

Образовательный минимум

Четверть	4
Предмет	Химия
Класс	11

Термин	Определение
1. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР)	Химические реакции, протекающие с изменением степеней окисления атомов некоторых химических элементов.
2. Окислитель	Частица, принимающая электроны.
3. Восстановитель	Частица, отдающая электроны.
4. Реакция ионного обмена (РИО)	Реакция между ионами, протекающие в водных растворах электролитов. РИО протекают без изменений степеней окисления элементов.
5. Коррозия металлов	ОВР металлов с веществами окружающей среды, приводящая к разрушению поверхности металлов.
6. Закон Авогадро	В равных объемах различных газов при одинаковых условиях (температуре и давлении) содержится одинаковое количество молекул
7. Относительная плотность газа (1) по газу (2)	При одинаковой температуре и давлении отношения плотностей газов равно отношению их молекулярных масс.
8. Закон простых объемных отношений	Отношение объемов вступающих в реакцию и образующихся в результате реакции газов, измеренных при одинаковых условиях, равно отношению их стехиометрических коэффициентов в уравнении реакции.