

Определения:

Аллотропия — способность элемента образовывать несколько простых веществ.

Окисление — процесс ухода электронов.

Восстановление — процесс прихода электронов.

Окислитель — понижает СТОК.

Восстановитель — повышает СТОК.

Гремучая смесь — смесь двух объемов Н и одного объема О.

Электролиты — вещества, которые диссоциируют на ионы в расплавах или растворах.

Диссоциация — процесс распада электролита на ионы.

Растворы — гомогенные физико-химические системы, состоящие из растворителя и частиц растворенного вещества.

Гомогенные — однородные составляющие частицы на видны ни глазом, ни под микроскопом.

Разбавленные растворы — растворенного вещества мало, много меньше максимума.

Концентрированные растворы - растворенного вещества много, близко к максимальному возможному.

Ненасыщенные растворы — в данных условиях можно еще растворить вещество.

Насыщенный раствор — в данных условиях растворенного вещества максимальное количество.

Пересыщенные растворы — в данных условиях растворенного вещества больше максимального.

Очень неустойчивые системы.