

## ОБРАЗОВАТЕЛЬНЫЙ МИНИМУМ

| № | Термин, понятие                      | Определение                                                                                                                                                                                                                                                           |
|---|--------------------------------------|-----------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|
| 1 | <b>Электролитическая диссоциация</b> | Процесс распада электролита на ионы при растворении его в воде или расплавлении.                                                                                                                                                                                      |
| 2 | <b>Кислоты</b>                       | Сложные вещества, диссоциирующие на катионы водорода и анионы кислотного остатка.                                                                                                                                                                                     |
| 3 | <b>Основания</b>                     | Сложные вещества, диссоциирующие на катионы металла и гидроксид-анионы.                                                                                                                                                                                               |
| 4 | <b>Соли</b>                          | Сложные вещества, диссоциирующие на катионы металла (или ионы аммония) и анионы кислотного остатка.                                                                                                                                                                   |
| 5 | <b>Степень диссоциации</b>           | Отношение числа продиссоциированных молекул к общему числу молекул, находящихся в растворе.                                                                                                                                                                           |
| 6 | <b>Сильные электролиты</b>           | Полностью распадаются на ионы, это почти все растворимые соли, сильные кислоты (хлороводородная, бромоводородная, йодоводородная, азотная, серная, хлорная $\text{HClO}_4$ , хлорноватая $\text{HClO}_3$ ), щелочи (кроме гидроксида аммония $\text{NH}_4\text{OH}$ ) |
| 7 | <b>Слабые электролиты</b>            | Незначительно диссоциируют на ионы, это слабые кислоты, вода, гидроксид аммония                                                                                                                                                                                       |
| 8 | <b>Реакции ионного обмена</b>        | Протекают до конца, если выпадает осадок, выделяется газ или образуется малодиссоциирующее вещество.                                                                                                                                                                  |