

**Специализированное структурное образовательное подразделение Посольства России в Венгрии –
общеобразовательная школа при Посольстве РФ в Венгрии**

Согласовано:

зам. руководителя по УВР

_____ **Матвиенко Е.В.**

от «___» _____ **2022 г.**

Утверждено:

Руководитель СП

_____ **Аксёнов А.М.**

Распоряжение № _____
от «___» _____ **2022 г.**

КАЛЕНДАРНО – ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

(экстернат)

2022 – 2023 учебный год

Предмет: химия

Класс: 8

Учитель: Матвиенко Е.В.

Учебник: Химия. 8 класс: учебник для общеобразовательных организаций/ Рудзитис Г. Е., Фельдман Ф. Г. – М.:
Просвещение, 2019 г.

І полугодие.
Сессия: с 12.12.2022 г. по 23.12.2022 г.

№ п/п	Период	Тема урока	Упражнения для подготовки	Примечание
Тема 1. Химия – важная область естествознания и практической деятельности человека.				
1	01.09 – 16.09	Предмет химии. Вещества и их свойства. Методы познания в химии.	§1,2 упр. 3 стр. 7, упр.2 стр. 11	
		Чистые вещества и смеси. Способы очистки веществ.	§4 упр. 2-4 стр. 17	
		Физические и химические явления. Химические реакции.	§6 упр. 2 стр. 24	
Тема 2. Вещества и химические реакции.				
2	19.09 – 11.11	Атомы. Молекулы. Ионы.	§7 упр. 3,6,7,8 стр. 28	
		Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Кристаллические решетки.	§8 упр. 1,3,4 стр. 32	
		Простые и сложные вещества. Химические элементы. Металлы и неметаллы.	§9,10 тест стр. 36 и 39.	
		Относительная атомная масса. Язык химии. Знаки химических элементов.	§11,12 упр. 3 стр. 41, упр. 2,3 стр. 44	
		Закон постоянства состава вещества.	§13 упр. 2 стр. 46	
		Химические формулы. Относительная молекулярная масса.	§14 упр. 3-6 стр. 49	
		Массовая доля элемента в соединении.	§15 упр. 1,3,7 стр. 53	
		Валентность химических элементов. Определение валентности элементов по формулам бинарных соединений.	§16 упр. 3-5 стр. 58	
		Составление химических формул бинарных соединений по валентности.	§17 упр. 1-7 стр. 60	
		Атомно-молекулярное учение.	§18	
		Закон сохранения массы веществ.	§19 тест стр. 65	
		Химические уравнения.	§20 упр. 3-5 стр. 67	
		Типы химических реакций.	§21 упр. 3 стр. 71	
Тема 3. Воздух. Кислород. Горение. Оксиды.				
3	12.11 – 02.12	Кислород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение.	§22 упр. 4-6 стр. 75	
		Свойства кислорода. Оксиды. Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе.	§23,24 упр. 4,6 стр. 80,	
		Озон. Аллотропия кислорода.	§26	
		Воздух и его состав.	§27 упр. 5,7 стр. 91	

Тема 4. Водород. Понятие о кислотах и солях.			
4	03.12 – 09.12	Водород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение.	§28 упр. 4,5 стр. 96
		Свойства и применение водорода.	§29 упр. 2,3 стр. 101

II полугодие.
Сессия: с 17.04.2023 г. по 28.04.2023 г.

№ п/п	Период	Тема урока	Упражнения для подготовки	Примечание
Тема 5. Вода. Растворы. Понятие об основаниях.				
1	09.01 – 20.01	Вода.	§31	
		Химические свойства и применение воды.	§32 тест стр. 109	
		Вода - растворитель. Растворы.	§33 упр. 5 стр. 113	
		Массовая доля растворенного вещества.	§34 упр. 4-9 стр.116	
Тема 6. Количественные отношения в химии.				
2	23.01 – 03.02	Моль - единица количества вещества. Молярная масса.	§36 упр. 3,4 стр. 122	
		Вычисления по химическим уравнениям.	§37 упр. 1,2 стр. 125	
		Закон Авогадро. Молярный объем газов. Относительная плотность газов.	§38 упр.3,4 стр. 128	
		Объемные отношения газов при химических реакциях.	§39 упр. 2,3 стр. 130	
Тема 7. Основные классы неорганических соединений.				
3	06.02 – 10.03	Оксиды: классификация, номенклатура, свойства, получение и применение.	§40 упр. 1-4 стр. 135	
		Гидроксиды. Основания: классификация, номенклатура, получение.	§41 упр. 2,3 стр. 139	
		Химические свойства оснований.	§42 упр. 2,4 стр. 144	
		Амфотерные оксиды и гидроксиды.	§43 упр. 3-5 стр. 148	
		Кислоты: состав, классификация, номенклатура, получение.	§44 упр. 2,3 стр. 152	
		Химические свойства кислот.	§45 упр. 3,4 стр. 155	
		Соли: классификация, номенклатура, способы получения.	§46 упр. 2,3,5 стр. 159	
		Свойства солей.	§47 упр. 1,3 стр. 164	
Тема 8. Периодический закон и периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева. Строение атомов.				
4	13.03 – 31.03	Классификация химических элементов.	§49 упр. 5 стр. 171	
		Периодический закон Д.И. Менделеева.	§50	
		Периодическая таблица химических элементов.	§51	
		Строение атома. Состав атомных ядер. Изотопы.	§52 тест стр. 184	
		Распределение электронов по энергетическим уровням.	§53 упр. 1 и тест стр. 188	
		Значение периодического закона. Научные достижения Д.И. Менделеева.	§54	
Тема 9. Химическая связь. Окислительно-восстановительные реакции.				

5	03.04 – 14.04	Электроотрицательность химических элементов.	§55	
		Виды химической связи.	§56 упр. 2-4 стр. 198	
		Степень окисления.	§57 упр. 2,3 стр. 202	