

**Образовательный минимум**

<b>Четверть</b>	<b>3</b>
<b>Предмет</b>	<b>Химия</b>
<b>Класс</b>	<b>8</b>

<b>Термин</b>	<b>Определение</b>
<b>1. Оксиды</b>	Это сложные вещества, состоящие из двух химических элементов, одним из которых является кислород.
<b>2. Аппарат Киппа</b>	универсальный прибор для получения газов (ППГ) действием растворов кислот и щелочей на твёрдые вещества.
<b>3. Массовая доля</b>	Это отношение массы определённого вещества к общей массе смеси или раствора, умноженное на 100%.
<b>4. Растворимость</b>	способность вещества образовывать с другими веществами однородные системы — растворы, в которых вещество находится в виде отдельных атомов, ионов, молекул или частиц.
<b>5. Раствор</b>	однородная (гомогенная) система, состоящая из частиц растворённого вещества, растворителя и продуктов их взаимодействия.
<b>6. Катализатор</b>	химическое вещество, ускоряющее реакцию, но не расходуемое в процессе реакции.
<b>7. Заряд</b>	Это электрический заряд, сохраняющееся свойство определённых субатомных частиц, определяющее их электромагнитное взаимодействие.
<b>8. Степень окисления</b>	Это условный заряд на атоме в молекуле или в кристалле, который вычислен из предположения, что все ковалентные полярные связи имеют ионный характер.
<b>9. Таблица растворимости</b>	Это таблица с растворимостями в воде наиболее известных неорганических кислот, оснований и солей.
<b>10. Молекула</b>	Это мельчайшая частица вещества, способная существовать самостоятельно, сохраняющая его состав и химические свойства.