

Термохимия изучает тепловые эффекты химических реакций.

Термохимия изучает тепловые эффекты химических реакций. Тепловым эффектом химической реакции (или процесса) называется количество теплоты, выделенное или поглощенное системой при отсутствии полезной работы. Если существует полезная работа, то тепловой эффект отличается от количества теплоты на величину этой работы. В термодинамике тепловой эффект считается положительным, если энергия системой поглощается.

Термохимическое уравнение - уравнение реакции, содержащее сведения о тепловом эффекте. Так как тепловой эффект зависит от агрегатного состояния, аллотропных и полиморфных модификаций, эти сведения также указываются в термохимическом уравнении. Пример термохимического уравнения: Тепловой эффект реакции не зависит от промежуточных стадий и определяется только начальным и конечным состоянием системы. Следствие 1. Тепловой эффект разложения какого-либо соединения равен, но противоположен по знаку тепловому эффекту образования этого соединения. Следствие 2. Если две реакции имеют одинаковое начальное состояние и разные конечные, то разность их тепловых эффектов равна тепловому эффекту перехода из одного конечного состояния в другое. Следствие 3. Если две реакции из различных начальных состояний приходят к одному конечному, то разность их тепловых эффектов равна тепловому эффекту перехода из одного начального состояния в

Ссылка на статью: [Термохимия изучает тепловые эффекты химических реакций.](#)