

**КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ ДЛЯ ДЕТЕЙ С ОСОБЫМИ
ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫМИ ПОТРЕБНОСТЯМИ 7 КЛАСС**

год - 36 часов, по 1 часу в неделю

№	Темы/Содержание раздела ДСП	Дата	Прим	Цели обучения	Кол- во часов	Домашнее задание
1-четверть						
7.1А Введение в химию. Чистые вещества и смеси						
1	Предмет химии. Практическая работа №1 «Правила техники безопасности и знакомство с лабораторным оборудованием»	01,09		7.1.1.1 -знать, что изучает наука химия	1	§1 (упр 1- 8) Правила ТБ
2	Элемент, смесь и соединение. <i>Лабораторный опыт №1 «Сравнение смесей веществ и их соединений».</i>	08,09		7.4.1.-знать, что чистое вещество состоит из одинаковых атомов или молекул	1	§2 (упр 1- 8)
3	Способы разделения смеси <i>Лабораторный опыт №1 «Сравнение смесей веществ и их соединений».</i> СОР№1	15.09		7.4.1.5 -знать виды смесей и способы их разделения	2	§2 (упр 1- 8)
7.1В Изменения состояния вещества						
4	Урок №1 Физические и химические явления. <i>Лабораторный опыт № 3 «Изучение признаков химических явлений»</i>	22.09		7.1.1.3 -различать физические и химические явления	1	§3 (упр 1- 6)
5	Урок №2 Физические и химические явления. <i>Лабораторный опыт № 3 «Изучение признаков химических явлений»</i>	29.09		7.1.1.3 -различать физические и химические явления	1	§3 (упр 1- 6)
5	Процесс охлаждения. <i>Лабораторный опыт № 4 «Изучение процесса охлаждения»</i>	06,10		7.1.1.5 -изучить процесс охлаждения,	1	§4 (упр 1- 8)
6	Процесс нагревания. <i>Лабораторный опыт № 5 «Изучение процесса кипения воды»</i> СОР№2	12,10		7.1.1.6 -изучить процесс кипения воды	1	§4 (упр 1- 8)
8	Обобщение	19.10			1	
					8часов	
2-четверть						
7.2А Атомы. Молекулы. Вещества						
9	Атомы и молекулы	09,11		7.1.2.1 -знать атомы и молекулы	1	§5 (упр 1- 5)
10	Химические элементы.	16,11		7.1.2.2 -знать, что каждый	1	§6 (упр 1-

	Простые и сложные вещества			химический элемент обозначается символом и является определенным видом атомов		7)
11	Урок №1 Состав и строение атома. Изотопы.	23,11		7.1.2.5 - знать протон, электрон, нейтрон и их расположение в атоме, массу, заряд	1	§7 (упр 1-6)
12	Урок №2 Состав и строение атома. Изотопы. <i>СОР№1</i>	30,11		7.1.2.5 - знать протон, электрон, нейтрон и их расположение в атоме, массу, заряд	1	§7 (упр 1-6)

7.2В Воздух. Реакция горения

13	Воздух. Состав воздуха. <i>Лабораторный опыт № 6 «Горение свечи»</i>	07,12		7.3.1.1 -знать состав воздуха;	1	§8 (упр 1-4)
14	Процесс горения. Практическая работа №2/Демонстрация «Сравнение реакций горения серы, фосфора, железа в воздухе и кислороде» <i>СОР№2</i>	14,12		7.3.1.4 -знать условия горения вещества и продукты реакции горения	1	§9 (упр 1-9)
15	СОЧ	21,12		7.3.1.6 -понимать, что вещества лучше горят в чистом кислороде, чем на воздухе	1	Повторение глав
16	Обобщение	28,12			1	
					8 часов	

3-четверть

7.3А Химические реакции

16	Природные кислоты и щелочи. Индикаторы. <i>Лабораторный опыт № 7 «Изучение кислотности и щелочности среды растворов».</i> <i>Лабораторный опыт № 8 «Реакция нейтрализации хлороводородной кислоты»</i>	11,01		7.3.4.1 -знать, что свойства «кислотность» и «мылкость» могут быть признаками некоторых природных кислот и щелочей	1	§11 (упр 1-3)
17	Реакции разбавленных кислот с металлами. <i>Лабораторный опыт № 9 «Взаимодействие цинка с разбавленной соляной кислотой»</i> <i>Лабораторный опыт № 10 Качественная реакция на водород»</i> Реакции разбавленных кислот с карбонатами. <i>СОР№1</i>	18,01		7.2.2.1 -называть области применения и правила обращения с разбавленными кислотами	1	§12 (упр 1-8)
18	Практическая работа №3 «Взаимодействие	25,01		7.2.2.3 -исследовать реакции разбавленных	1	

	карбонатов с разбавленными кислотами. Качественные реакции на углекислый газ»			кислот с некоторыми карбонатами		
7.3В Периодическая таблица химических элементов						
19	Классификация химических элементов Структура Периодической таблицы	01,02		7.2.1.1 - знать структуру периодической таблицы: группы и периоды	1	§13 (упр 1-9) §14 (упр 1-5)
20	Естественные семейства химических элементов	08,02		7.2.1.3 - знать принадлежность элементов со сходными химическими свойствами к одной группе	1	§15 (упр 1-12)
7.3 С Относительная атомная масса. Простейшие химические формулы						
21	Относительная атомная масса химических элементов	15,02,		7.1.2.8 -понимать, что большинство элементов на Земле встречаются в виде смеси изотопов, образовавшихся при формировании планет	1	§16 (упр 1-4)
22	Химические формулы. Валентность. Расчет относительной молекулярной массы соединения по формуле.	22,02		7.1.2.11 -уметь правильно составлять формулы веществ	1	§17 (упр 1-7)
23	Химические формулы. Валентность. Расчет относительной молекулярной массы соединения по формуле. СОР№2	01,03		7.1.2.11 -уметь правильно составлять формулы	1	§17 (упр 1-7)
24	Обобщение	15,03			1	
					9 часов	
4-четверть						
7.4А Химические элементы и соединения в организме человека						
28	Химические элементы в организме человека. Процесс дыхания. <i>Лабораторный опыт № 11 «Исследование процесса дыхания»</i>	29,03		7.5.1.1 -понимать продукты питания как совокупность химических веществ	1	§18 (упр 1-9)
29	Питательные вещества в составе продуктов питания. Практическая работа № 4 «Определение питательных веществ в составе пищи»	05,04		7.5.1.3 -знать и уметь определять некоторые питательные вещества: углеводы (крахмал), белки, жиры	1	§18 (упр 1-9)
7.4В Геологические химические соединения						
30	Полезные геологические химические соединения. Химический состав	12,04		7.4.2.1 -понимать, что земная кора содержит много полезных химических соединений	1	§20 (упр 1-5)

	земной коры.					
31	Полезные геологические химические соединения. Химический состав земной коры	19,04		7.4.2.1 -понимать, что земная кора содержит много полезных химических соединений	1	§20 (упр 1-5)
32	Состав руды и получение металлов	26,04		7.4.2.2 -понимать, что некоторые минералы и полезные природные соединения относятся к рудам	1	§21 (упр 1-6)
33	Полезные ископаемые Казахстана	03,05		7.4.2.4 -знать, какими минеральными и природными ресурсами богат Казахстан и их месторождения	1	§22 (упр 1-8)
34	Полезные ископаемые Казахстана	10,05		7.4.2.4 -знать, какими минеральными и природными ресурсами богат Казахстан и их месторождения	1	§22 (упр 1-8)
35	СОЧ	17,05			1	Повторение глав
36	Экологические аспекты добычи полезных ископаемых.	24,05		7.4.2.5 -изучить влияние добычи природных ресурсов на окружающую среду	1	§23 (упр 1-9)
					9 часов	