

Образовательный минимум

Четверть	4
Предмет	Химия
Класс	8

№	Термин, понятие	Определение
1	Свойства кислот	1. Кислота + основание = соль + вода 2. Кислота + оксид металла = соль + вода 3. Кислота + металл = соль + водород 4. Кислота + соль = Новая кислота + новая соль
2	Свойства оснований	1. Основание + кислота = соль + вода 2. Щелочь + оксид неметалла = соль + вода 3. Щелочь + соль = новое основание + новая соль.
3	Свойства оксидов	-Основных: 1. Оксид + кислота = соль + вода 2. Оксид + кислотный оксид = соль 3. Оксид + вода = щелочь. -Кислотных: 1. Оксид + основание = соль + вода 2. Оксид + основный оксид = соль 3. Оксид + вода = кислота. .
4	Свойства солей	1) Соль + кислота = Другая соль + другая кислота 2. соль + щелочь = другая соль + другое основание 3. соль1 + соль2 = соль3 + соль4.
5	Окислительно- восстановительные реакции	Реакции, в результате которых происходит изменение степеней окисления атомов химических элементов или ионов, образующих реагирующие вещества.
6	Относительная атомная масса элемента	Относительная атомная масса элемента численно равна сумме количества протонов и нейтронов $A_r = N_p + N_n$
7	Строение электронной оболочки атома	Количество энергетических уровней равно номеру периода. Количество электронов на внешнем уровне для элементов главных подгрупп равно номеру группы.