

Образовательный минимум

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	9

№	Термин, понятие	Определение
1	Электролитическая диссоциация	Процесс распада электролита на ионы при растворении его в воде или расплавлении.
2	Кислоты	Сложные вещества, диссоциирующие на катионы водорода и анионы кислотного остатка, например: $H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$
3	Основания	Сложные вещества, диссоциирующие на катионы металла и гидроксид-анионы. $NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$
4	Соли	Сложные вещества, диссоциирующие на катионы металла и анионы кислотного остатка, например: $Na_2SO_4 \rightarrow 2Na^+ + SO_4^{2-}$
5	Сильные электролиты	Полностью распадаются на ионы, это почти все растворимые соли, сильные кислоты (соляная HCl, азотная HNO ₃ , серная H ₂ SO ₄ и др.), щелочи.
6	Слабые электролиты	Незначительно диссоциируют на ионы, это слабые кислоты, вода.
7	Реакции ионного обмена	Протекают до конца, если <ul style="list-style-type: none">• выпадает осадок• выделяется газ• образуется малодиссоциирующее вещество.