

ВТ Тема 13 «Правило расстановки коэффициентов в уравнении с помощью электронного баланса»

Карточка №1

- 1. Степень окисления** это - условный заряд атомов химического элемента в соединении, вычисленный на основе предположения, что все соединения (и ионные, и ковалентно-полярные) состоят только из ионов.
- 2. Низшая СО-** чем правее или выше химический элемент в ПСХЭ, тем СО низшая более электроотрицательный атом и имеет знак «- .», перед цифрой, самый сильный окислитель F(фтор) у него всегда СО «-1».
- 3. Окислитель** – вещество, атомы, молекулы или ионы которого принимают электроны.
- 4. Окисление** – процесс отдачи электронов атомом, молекулой или ионом, степень окисления элемента повышается

Карточка №2

- 1. Высшая СО-** чем левее и ниже химический элемент в ПСХЭ, тем СО высшая менее электроотрицательный и имеет знак «+.» перед цифрой, ориентируемся по F(фтору)
- 2. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР)** – реакции, в ходе которых изменяются степени окисления элементов вследствие перехода электронов от восстановителя к окислителю.
- 3. Восстановитель** – вещество, атомы, молекулы или ионы которого отдают электроны.
- 4. Восстановление** – процесс приёма электронов атомом, молекулой или ионом, степень окисления элемента понижается.

Карточка №3

- 1. Низшая СО-** чем правее или выше химический элемент в ПСХЭ, тем СО низшая более электроотрицательный атом и имеет знак «- .», перед цифрой, самый сильный окислитель F(фтор) у него всегда СО «-1».
- 2. Окислитель** – вещество, атомы, молекулы или ионы которого принимают электроны.
- 3. Восстановление** – процесс приёма электронов атомом, молекулой или ионом, степень окисления элемента понижается.
- 4. Окисление** – процесс отдачи электронов атомом, молекулой или ионом, степень окисления элемента повышается

Карточка №4

- 1. Степень окисления** это - условный заряд атомов химического элемента в соединении, вычисленный на основе предположения, что все соединения (и ионные, и ковалентно-полярные) состоят только из ионов.
- 2. Высшая СО-** чем левее и ниже химический элемент в ПСХЭ, тем СО высшая менее электроотрицательный и имеет знак «+.» перед цифрой, ориентируемся по F(фтору)
- 3. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР)** – реакции, в ходе которых изменяются степени окисления элементов вследствие перехода электронов от восстановителя к окислителю.
- 4. Восстановитель** – вещество, атомы, молекулы или ионы которого отдают электроны.