

<b>ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ МИНИМУМ. ПАМЯТКА</b>	Предмет	Химия
	Класс	9
Отчетный период		2 четверть

<b>№</b>	<b>Термин, понятие</b>	<b>Определение</b>
1	<b>Электролитическая диссоциация</b>	Процесс распада электролита на ионы при растворении его в воде или расплавлении.
2	<b>Кислоты</b>	Электролиты, при жиссоциации которых в качестве катионов образуются только протоны, например: $H_2SO_4 \rightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$
3	<b>Основания</b>	Электролиты, при диссоциации которых в качестве анионов образуются только гидроксид-ионы. $NaOH \rightarrow Na^+ + OH^-$
4	<b>Соли</b>	Электролиты, диссоциирующие на катионы металла и анионы кислотного остатка, например: $Na_2 SO_4 \rightarrow 2 Na^+ + SO_4^{2-}$
5	<b>Сильные электролиты</b>	Полностью распадаются на ионы, это все растворимые соли, сильные кислоты (соляная HCl, азотная HNO <sub>3</sub> , серная H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> , бромоводородная HBr, иодоводородная HI), щелочи.
6	<b>Слабые электролиты</b>	Незначительно диссоциируют на ионы, это остальные кислоты, вода, н/р основания и соли
7	<b>Реакции ионного обмена</b>	Протекают до конца, если <ul style="list-style-type: none"> <li>• выпадает осадок</li> <li>• выделяется газ</li> <li>• образуется малодиссоциирующее вещество.</li> </ul>