

Пояснительная записка

Документы, на основании которых составлена рабочая программа:- Учебный план ГБОУ СОШ № 484 Московского района Санкт-Петербурга на 2018-2019 учебный год. Приказ № 156-оу от 06.04.2018г.- Образовательная программа основного общего образования (ФКГОС) ГБОУ СОШ № 484 Московского района Санкт-Петербурга на 2018-2019 учебный год. Приказ № 156-оу от 06.04.2018г.

- Программа элективного курса для учащихся 9 классов «Повторяем неорганическую химию»; допущена ЭНМС АППО протокол №12 от 16.06.2014г.

Место предмета в учебном плане образовательной организации: согласно учебному плану на ступени среднего общего образования на изучение элективного курса по химии отводится 17 часов.

УМК: Еремин В.В., Кузьменко Н.Е., Дроздов А.А., Лунин В.В. Химия. 9 класс: учеб. для общеобразовательных учреждений. М.: Дрофа, 2013.

Изменения, внесенные в примерную основную программу элективного курса по химии.

№ п/п	Содержание учебного материала	Кол-во часов по примерной основной программе	Кол-во часов по календарно-поурочному планированию	Кол-во практических уроков
1	Классификации неорганических веществ по составу и свойствам. Международная и тривиальная номенклатура	4	2	
2	Свойства классов неорганических веществ: оксиды, гидроксиды, соли	10	5	1
3	Электролитическая диссоциация	10	5	1
4	Окислительно-восстановительные реакции в неорганической и органической химии	10	5	
	Итог	34	17	2

Цель элективного курса - подготовка учащихся к государственной итоговой аттестации по химии

Задачи:

- Ликвидация пробелов в знаниях
- Конкретизация, упрочение и углубление знаний по наиболее сложным вопросам школьного курса химии
- Развитие умения логически рассуждать, планировать, дифференцировать, устанавливать причинно-следственные связи

- Развитие навыков самостоятельной работы
- Развитие практических умений и навыков при выполнении экспериментальных заданий

Элективный курс является логичным и актуальным дополнением к основному курсу химии.

Основное содержание элективного курса – 9 класс:

Тема № 1 (2 час) Классификация и номенклатура неорганических веществ

Классификация неорганических веществ по составу и по свойствам. Простые вещества: металлы и неметаллы. Аллотропия. Сложные неорганические вещества. Бинарные соединения. Водородные соединения элементов главных подгрупп. Понятие гидроксидов. Основные, кислотные и амфотерные гидроксиды.

Тема №2 (5 час) Свойства и получение основных классов неорганических веществ

Свойства основных, кислотных и амфотерных оксидов и гидроксидов.

Соли: классификация, способы получения средних солей, свойства средних солей. Генетическая связь между классами неорганических веществ.

Тема №3 (5 час) Электролитическая диссоциация

Электролиты и неэлектролиты. Механизм электролитической диссоциации с различным видом связи. Степень электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Основные положения теории электролитической диссоциации. Ионные уравнения реакций. Свойства кислот, солей и оснований с точки зрения ТЭД.

Тема №4 (5) Окислительно-восстановительные реакции в неорганической химии

Определение степени окисления элементов в неорганических и органических веществах.

Типичные окислители и восстановители. Классификация окислительно-восстановительных реакций. Влияние среды, концентрации и температуры на протекание окислительно-восстановительных реакций.

В учебно-тематический план курса включены 2 практические работы:

- 1) Генетическая связь между классами неорганических веществ
- 2) Качественные реакции в неорганической химии

Выполнение реального химического эксперимента позволит учащимся закрепить и систематизировать полученные знания.

Педагогические технологии: ИКТ, личностно - ориентированная, традиционная.

Средства обучения - печатные пособия, транспаранты – ПС Д. И. Менделеева, ряд активности металлов, химические реактивы, компьютер, проектор, доска.