

№	Дата	Тема урока	Форма урока	Оборудование	Домашнее задание	Коррекция
<b>І четверть</b>						
<b>Глава 1 Строение вещества. - 16 часов</b>						
1		Основные сведения о строении атома. Особенности строения электронных оболочек атомов больших периодов.			§ 1 упр 8 стр 12	
2		Периодический закон Д.И.Менделеева в свете учения о строении атома. Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева.			§ 2 упр 4 стр 24	
3		Изменения свойств элементов в периодах и группах. Положение водорода в периодической системе. Значение ПЗ и ПС Д.И.Менделеева для развития науки и понимания химической картины мира.			§ 2	
4		Ионная химическая связь. И. кристаллические решетки.			§ 3 упр 9 стр 29	
5		Ковалентная химическая связь. Механизмы образования ковалентной связи. Кристаллические решетки.			§ 4	
6		Металлическая связь. М. кристаллическая решетка. Свойства веществ с металлическим типом связи.			§ 5	
7		Водородная химическая связь. Значения в. связи.			§ 6	
8		Полимеры. Пластмассы. Волокна.			§ 7	
9		Газообразные вещества. Молярный объем газообразных веществ. Газообразные природные смеси. Загрязнение атмосферы и борьба с ними			§ 8 упр 9 стр 29	
<b>ІІ четверть</b>						
10		Жидкие вещества. Вода. Жесткость воды. Жидкие кристаллы и их применение.			§ 9	
11		Твердые вещества.			§ 10	
12		Дисперсные системы. Грубодисперсные системы. Тонкодисперсные системы.			§ 11	
13		Состав вещества. Смеси. Вещества молекулярного и немолекулярного строения. Закон постоянства состава вещества.			§ 12 упр 6-9 стр 111	
14		Понятие «доля» и её разновидности: массовая и объемная. Доля элементов в соединении. Доля компонентов в смеси – доля примесей. Доля растворенного вещества. Объемная доля. Доля выхода продукта реакции от теоретически возможного.			§ 12 упр 10-14 стр 111	
15		Контрольная работа 1 по теме «Строение вещества»			§ 12 упр 13,14 стр 111	
16		ПР №1 «Получение, собираніе и распознавание газов».				
<b>ІІІ четверть</b>						
<b>Глава 2 Химическое равновесие 8 часов</b>						
17		Понятие о химических реакциях. Реакции, идущие без изменения состава ве-			§ 13	

		ществ. Аллотропия. Изомерия.			
18		Классификация химических реакций, протекающих с изменением состава веществ. Реакции экзо- и эндотермические.			§ 14 упр 6-9 стр 126
19		Скорость химической реакции. Зависимость х.р. от природы реагирующих веществ.			§ 15 упр 6, 7 стр 126
20		Зависимость скорости х.р от концентрации, температуры, площади поверхности соприкосновения и катализатора			§ 15 упр 8, 9 стр 126
21		Обратимость химических реакций. Химическое равновесие. Способы смещения химического равновесия (синтез аммиака).			§ 16 упр 5, 6 стр 142, 143
22		Роль воды в химических реакциях.			§ 17 упр 10 стр 150
23		Гидролиз солей.			§ 18 упр 10 стр 150
24		Окислительно-восстановительные реакции. Электролиз. Практическое применение.			§ 19 упр 7 стр 163
25		Контрольная работа 2 по теме «Химическое равновесие»			
<b>Глава 3 Вещества и их свойства - 18 часов</b>					
26		Металлы. Химические свойства. Электрохимический ряд напряжений. Коррозия металла. Виды коррозии. Способы защиты металлов от коррозий.			§ 20 упр 5 стр 173
<b>IV четверть</b>					
27		Неметаллы. Сравнительная характеристика галогенов Окислительные и восстановительные свойства неметаллов.			§ 21 упр 6, 7 стр 179
28		Кислоты. Химические свойства. Особые свойства азотной и концентрированной серной кислоты.			§ 22 упр 5-8 стр 188
29		Основания. Неорганические и органические. Классификация. Химические свойства оснований.			§ 23 упр 5-9 стр 192
30		Соли. Классификация и химические свойства. Представители солей и их значение.			§ 24 упр 5 стр 199
31		Качественная реакция на хлорид-, сульфат- и карбонат- анионы, катион аммония, катионы железа (II и III).			§ 24
32		Генетическая связь между классами неорганических соединений. Генетическая связь между классами органических соединений.			§ 25 упр 6, 7 стр 204
33		Обобщение и закрепление знаний.			повторение
34		Контрольная работа 3 по теме «Вещества и их свойства»			
35		ПР №2. Решение экспериментальных задач на идентификации органических и неорганических соединений.			