

**Тематическое планирование
Практикум по химии. 8 класс**

Раздел	Тема урока	Кол-во часов
Введение	Знакомство с целями и задачами курса, его структурой.	1
	Основные физические и химические величины.	1
Математические расчёты в химии	Относительная атомная и молекулярная массы	1
	Массовая доля химического элемента в сложном веществе	2
	Объёмная доля компонента газовой смеси	1
	Массовая доля вещества в растворе.	2
	Массовая доля примесей.	1
Количественные характеристики вещества	Основные количественные характеристики вещества.	1
	Вычисление количества вещества по известному числу частиц этого вещества.	1
	Вычисление массы вещества по известному количеству вещества.	1
	Вычисление количества вещества по известному объёму вещества.	1
	Вычисление числа частиц по известной массе вещества.	1
	Определение относительной плотности газа.	1
Количественные характеристики химического процесса	Вычисление массы продукта реакции по известной массе исходного вещества.	1
	Вычисление массы продукта реакции по известному количеству исходного вещества.	1
	Вычисление объёма одного из реагирующих веществ по заданной массе продукта реакции.	1
	Вычисление по уравнению химической реакции (если одно из реагирующих веществ дано в избытке).	2
	Вычисление массы продукта реакции по известной массе исходного вещества, содержащего примеси.	2
	Вычисление массы (количества вещества, объёма) продукта реакции, если известна масса раствора и массовая доля растворённого вещества.	1
	Генетическая связь между основными классами неорганической химии	1
	Вычисление объёмных отношений газов по химическим уравнениям.	1
	Расчёты, связанные с концентрацией растворов, растворимостью веществ, электролитической диссоциацией.	1
	Решение комбинированных задач.	1
Окислительно-восстановительные реакции	Окислительно-восстановительные реакции. Классификация окислительно-восстановительных реакций.	1
	Составление уравнений окислительно-восстановительных реакций методом электронного баланса.	1
	Повторение	1
	ИТОГО	30