

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Средняя общеобразовательная школа №20»

Рассмотрено:
Школьным методическим объединением
Учителей биологии, географии и химии
Руководитель ШМО _____ Щелкунова С.Б.
Протокол №1 от 26.08. 2021 г.

Утверждено:
Приказом директора МБОУ «Средняя
общеобразовательная школа №20»
г. Черногорска от 26 .08. 2021г №69/1

Календарно-тематическое планирование
факультативного курса

«Химический лабиринт», 10 класс
(название учебного предмета, обозначение класса)

2021--2022 учебный год
(срок действия)

Руденко Оксана Васильевна
(Ф.И.О. учителя)

высшая квалификационная категория, 29 лет
(квалификационная категория, педагогический стаж)

Пояснительная записка

Календарно-тематическое планирование факультативного курса разработано для учащихся 10 а класса. На основании учебного плана школы на данный курс предусмотрено 1 час в неделю. Срок реализации КТП 1 год.

Этнокультурный компонент:

Знания, получаемые при изучении курса, способствуют формированию у учащихся целостного представления о практическом применении расчётных задач и химических свойств органических и неорганических соединений при производстве, обогащении металлов и неметаллов, изготовлении лекарственных средств, продуктов народного хозяйства на территории республики. При решении химических задач, разных типов определяются массовые доли примесей, количества вещества различных компонентов в воде, почве, воздухе по данным Роспотребнадзора Хакасии, представление своих результатов.

Особенности организации работы в классе:

Курс разработан для группы учащихся из 5 человек. По результатам промежуточной аттестации 9 класса, за 2020-2021 учебный год данные учащиеся показали хорошие результаты усвоения основных понятий химии, свойств неорганических соединений. В течение изучения курса учащиеся продолжать систематизировать свои знания о свойствах органических и неорганических соединений, закономерностях химических процессов через решение расчётных задач разных типов.

Календарно – тематическое планирование для 10 класса

№п/п	Дата		Тема занятия	Кол-во часов
	план	факт		
1	03.09		Цели и задачи курса. Роль и место расчетных задач в системе обучения химии и практической жизни.	1
2	10.09		Взаимосвязь различных классов неорганических и органических соединений.	1
3	17.09		Вычисление относительной молекулярной и молярной массы вещества.	1
4	24.09		Вычисление относительной молекулярной и молярной массы вещества.	1
5	01.10		Вычисление масс атомов элементов в сложном веществе.	1
6	08.10		Вычисление масс атомов элементов в сложном веществе.	1
7	15.10		Определение массовой доли химического элемента по формуле вещества и молярной массы вещества по известной массовой доле элемента.	1
8	22.10		Определение массовой доли химического элемента по формуле вещества и молярной массы вещества по известной массовой доле элемента	1
9	29.10		Вычисление количества вещества по известной массе (объёму, количеству	1

			частиц).	
10	12.11		Вычисление количества вещества по известной объёму.	1
11	19.11		Вычисление количества вещества по известному количеству частиц.	1
12	26.11		Вычисление массы вещества и объёма газа(н.у.)	1
13	03.12		Определение относительной плотности газов и молярной массы газообразного вещества по известной относительной плотности одного газа по другому.	1
14	10.12		Определение относительной плотности газов и молярной массы газообразного вещества по известной относительной плотности одного газа по другому.	1
15	17.12		Определение простейшей химической формулы вещества по известным массовым долям элементов.	1
16	24.12		Определение простейшей химической формулы вещества по известным массовым долям элементов.	1
17	14.01		Определение простейшей химической формулы вещества по известным массовым долям элементов.	1
18	21.01		Определение молекулярной формулы газообразного вещества по известным массовым долям и относительной плотности его по другому газу.	1
19	28.01		Определение молекулярной формулы газообразного вещества по известным массовым долям и относительной плотности его по другому газу.	1
20	04.02		Установление молекулярной формулы газообразного вещества по продуктам сгорания.	1
21	11.02		Установление молекулярной формулы газообразного вещества по продуктам сгорания.	1
22	18.02		Установление молекулярной формулы газообразного вещества по продуктам сгорания.	1
23	25.02		Вычисление массовой доли и массы растворённого вещества в растворе.	1
24	04.03		Вычисление массовой доли и массы растворённого вещества в растворе.	1
25	11.03		Вычисление молярной концентрации растворов; массы(количество) растворённого вещества по известной молярной концентрации раствора.	1
26	18.03		Вычисление молярной концентрации растворов; массы(количество) растворённого вещества по известной молярной	1

			концентрации раствора.	
27	25.03		Урок-практикум по составлению схем превращений отражающих генетические связи между углеводородами и кислородсодержащими органическими веществами.	1
28	08.04		Урок-практикум по составлению схем превращений отражающих генетические связи между углеводородами и кислородсодержащими органическими веществами.	1
29	15.04		Урок-практикум по составлению схем превращений отражающих генетические связи между углеводородами и кислородсодержащими органическими веществами.	1
30	22.04		Урок-практикум по составлению схем превращений отражающих генетические связи между углеводородами и кислородсодержащими органическими веществами.	1
31	29.04		Урок-практикум по составлению схем превращений отражающих генетические связи между углеводородами и кислородсодержащими органическими веществами.	1
32	06.05		Решение комбинированных задач	1
33	13.05		Решение комбинированных задач	1
34	20.05		Итоговое занятие .	1

Лист корректировки

№ п/п	Дата		Тема занятия	Кол-во часов
	план	факт		