

Согласовано:

МБОУ «СОШ №12»

Соломаха О.В.

Приказ №372-од от 30.08.2024

Учебная программа для 9 класса 1-е полугодие в рамках сетевого взаимодействия с ИрННТУ

№	9 класс (1-е полугодие)	Тема	Кол-во часов
1	Кислоты и основания в свете теории R электролитической диссоциации. Что такое электролиты, химические свойства кислот. Основания как электролиты. Общие химические свойства оснований. Запись уравнений реакции в ионном виде.		1
2	Классификация химических реакции по признаку сохранения или изменения степеней окисления элементов. Окислительно-восстановительные реакции, повторение основных понятий. Расстановка коэффициентов методом электролизного баланса. Типы окислительно-восстановительных реакций. Часть 1.		1
3	Классификация химических реакций по признаку сохранения или изменению степеней окисления элементов. Окислительно-восстановительные реакции, повторение основных понятий. Расстановка коэффициентов методом электронного баланса. Типы окислительно-восстановительных реакций. Часть 2.		1
4	Энергетика химических реакций		1
5	Скорость химической реакции. Химическое равновесие		1
6	Элементы-неметаллы в Периодической системе химических элементов. Особенности электронного строения атомов элементов-неметаллов. Простые вещества-неметаллы — примеры и общая характеристика физических и химических свойств. Зависимость физических свойств от типа кристаллической решетки на примере иода, серы, алмаза.		1
7	Галогены. Общая характеристика простит веществ: агрегатное состояние, цвет, физические свойства, история открытия. Положение элементов F, Cl, Br, I в Периодической системе. строение их внешних электронных оболочек. Возбужденные состояния атома на примере хлора, валентные возможности с учетом возбужденных состояний. Важнейшие степени окисления, проявляемые фтором и хлором в соединениях, формулы и названия важнейших соединений хлора в различных степенях окисления		1

