

Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение
городского округа Королев Московской области
«Средняя общеобразовательная школа № 14»

Рассмотрено
на заседании ШМО
Руководитель ШМО
_____ / Крюкова Е.И. /
Протокол № 1 «30» 08. 2019г.

Согласовано
Заместитель директора по УВР
_____ / Шахова Е.Ю. /
« 30» 08. 2019г.



Календарно-тематическое планирование
по предмету
«Химия»
11 класс

1 час в неделю

Составитель:

Биктимирова Камиля Юнусовна,
учитель химии высшей категории

КАЛЕНДАРНО-ТЕМАТИЧЕСКОЕ ПЛАНИРОВАНИЕ

№	Разделы и темы	Плановые сроки прохождения	Скорректированные сроки прохождения
		11а	
1.	Вводный инструктаж. Строение атома. Электронная оболочка.	06.09	
2.	ИОТ-16-2-16. Особенности строения электронных оболочек переходных элементов.	13.09	
3.	ПЗ и Периодическая система Д.И.Менделеева в свете теории строения атома	20.09	
4.	Химическая связь: ионная и ковалентная.	27.09	
5.	Типы кристаллических решёток. Вещества молекулярного и немолекулярного строения.	04.10	
6.	Металлическая химическая связь. Водородная связь. Единая природа химических связей.	11.10	
7.	Состав веществ. Причины многообразия веществ. Полимеры органические и неорганические.	18.10	
8.	Газообразное состояние вещества. Природные газообразные смеси: воздух и природный газ. Чистые вещества и смеси. Состав смесей. Разделение смесей.	25.10	
9.	Практическая работа № 1 «Получение, собиранье и распознавание газов. Истинные растворы. Способы выражения концентрации растворов.	08.11	
10.	Жидкое состояние вещества Вода. Жидкие кристаллы. Массовая доля растворенного вещества. Дисперсные системы. Коллоиды (золи и гели).	15.11	
11.	Твердое состояние вещества. Аморфные вещества. Состав вещества и смесей.	22.11	
12.	Дисперсные системы. Растворы. Смесии.	29.11	
13.	Контрольная работа №1 по теме «Теоретические основы общей химии».	06.12	
14.	Анализ контрольной работы. Понятие о химической реакции. Реакции, идущие без изменения состава веществ.	13.12	
15.	Классификация химических реакций, протекающих с изменением состава веществ	20.12	
16.	Скорость химической реакции. Катализ.	27.12	
17.	ИОТ 018. Обратимость химической реакции. Химическое равновесие и способы его смещения.	17.01	
18.	Роль воды в химических реакциях. Электролитическая диссоциация.	24.01	
19.	Реакции ионного обмена	31.01	
20.	Гидролиз неорганических и органических соединений. Среда водных растворов. Водородный показатель.	07.02	
21.	Окислительно-восстановительные реакции. Электролиз.	14.02	
22.	Классификация неорганических и органических соединений	21.02	
23.	Металлы. Общая характеристика. Физические свойства.	28.02	
24.	Металлы. Химические свойства. Коррозия металлов.	06.03	
25.	Неметаллы. Общая характеристика. Физические и химические свойства	13.03	
26.	Оксиды. Кислоты неорганические и органические.	20.03	
27.	Основания неорганические и органические.	03.04	

№	Разделы и темы	Плановые сроки про- хождения	Скорректиро- ванные сроки прохождения
		11а	
28.	Соли. Представители групп солей.	10.04	
29.	Генетическая связь между классами неорганических и органических соединений	17.04	
30.	Практическая работа № 2 «Решение экспериментальных задач на идентификацию неорганических веществ».	24.04	
31.	Контрольная работа №2 по теме: «Неорганические вещества»	08.05	
32.	Анализ контрольной работы. Подведение итогов за 10-11 классы	15.05	
33.	Итоговое повторение, демонстрация личных достижений учащихся	22.05	
34.			