

**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:** 11

**Учитель:** Матвиенко Е.В.

**Учебник:** Химия. 11 класс: учебник для общеобразовательных организаций: базовый уровень/ Рудзитис Г. Е.,  
Фельдман Ф. Г. – М.: Просвещение, 2018 г.

**I полугодие.**  
**Сессия: с 12.12.2022 г. по 23.12.2022 г.**

№ п/п	Период	Тема урока	Упражнения для подготовки	Примечание
<b>Теоретические основы химии.</b>				
1	01.09 – 16.09	Химический элемент. Нуклиды. Изотопы. Законы сохранения массы и энергии в химии.	§1,2 упр. 1,2,3 стр.6; упр.3,4 стр.9	
		Периодический закон. Распределение электронов в атомах элементов малых и больших периодов.	§3,4 упр.4 и тест стр.15; упр.3,4 стр.22	
		Положение в периодической системе водорода, лантаноидов, актиноидов и искусственно полученных элементов.	§5	
		Валентность и валентные возможности атомов.	§6 упр. 6 стр.31	
2	19.09 – 21.10	Основные виды химической связи.	§7,8 упр.2,3 стр.34; упр.1,3 и тест стр.37	
		Пространственное строение молекул.	§9 упр.3,4,5 стр.43	
		Строение кристаллов. Кристаллические решетки. Причины многообразия веществ.	§10,11 упр.2,3 стр.48; упр.5 стр.51	
3	24.10 – 09.12	Классификация химических реакций.	§12 упр.3,4,8,9 стр.58	
		Скорость химических реакций. Катализ.	§13,14 упр.3 стр.64; упр.4 и тест стр.70	
		Химическое равновесие и условия его смещения.	§15 упр.2,3 стр.73	
		Дисперсные системы.	§16 упр.1,2,3 и тест стр.78	
		Способы выражения концентрации растворов.	§17 упр.1-4 стр.81	
		Электролитическая диссоциация. Водородный показатель. Реакции ионного обмена.	§19,20 упр.2 стр.88; упр.2,3,5 стр.91	
Гидролиз органических и неорганических соединений.	§21 упр.1,2,3 стр.97			

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

№ п/п	Период	Тема урока	Упражнения для подготовки	Примечание
1	09.01 – 27.01	Химические источники тока. Ряд стандартных электродных потенциалов.	§22,23 упр.3,5 стр.102; упр.4,7 и тест стр.106	
		Коррозия металлов и ее предупреждение..	§24 упр.2,3 стр.112	
		Электролиз	§25 упр.4 и тест стр.118	
<b>Неорганическая химия.</b>				
2	30.01 – 24.03	Общая характеристика и способы получения металлов.	§26 упр.4,5,6 стр.122	
		Обзор металлических элементов А-групп и В-групп.	§27,28 упр.2,4,7 стр.131; упр.3 стр.134	
		Медь, цинк, титан, хром, железо, никель, платина.	§29,30,31,32 упр.2 стр.137; упр.2 стр.140; упр.2 стр.145; упр.1 стр.149	
		Сплавы металлов.	§33 упр.2,3 стр.154	
		Оксиды и гидроксиды металлов.	§34 упр.2,3,5 стр.159	
		Обзор неметаллов. Свойства и применение важнейших неметаллов.	§36,37 упр.2 и тест стр.165; упр.2 стр.172	
		Общая характеристика оксидов неметаллов и кислородсодержащих кислот. Окислительные свойства азотной и серной кислот.	§38,39 упр.2,3 стр.178; упр.3 стр.183	
		Водородные соединения неметаллов.	§40 упр.2 стр.186	
Генетическая связь неорганических и органических веществ.	§41 упр.1 стр.189			
<b>Химия и жизнь.</b>				
3	27.03 – 14.04	Химия в промышленности. Принципы химического производства. Химико-технологические принципы промышленного получения металлов. Производство чугуна и стали.	§43,44,45 упр.2,4 стр.197; упр.8 стр.203; упр.2 стр.208	
		Химия в быту. Химическая промышленность и окружающая среда.	§46,47 тест стр.213; упр.1,3 стр.217	