

МУНИЦИПАЛЬНОЕ БЮДЖЕТНОЕ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНОЕ УЧРЕЖДЕНИЕ
«СРЕДНЕИКОРЕЦКАЯ СРЕДНЯЯ ОБЩЕОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ШКОЛА»
ИМЕНИ ГЕРОЯ СОВЕТСКОГО СОЮЗА Д.М.ЯБЛОЧКИНА

Рассмотрено:

на заседании
МО учителей
естественнонаучного цикла
протокол №1
от "18" "08" 2019г.
Руководитель Т.Ю. Бутузова
(Бутузова Т.Ю.)

Согласовано:

заместитель директора по УВР
"19" "08" 2019г.
Н.В. Кульнева
(Кульнева Н.В.)

Утверждено:

Н.Е. Бунина
(Бунина Н.Е.)
"19" "08" 2019г.

РАБОЧАЯ ПРОГРАММА
практикума по химии
10 класс
2019-2020 учебный год

Разработана
учителем первой КК
Бутузовой Т.Ю.

с.Средний Икорец

2019г

**Рабочая программа практикума по химии
10 класс**

Планируемые результаты обучения

Предметные результаты:

- умение решать как некоторые практические, так и основные теоретические задачи, характерные для использования методов и инструментария данной предметной области;

Метапредметные результаты:

- самостоятельно определять цели, задавать параметры и критерии, по которым можно определить, что цель достигнута;
- ставить и формулировать собственные задачи в образовательной деятельности и жизненных ситуациях;
- выбирать путь достижения цели, планировать решение поставленных задач, оптимизируя материальные и нематериальные затраты;
- искать и находить обобщенные способы решения задач, в том числе, осуществлять развернутый информационный поиск и ставить на его основе новые (учебные и познавательные) задачи;
- осуществлять деловую коммуникацию как со сверстниками, так и со взрослыми (как внутри образовательной организации, так и за ее пределами), подбирать партнеров для деловой коммуникации исходя из соображений результативности взаимодействия, а не личных симпатий;
- при осуществлении групповой работы быть как руководителем, так и членом команды в разных ролях (генератор идей, критик, исполнитель, выступающий, эксперт и т.д.);
- координировать и выполнять работу в условиях реального, виртуального и комбинированного взаимодействия;

Личностные результаты:

- готовность к осознанному выбору дальнейшей образовательной траектории в высшей школе, где химия является профилирующей дисциплиной;
- умение управлять своей познавательной деятельностью, готовность и способность к образованию, в том числе самообразованию, на протяжении всей жизни;
- сознательное отношение к непрерывному образованию как условию успешной профессиональной и общественной деятельности
- участие в профильных олимпиадах различных уровней в соответствии с желаемыми результатами и адекватной самооценкой;

Основное содержание

Раздел 1. Расчеты по формулам химических веществ (2 часа)

1. Относительная плотность газов
2. Массовая доля элементов в веществе.

Раздел 2. Решение задач, связанных с растворами веществ (5 часов)

1. Способы выражения состава растворов, массовая доля растворенного вещества, молярная концентрация
2. Массовая доля растворённого вещества
3. Задачи, связанные с выпариванием воды из раствора с образованием раствора с новой массовой долей растворенного вещества.
- 4-5. Задачи, связанные со смешиванием растворов. «Правило креста»

Раздел 3. Решение расчетных задач с использованием уравнения реакции (7 часов)

1. Нахождение массы вещества по известному количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получающихся веществ.
2. Нахождение объёма газа по известному количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получающихся веществ.
3. Нахождение массы вещества или объёма газа по известному количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получающихся веществ. Закрепление.
- 4-5. Соотношение объёмов и массы газов при химических реакциях
- 6-7. Вычисление массы продукта реакции, если известны массы исходных веществ, одно из которых взято в избытке.

Раздел 4. Расчёты по термохимическим уравнениям (2 часа)

- 1-2. Расчёты по термохимическим уравнениям

Раздел 5. Решение расчетных задач с использованием уравнения реакции и понятия «массовая доля» (9 часов)

- 1-2. Вычисление массы продукта реакции, если для неё взят раствор с определённой массовой долей исходного вещества.
 - 3-4. Вычисление массы продукта реакции по массе исходного вещества, содержащего определённую массовую долю примеси
 - 5-6. Вычисление массовой доли выхода продукта реакции от теоретически возможного
 - 7-8. Вычисление объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного
 9. Вычисление массовой и объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного
- Закрепление.

Раздел 6. Вывод формул химических соединений различными способами (6 часов)

- 1-3. Определение молекулярной формулы газа по его относительной плотности. Алгебраический способ решения
- 4-5. Определение молекулярной формулы вещества по продуктам его сгорания.
6. Определение молекулярной формулы вещества различными способами. Обобщение

Раздел 7. Решение комплексных задач и упражнений по разделам химии (3 часа)

1. Решение комплексных задач и упражнений по неорганической химии
2. Решение комплексных задач и упражнений по органической химии.
3. Обобщение знаний

Тематическое планирование

№ п/п	№ п/т	Тема урока	Всего часов	Дата проведения урока	
				по плану	по факту
1		<i>Расчеты по формулам химических веществ</i>	2 часа		
1	1	Относительная плотность газов	1		
2	2	Массовая доля элементов в веществе.	1		
2		<i>Решение задач, связанных с растворами веществ</i>	5 часов		
3	1	Способы выражения состава растворов, массовая доля растворенного вещества, молярная концентрация	1		
4	2	Массовая доля растворённого вещества	1		
5	3	Задачи, связанные с выпариванием воды из раствора с образованием раствора с новой массовой долей растворенного вещества.	1		
6-7	4-5	Задачи, связанные со смешиванием растворов. «Правило креста»	2		
3		<i>Решение расчетных задач с использованием уравнения реакции</i>	7 часов		
8	1	Нахождение массы вещества по известному количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получающихся веществ.	1		
9	2	Нахождение объёма газа по известному количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получающихся веществ.	1		
10	3	Нахождение массы вещества или объёма газа по известному количеству вещества одного из вступивших в реакцию или получающихся веществ. Закрепление.	1		
11-12	4-5	Соотношение объёмов и массы газов при химических реакциях	2		
13-14	6-7	Вычисление массы продукта реакции, если известны массы исходных веществ, одно из которых взято в избытке.	2		
4		<i>Расчёты по термохимическим уравнениям</i>	2 часа		
15-16	1-2	Расчёты по термохимическим уравнениям	2		
5		<i>Решение расчетных задач с использованием уравнения реакции и понятия «массовая доля»</i>	9 часов		
17-18	1-2	Вычисление массы продукта реакции, если для неё взят раствор с определённой массовой долей исходного вещества.	2		
19-20	3-4	Вычисление массы продукта реакции по массе исходного вещества, содержащего определённую массовую долю примеси	2		
21-22	5-6	Вычисление массовой доли выхода продукта реакции от теоретически возможного	2		
23-24	7-8	Вычисление объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного	2		

25	9	Вычисление массовой и объёмной доли выхода продукта реакции от теоретически возможного Закрепление.			
6		<i>Вывод формул химических соединений различными способами</i>	6 часов		
26-28	1-3	Определение молекулярной формулы газа по его относительной плотности. Алгебраический способ решения	3		
29-30	4-5	Определение молекулярной формулы вещества по продуктам его сгорания.	2		
31	6	Определение молекулярной формулы вещества различными способами. Обобщение	1		
7		<i>Решение комплексных задач и упражнений по разделам химии</i>	3 часа		
32	1	Решение комплексных задач и упражнений по неорганической химии	1		
33	2	Решение комплексных задач и упражнений по органической химии	1		
34	3	Обобщение знаний	1		