

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: $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{H}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
3	Основания	Сложные вещества, диссоциирующие на катионы металла и гидроксид-анионы. $\text{NaOH} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{OH}^-$
4	Соли	Сложные вещества, диссоциирующие на катионы металла и анионы кислотного остатка, например: $\text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2\text{Na}^+ + \text{SO}_4^{2-}$
5	Сильные электролиты	Полностью распадаются на ионы, это почти все растворимые соли, сильные кислоты (соляная HCl , азотная HNO_3 , серная H_2SO_4 и др.), щелочи.
6	Слабые электролиты	Незначительно диссоциируют на ионы, это слабые кислоты, вода.
7	Реакции ионного обмена	Протекают до конца, если • выпадает осадок • выделяется газ • образуется малодиссоциирующее вещество.