

Учитель Микурова О.А.

Раздел, тема урока по УП	класс	Кол-во часов по УП	Тема БСП	Срок проведения	Дата обратной связи от обучающихся	
1.1 Предмет химии. Вещества и их свойства. (1-й из 1 ч.)	8	1	«Ближайший предмет химии составляет изучение однородных веществ, из сложения которых составлены все тела мира, превращений их друг в друга и явлений, сопровождающих такие превращения».	01.09	С первого дня	
1.2 Практическая работа № 1 (1-й из 1 ч.)		1		02.09		
1.3 Чистые вещества и смеси. Способы разделения смесей. (1-й из 1 ч.)		1		08.09		
1.4 Практическая работа №2. (1-й из 1 ч.)		1		09.09		
1.5 Физические и химические явления. Химические реакции. (1-й из 1 ч.)		1		15.09		
1.6 Молекулы, атомы и ионы. Веществ молекулярного и немолекулярного строения. (1-й из 1 ч.)		1	Жизнь – это движение, пусть даже одной молекулы.	16.09		
1.7 Простые и сложные вещества. Химические элементы. (1-й из 1 ч.)		1		22.09		
1.8 Относительная атомная масса. Знаки химических элементов. (1-й из 1 ч.)		1		23.09		
1.9 Закон постоянства состава веществ. (1-й из 1 ч.)		1		29.09		
1.10 Химические формулы. Относительная молекулярная масса. (1-й из 1 ч.)		1		30.09		
1.11 Вычисления по химическим формулам. Массовая доля элемента в соединении. (1-й из 1 ч.)		1		06.10		
1.12 Валентность химических элементов составление химических формул по валентности. (1-й из 1 ч.)		1		07.10		
1.13 Составление химических формул по валентности. (1-й из 1 ч.)		1		13.10		
1.14 Атомно-молекулярное учение. (1-й из 1 ч.)		1		Химия это не только то, что вы изучаете на уроках, но и реакция друг на друга.	14.10	
1.15 Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения. (1-й из 1 ч.)		1			20.10	
1.16 Упражнения в написании уравнений химических реакций		1	21.10			

(1-й из 1 ч.)				
1.17 Типы химических реакций. (1-й из 1 ч.)		1		03.11
1.18 Упражнение в написании химических уравнений (1-й из 1 ч.)		1		10.11
1.19 Решение расчетных задач по химическим уравнениям реакций. (1-й из 1 ч.)		1		11.11
1.20 Повторение и обобщение темы: Первоначальные химические понятия. (1-й из 1 ч.)		1		17.11
2.1 Кислород, его общая характеристика, нахождение в природе и получение. (1-й из 1 ч.)		1	«Кислород — это вещество, вокруг которого вращается земная химия» Я.Берцелиус."	18.11
2.2 Свойства кислорода Применение кислорода. Круговорот кислорода в природе. (1-й из 1 ч.)		1		24.11
2.3 Практическая работа №3. Получение и свойства кислорода. (1-й из 1 ч.)		1		25.11
2.4 Озон. Аллотропия кислорода. (1-й из 1 ч.)		1		01.12
2.5 Воздух и его состав. (1-й из 1 ч.)		1		02.12
3.1 Водород, его общая характеристика и нахождение в природе и получение. (1-й из 1 ч.)		1		Элемент Вселенной и элемент будущего.
3.2 Свойства и применение водорода. (1-й из 1 ч.)		1	09.12	
3.3 Обобщение темы: Кислород. Водород. (1-й из 1 ч.)		1	15.12	
3.4 Практическая работа №4 Получение водорода и исследование его свойств. (1-й из 1 ч.)		1	16.12	
4.1 Вода . Растворы. (1-й из 1 ч.)		1	Если есть магия на этой планете, она содержится в воде. Лорен Эйсли	22.12
4.2 Химические свойства и применение воды. (1-й из 1 ч.)		1		23.12
4.3 Вода – растворитель. Растворы. (1-й из 1 ч.)		1		29.12