

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	11

Термин	Определение
<b>1. Комплексные соединения</b>	Сложные вещества, состоящие из центральных атомов (ЦА) – комплексообразователей и лигандов (Л) – молекул или анионов, удерживаемых ковалентными связями, образованными по донорно-акцепторному механизму. Если комплекс из ЦА и Л (внутренняя сфера) заряжен, то в комплексном соединении присутствуют так же ионы внешней сферы, которые нейтрализуют заряд внутренней сферы.
<b>2. Оксиды</b>	Бинарные соединения, одним из элементов в которых является кислород в степени окисления -2.
<b>3. Основания</b>	Сложные вещества, состоящие из катионов металлов, катионов аммония или алкиламмониев или комплексных катионов и гидроксильных анионов. Реагируют с кислотами, не реагируют со щелочами.
<b>4. Амфотерность</b>	Способность веществ реагировать как с кислотами, так и со щелочами.
<b>5. Амфотерные гидроксиды</b>	Сложные вещества, состоящие из катионов металлов и гидроксильных анионов. Реагируют как с кислотами, так и со щелочами.
<b>6. Кислоты</b>	Сложные вещества, состоящие из катионов водорода и анионов кислотных остатков, которые могут быть неорганическими, органическими и комплексными.
<b>7. Соли</b>	Сложные вещества, состоящие из катионов металлов, катионов аммония или алкиламмониев или комплексных катионов и анионов кислотных остатков, которые могут быть так же неорганическими, органическими и комплексными.
<b>8. Окислительно-восстановительная реакция (ОВР)</b>	Реакция, протекающая с изменением степеней окисления элементов.
<b>9. Окислитель</b>	Атом, молекула или ион, принимающий электроны в ОВР.
<b>10. Восстановитель</b>	Атом, молекула или ион, отдающий электроны в ОВР.
<b>11. Окисление</b>	Процесс отдачи электрона.
<b>12. Восстановление</b>	Процесс принятия электрона.
<b>13. Гидролиз солей</b>	Процесс взаимодействия ионов солей с водой с образованием малодиссоциирующих веществ.