

Образец ГДЗ

Домашняя работа

ПО ХИМИИ

за 9 класс

к учебнику «Химия. 9 класс»
Г.Е. Рудзитис, Ф.Г. Фельдман,
М.: «Просвещение», 2012 г.

Глава I. Электролитическая диссоциация

§1—3

Вопрос 1.

Раствор хлорида натрия является электролитом. При растворении в воде ионная кристаллическая решетка хлорида натрия разрушается. NaCl распадается на ионы Na^+ и Cl^- .

Раствор сахара электролитом не является. Молекулы сахара имеют ковалентную неполярную связь, при растворении сахара в воде разрушение его молекулы и образование заряженных ионов не происходит, поэтому такой раствор электрического тока не проводит.

Вопрос 2.

В молекуле воды связи между атомами водорода и кислорода ковалентные сильнополярные, поэтому молекула воды полярна. При растворении в воде ионных соединений молекулы воды притягиваются своими отрицательными полюсами к положительно заряженным ионам растворенного вещества, а положительными полюсами — к отрицательно заряженным ионам растворенного вещества. В результате этого связь между ионами ослабляется и кристаллическая решетка разрушается. Этому процессу способствует также большая диэлектрическая проницаемость воды.