

МИНИСТЕРСТВО ЗДРАВООХРАНЕНИЯ РОССИЙСКОЙ ФЕДЕРАЦИИ
федеральное государственное бюджетное образовательное учреждение высшего образования
«Московский государственный медико-стоматологический университет имени А.И. Евдокимова»
Министерства здравоохранения Российской Федерации
ПОДГОТОВИТЕЛЬНОЕ ОТДЕЛЕНИЕ



И.В. Пролыгина
 2022 г.

КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКИЙ ПЛАН

Дисциплина: Химия


Программа 1,5-месячного обучения «Пять шагов к успеху», 2021-2022 уч. г.

30 акад. часов, 5 занятий

	Календарная неделя	Тема практического занятия	Темы для самостоятельного изучения	Форма контроля
1.	15-17 апреля	Строение вещества. Строение атома. Типы химических связей. <i>Решение заданий 1, 2, 4 ЕГЭ.</i> Классификация неорганических веществ. Особенности химических свойств оксидов, оснований, кислот и амфотерных гидроксидов. Реакция получения амфотерных гидроксидов. <i>Решение заданий 5, 6, 9 ЕГЭ.</i>	Периодический Закон и Периодическая система Д.И. Менделеева. Типы кристаллических решеток. Получение оксидов, оснований, кислот. Пероксиды, химические свойства и способы получения.	Тематическое тестирование в формате ЕГЭ
2.	18-24 апреля	Классификация химических реакций. Решение задач по УХР. Понятия «примеси» и «выход продукта реакции».	Количество вещества. Моль. Решение задач по УХР с использованием понятий «избыток-недостаток», «смеси», «примеси» и «выход	Тематическое тестирование в формате ЕГЭ

		<p>Решение заданий 17, 28, 25 ЕГЭ.</p> <p>Теория электролитической диссоциации. Сильные и слабые электролиты. Реакции ионного обмена. Гидролиз солей. Среда раствора. Индикаторы.</p> <p>Решение заданий 21, 30 ЕГЭ.</p>	<p>продукта реакции». Закон газовых соотношений.</p> <p>Теория растворов. Способы выражения концентрации растворов. Решение задач на массовую долю растворенного вещества.</p> <p>Гидролиз бинарных соединений.</p>	
3.	25 апреля-1 мая	<p>Окислительно-восстановительные реакции. Степень окисления. Электролиз солей.</p> <p>Решение заданий 3, 19, 20, 30 ЕГЭ.</p> <p>Химия элементов. Особенности химических свойств металлов. Особенности химических свойств неметаллов и их соединений. Качественные реакции.</p> <p>Решение заданий 7, 8 ЕГЭ.</p>	<p>Типичные окислители и восстановители. Факторы, от которых зависит протекание некоторых ОВР. Окислительные свойства соединений марганца и хрома.</p> <p>Электролиз оснований, кислот.</p> <p>Физические и химические свойства некоторых простых веществ (водород, галогены, кислород, сера, азот, фосфор, углерод, кремний). Применение веществ.</p>	Тематическое тестирование в формате ЕГЭ
4.	2-8 мая	<p>Органическая химия. Классификация органических веществ. Теория строения органических веществ А.М. Бутлерова. Изомеры, гомологи. Типы гибридизации атомов углерода.</p> <p>Решение заданий 10, 11 ЕГЭ.</p> <p>Углеводороды. Предельные углеводороды. Алканы, циклоалканы, их физические и химические свойства.</p> <p>Непредельные углеводороды. Алкены, алкины, алкадиены, их физические и химические свойства.</p> <p>Кислородсодержащие органические соединения. Спирты, фенолы, альдегиды, кетоны, карбоновые кислоты, их физические и химические свойства.</p> <p>Качественные реакции на кратные связи и функциональные группы.</p> <p>Решение заданий 12, 13, 14, 15, 16 ЕГЭ.</p>	<p>Номенклатура органических соединений. Функциональные группы.</p> <p>Способы получения алканов, циклоалканов, алкенов, алкинов, алкадиенов. Каучуки. Применение углеводородов.</p> <p>Способы получения спиртов, фенолов, альдегидов, кетонов, карбоновых кислот. Физические и химические свойства сложных эфиров и жиров, их способы получения.</p> <p>Азотсодержащие органические соединения. Амины, аминокислоты, их физические и химические свойства. Способы получения. Белки. Углеводы. Моносахариды. Применение органических веществ.</p>	Тематическое тестирование в формате ЕГЭ
5.	9-15 мая	<p>Тепловой эффект химической реакции. Скорость химических реакций. Катализаторы. Ингибиторы. Химическое равновесие.</p>	<p>Решение задач по термодинамическим уравнениям. Закон действующих масс. Закон</p>	Тематическое тестирование в

	Принцип Ле Шателье. <i>Решение заданий 18, 22, 27 ЕГЭ.</i>	Вант-Гоффа. Обратимость химических реакций. Решение заданий высокого уровня сложности.	формате ЕГЭ
	Распознавание химических веществ. Качественные реакции. Применение химических соединений. <i>Решение заданий 23, 24 ЕГЭ.</i>		

Заведующий учебной частью ПО  Л.В.Безменова