

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
«Башкирская гимназия № 25» городского округа город Салават
Республики Башкортостан

УТВЕРЖДАЮ

Директор МБОУ БГ № 25 г.Салавата



Ф.А.Хисматуллина

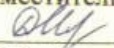
Приказ от « 01 » 09 2020 г. № 271

**Календарно-тематическое планирование
по элективному учебному предмету
«Методика решения расчетных задач по химии»
11 класс
2020 – 2021 учебный год**

Составитель:

Гадельшина Альфия Тагировна,
учитель химии высшей категории

СОГЛАСОВАНО
Протокол заседания МО
учителей биологии, географии, химии
от « 27 » августа 2020 г. № 01

СОГЛАСОВАНО
Заместитель директора по УВР
 Исламгулова Д.Ш.
« 28 » августа 2020г.

Салават
2020

№ п\п	Тема урока	Дата проведения		Примечание
		План	Факт	
Тема 1. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева на основе учения о строении атомов (4 часа)				
1	Особенности размещения электронов по орбиталям в атомах больших периодов.	08.09		
2	Положение в ПС водорода. Нормальные и возбужденные состояния атомов.	15.09		
3	Валентность. Валентные возможности атомов. Степень окисления. Изотопы.	22.09		
4	Закономерности изменения свойств элементов и их соединений по периодам и группам. Выполнение тестовых заданий базового уровня.	29.09		
Тема 2. Строение вещества (3 часа)				
5	Химическая связь. Характеристика химической связи.	06.10		
6	Донорно-акцепторный механизм образования ковалентной связи. Комплексные соединения.	13.10		
7	Типы кристаллических решеток. Выполнение тестовых заданий базового и усложненного уровня.	20.10		

Тема 3. Химические реакции (10 часов)

8	Классификация химических реакций.	03.1		
9	Скорость химических реакций, её зависимость от различных факторов.	10.11		
10	Химическое равновесие. Смещение химического равновесия под воздействием различных факторов.	17.11		
11	Термохимические уравнения.	24.11		
12	Решение задач по термохимическим уравнениям.	01.12		
13	Реакции ионного обмена. Гидролиз солей.	08.12		
14	Окислительно – восстановительные реакции. Опорные понятия окислительно - восстановительных реакций.	15.12		
15	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса или методом полуреакций.	22.12		
16	Влияние среды на протекание окислительно-восстановительных реакций.	29.12		
17	Окислительно-восстановительные реакции в органической химии.	12.01		

Тема 4 Металлы и их соединения (3 часа)				
18	Медь. Цинк. Свойства соединений меди и цинка.	19.01		
19	Хром и его соединения. Окислительные свойства бихроматов и хроматов.	26.01		
20	Марганец и его соединения. Окислительные свойства перманганатов.	02.02		
Тема 5. Основы электрохимии (4 часа)				
21	Электрохимический ряд напряжений металлов. Химические свойства металлов.	09.02		
22	Предмет электрохимии. Электроды и электродные потенциалы.	16.02		
23	Электролиз растворов.	02.03		
24	Электролиз расплавов.	09.03		
Тема 6. Решение заданий ЕГЭ с развернутым ответом (10 часов)				
25	Выполнение заданий по взаимосвязи различных классов неорганических веществ.	16.03		
26	Выполнение заданий по взаимосвязи углеводов и кислородсодержащих органических веществ.	23.03		

27	Выполнение заданий по взаимосвязи углеводов и кислородсодержащих органических веществ.	30.03		
28	Решение расчетных задач.	06.04		
29	Решение расчетных задач.	13.04		
30	Решение расчетных задач.	20.04		
31	Решение задач на вывод формул органических веществ.	27.04		
32	Решение задач на вывод формул органических веществ.	04.05		
33	Выполнение тестовых заданий в формате ЕГЭ.	11.05		
34	Выполнение тестовых заданий в формате ЕГЭ.	18.05		