

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	11

Термин	Определение
1. Комплексные соединения	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.
2. Оксиды	Бинарные соединения, одним из элементов в которых является кислород в степени окисления -2.
3. Основания	Сложные вещества, состоящие из катионов металлов, катионов аммония или алкиламмониев или комплексных катионов и гидроксильных анионов. Реагируют с кислотами, не реагируют со щелочами.
4. Амфотерность	Способность веществ реагировать как с кислотами, так и со щелочами.
5. Амфотерные гидроксиды	Сложные вещества, состоящие из катионов металлов и гидроксильных анионов. Реагируют как с кислотами, так и со щелочами.
6. Кислоты	Сложные вещества, состоящие из катионов водорода и анионов кислотных остатков, которые могут быть неорганическими, органическими и комплексными.
7. Соли	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.
8. Окислительно-восстановительная реакция (ОВР)	Реакция, протекающая с изменением степеней окисления элементов.
9. Окислитель	Атом, молекула или ион, принимающий электроны в ОВР.
10. Восстановитель	Атом, молекула или ион, отдающий электроны в ОВР.
11. Окисление	Процесс отдачи электрона.
12. Восстановление	Процесс принятия электрона.
13. Гидролиз солей	Процесс взаимодействия ионов солей с водой с образованием малодиссоциирующих веществ.