Корректировать деятельность: вносить изменения в процесс с учетом возникших трудностей и ошибок, намечать способы их устранения;
 - Осуществлять итоговый контроль деятельности («что сделано») и пооперационный контроль («как выполнена каждая операция, входящая в состав учебного действия»);
 - Оценивать результаты деятельности;
 - Анализировать собственную работу;
 - Оценивать уровень владения тем или иным учебным действием (отвечать на вопрос «что я не знаю и не умею?»).
3. Познавательные универсальные учебные действия
 - Анализировать результаты элементарных исследований, фиксировать их результаты;
 - Воспроизводить по памяти информацию, необходимую для решения учебной задачи;
 - Применять таблицы, схемы, модели для получения информации;
 - Презентовать подготовленную информацию в наглядном и вербальном виде;
 - Приводить примеры в качестве доказательства выдвигаемых положений;
 - Выполнять учебные задачи, не имеющие однозначного решения.
4. Коммуникативные универсальные учебные действия
 - Воспринимать текст с учетом поставленной учебной задачи, находить в тексте информацию, необходимую для ее решения;
 - Сравнить разные виды текста;
 - Составлять план текста;
 - Оформлять диалогическое высказывание в соответствии с требованиями речевого этикета.

Содержание

Введение

Знакомство с целями и задачами курса, его структурой. Основные физические и химические величины.

Тема 1. Математические расчёты в химии

Водородная единица атомной массы. Относительная атомная и молекулярная массы. Нахождение относительной молекулярной массы по формуле вещества.

Массовая доля химического элемента в сложном веществе. Расчёт массовой доли химического элемента по формуле вещества. Нахождение формулы вещества по значениям массовых долей образующих его элементов.

Объёмная доля компонента газовой смеси.

Понятие об объёмной доле компонента газовой смеси и расчёты с использованием этого понятия.

Массовая доля растворённого вещества.

Растворы, растворитель и растворённое вещество. Понятие о концентрации растворённого вещества. Массовая доля растворённого вещества и расчёты с использованием этого понятия.

Массовая доля примесей.

Понятие о чистом веществе и примеси. Массовая доля примеси в образце исходного вещества. Основное вещество. Расчёт массы основного вещества по массе вещества, содержащего определённую долю примесей и другие модификационные расчёты с использованием этих понятий.

Тема 2. Количественные характеристики вещества

Основные количественные характеристики вещества.

Постоянная Авогадро. Количество вещества. Моль. Молярная масса. Молярный объём газообразного вещества. Кратные единицы количества вещества – миллимоль и киломоль, миллимолярная и киломолярная массы вещества, миллимолярный и киломолярный объёмы газообразных веществ.

Расчёты с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», «молярный объём газов», «постоянная Авогадро».

Расчётные задачи. 1. Вычисление количества вещества по известному числу частиц этого вещества. 2. Вычисление массы вещества по известному количеству вещества. 3. Вычисление количества вещества по известному объёму вещества. 4. Вычисление числа частиц по известной массе вещества.

5. Определение относительной плотности газа.

Тема 3. Количественные характеристики химического процесса

Расчёт количества вещества, массы или объёма исходных веществ и продуктов реакции.

Расчётные задачи. 1. Вычисление по химическим уравнениям массы, объёма или количества вещества по известной массе, объёму или количеству вещества одного из вступающих в реакцию веществ или продуктов реакции.

2. Вычисление массы, объёма продукта реакции, если одно из реагирующих веществ дано в избытке. 3. Вычисление массы (количества вещества, объёма) продукта реакции, если известна масса исходного вещества, содержащего определённую долю примесей. 4. Вычисление массы (количества вещества, объёма) продукта реакции, если известна масса раствора и массовая доля растворённого вещества. 5. Определение массовой или объёмной доли выхода продукта от теоретически возможного. 6. Решение

цепочек превращения.7.Расчёты, связанные с концентрацией растворов, растворимостью веществ, электролитической диссоциацией.

Тема 4. Окислительно-восстановительные реакции

Окислительно-восстановительные реакции. Окислитель и восстановитель, окисление и восстановление. Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.

Классификация окислительно-восстановительных реакций.

Тематическое планирование

Название темы	Количество часов
Введение	2
Вводное занятие	1
Знакомство с целями и задачами курса, его структурой.	1
Тема 2. Количественные характеристики вещества	11
Основные физические и химические величины.	1
Относительная атомная и молекулярная массы	1
Массовая доля химического элемента в сложном веществе	1
Объёмная доля компонента газовой смеси	1
Массовая доля вещества в растворе.	1
Массовая доля примесей.	1
Основные количественные характеристики вещества.	1
Вычисление количества вещества по известному числу частиц этого вещества.	1
Вычисление массы вещества по известному количеству вещества.	1
Вычисление количества вещества по известному объёму вещества.	1
Вычисление числа частиц по известной массе вещества.	1
Тема 3. Количественные характеристики химического процесса	15
Вычисление массы продукта реакции по известной массе исходного вещества.	1
Вычисление массы продукта реакции по известному количеству исходного вещества.	1
Вычисление объёма одного из реагирующих веществ по заданной массе продукта реакции.	1
Вычисление по уравнению химической реакции (если одно из реагирующих веществ дано в избытке).	1
Вычисление массы продукта реакции по известной массе исходного вещества, содержащего примеси.	1
Вычисление массы продукта реакции по известной массе исходного вещества, содержащего примеси.	1
Вычисление массы (количества вещества, объёма) продукта реакции, если известна масса раствора и массовая доля растворённого вещества.	1
Генетическая связь между основными классами неорганической химии	1
Генетическая связь между основными классами неорганической химии	1
Вычисление объёмных отношений газов по химическим уравнениям.	1
Вычисление объёмных отношений газов по химическим уравнениям.	1
Расчёты, связанные с концентрацией растворов, растворимостью веществ, электролитической диссоциацией.	1
Расчёты, связанные с концентрацией растворов, растворимостью	1

веществ, электролитической диссоциацией.	
Решение комбинированных задач.	1
Решение комбинированных задач.	1
Тема 4. Окислительно-восстановительные реакции	6
Окислительно-восстановительные реакции.	1
Окислительно-восстановительные реакции.	1
Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.	1
Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.	1
Классификация окислительно-восстановительных реакций.	1
Итоговое занятие	1
Итого	34