

Муниципальное бюджетное образовательное учреждение
Приморская средняя общеобразовательная школа

«Согласовано»

Заместитель директора

по УВР МБОУ Приморская СОШ

Е.В. Зотова
« 29 » 08 2017г

«Утверждаю»

Директор МБОУ Приморская СОШ

Т.В. Брацук

Приказ № 27 от 29.08 2017г



Рабочая программа
Иккес Галины Николаевны
по химии
для 10 класса

Элективный курс «Металлы побочных подгрупп»

2017-2018 учебный год

Планируемые предметные результаты освоения конкретного учебного предмета, курса

Основной целью курса является создание условий для развития творческого мышления учащихся, умения самостоятельно пополнять и применять знания, а так же выполнять заданий ЕГЭ

Задачи курса:

- удовлетворение интересов учащихся в углубленном изучении предмета;
- оказание помощи при подготовке к поступлению в вузы;
- формирование умений комплексного применения знаний;
- формирование коммуникативных умений.

Особенности организации занятий.

Основной акцент должен быть направлен на организацию активной учебно-познавательной деятельности учащихся. Поэтому целесообразно учебный процесс разделить на 3 блока: лекционный, лабораторный, зачетный.

Лабораторные занятия включают в себя следующие виды деятельности: самостоятельную работу учащихся по изучению нового материала, лабораторные работы, практические занятия.

Самостоятельная работа может быть организована (по желанию учащихся) в форме индивидуальной или групповой работы с обязательным совместным обсуждением результатов работы.

Основной образовательный результат:

- система углубленных знаний по изучаемым вопросам;
- умения проводить химический эксперимент;
- умения составлять обобщающие схемы, характеризующие свойства и взаимосвязь соединений, изучаемой подгруппы;
- умения решать по теме задачи повышенной сложности;
- коммуникативные умения.

Структура курса

№	Раздел	Количество часов
1	Введение. Общая характеристика элементов побочных подгрупп.	1
2	Металлы побочной подгруппы 1 группы.	6
3	Металлы побочной подгруппы 2 группы.	5
4	Металлы побочной подгруппы 3 группы.	3
5	Металлы побочной подгруппы 4 группы.	2
6	Металлы побочной подгруппы 5 группы.	2
7	Металлы побочной подгруппы 6 группы.	4
8	Металлы побочной подгруппы 7 группы.	4
9	Металлы побочной подгруппы 8 группы.	5
10	Заключительные уроки.	2

Календарно-тематическое планирование

№ п/п	Дата		Тема	Зачёты, контрольные и проверочные работы, др. виды работ
	Факт	План		
1			Введение	
Металлы побочной подгруппы 1 группы. 6 часов.				
2			Общая характеристика элементов побочной подгруппы 1 группы.	Сам. работа
3			Элементы подгруппы меди в природе, получение и применение	Самостоятельная работа
4			Свойства элементов подгруппы меди	Самостоятельная работа
5			Медь и его соединения	
6			Серебро и его соединения	
7			<i>Практикум по решению задач</i>	Решение практических задач
Металлы побочной подгруппы 2 группы. 5 часов.				
8			Общая характеристика элементов побочной подгруппы 2 группы.	Сам. работа
9			Элементы подгруппы цинка в природе, получение и применение.	Самостоятельная работа
10			Цинк и его соединения.	
11			Ртуть и его соединения	
12			<i>Практикум по решению задач.</i>	Решение практических задач
Металлы побочной подгруппы 3 группы. 3 часа				
13			Общая характеристика элементов побочной подгруппы 3 группы.	Сам. работа
14			Элементы подгруппы скандия в природе, получение и применение	Самостоятельная работа
15			Лантаноиды и актиноиды.	
Металлы побочной подгруппы 4 группы. 2 часа.				
16			Общая характеристика элементов побочных подгрупп 4,5 групп.	
17			Элементы подгруппы титана в природе, получение, применение, свойства.	Самостоятельная работа
Металлы побочной подгруппы 5 группы. 2 часа.				
18			Элементы подгруппы тантала в природе, получение, применение, свойства.	

19			<i>Практикум по решению задач по темам №3,4,5</i>	Решение практических задач
<i>Металлы побочной подгруппы 6 группы. 4 часа</i>				
20			Общая характеристика элементов побочной подгруппы 6 группы.	Сам. работа
21			Элементы подгруппы хрома в природе, получение применение.	Самостоятельная работа
22			Хром и его соединения	
23			<i>Практикум по решению задач</i>	Решение практических задач
<i>Металлы побочной подгруппы 7 группы. 4 часа</i>				
24			Общая характеристика элементов побочной подгруппы 7 группы.	Сам. работа
25			Элементы подгруппы марганца в природе, получение и применение.	Самостоятельная работа
26			Марганец и его соединения	
27			<i>Практикум по решению задач.</i>	Решение практических задач
<i>Металлы побочной подгруппы 8 группы. 6 часов.</i>				
28			Общая характеристика элементов подгруппы железа	Сам. работа
29			Элементы подгруппы железа в природе, получение, применение, свойства.	Самостоятельная работа
30			Железо и его соединения	
31			Общая характеристика семейства платиновых.Элементы семейства платиновых в природе, получение, применение и , свойства.	Сам. Работа
32			<i>Практикум по решению задач</i>	Решение задач
33			<i>Зачетное занятие № 1.</i> Контроль знаний по теоретической части. Проверка экспериментальных умений	Зачёт
34			<i>Зачетное занятие № 2.</i> Контроль практических умений.	Зачёт

Перечень рекомендуемой литературы.

1. Васильева З.Г., Грановская А.А., Таперова А.А. Лабораторные работы по общей и неорганической химии. – М.; Изд-во “Химия” 1979.
2. Егоров А.С., Шацкая К.П., Иванченко и др. Химия Пособие- репетитор для поступающих в вузы. – Ростов-на Дону; Изд-во “Феникс”, 2001.
3. Петров М.М., Михилев Л.А., Кукушкин Ю.Н. Неорганическая химия. – Л; Изд-во “Химия” 1989.
4. Кудрявцев А.А. Составление химических уравнений. – М; Изд-во “Высшая школа” 1979.
5. Лидин Р.А., Молочко В.А., Андреева Л.Л. Химия для школьников старших классов и поступающих в вузы. – М.; Изд-во “Дрофа” 2001.
6. Кузменко Н.Е., Еремин В.В. Химия 2400 задач для школьников и поступающих в вузы. – М.; Изд-во “Дрофа” 1999.