

**Образовательный минимум**

<b>Четверть</b>	<b>4</b>
<b>Предмет</b>	<b>Химия</b>
<b>Класс</b>	<b>8</b>

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