

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.