

№ п/п	Класс	Дата	Домашнее задание	
			Тема	§ (параграф)
1	8	31.03.20.	Оксиды, их классификация и свойства	§40 - задание №1. Повт. §18 задание №1
2	8	2.04.20.	Основания, их классификация и свойства	§39 - задание №1. повт. §19 задание №1
3	8	7.04.20.	Соли, их классификация и свойства.	§41, стр. 222 задание №1 и заполнить таблицу №1 §21 зад. №1
4	8	9.04.20.	Генетическая связь между классами неорганических соединений.	§42, стр. 226 выписать схему 1и гент.ряды металлов и неметаллов. Сам. Раб. Заполнить таблицу № 1
5	8	14.04.20	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Растворение и растворы».	ответить на вопросы письменно. §34-36, Сам. Раб. Заполнить таблицу № 1
6	8	16.04.20	Обобщение и систематизация знаний по теме: «Растворение и растворы».	§35, Заполнить таблицу № 2
7	8	21.04.20	Окислительно-восстановительные реакции (ОВР).	§43выписать желтые правила в тетрадь.
8	8	23.04.20	Составление электронного баланса в ОВР.	§43выписать желтые правила в тетрадь «например стр.232...»
9	8	28.04.20	Свойства простых и сложных веществ в свете ТЭД и ОВР	§34-36выписать желтые правила в тетрадь и письменно ответить на вопросы стр.192
10	8	30.04.20	Обобщение и систематизация знаний по теме «Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов, ионные уравнения, ОВР».	§34-37, Сам. Раб. Заполнить таблицу № 3

Учебник 8 класс О.С.Габриелян (в интернете) можно использовать для работы.

« Растворение. Растворы»

таблица № 2

№ п/п	Что такое раствор и растворение какой процесс: физический, химический или физико-химический по теории Д.И.Менделеева?	Выписать кратко из чего состоит раствор § 34 Как определяется его массовая доля?	Выписать из текста § 34 Какие бывают растворы?
1			

«Классы неорганических веществ».

таблица № 1

№ п/п	Классы веществ	Их различные виды.	Особенности строения и свойств	Примеры
1	ОКСИДЫ	кислотные		
		основные		
		амфотерные		
2	КИСЛОТЫ	сильные		
		средние		
		слабые		
3	ОСНОВАНИЯ	Растворимые (щелочи)	Не образуют осадок в растворе	
		Нерастворимые	Образуют осадок в растворе	
	СОЛИ	средние		
		кислые		
		основные		
		двойные		

«типы химических реакций». таблица № 3

№ п/п	типы химических реакций	Выписать из текста правило § 29-32, 35,37,43 (из интернета)
1	Реакции соединения	
2	Реакции разложения	.

3	Реакции замещения	
4	Реакции обмена	
5	Реакции диссоциации	
6	Окислительно-восстановительные реакции	
7	Ионные реакции или (реакции ионного обмена РИО)	