



# ЭНТАЛЬПИЯ

---

ЭНТАЛЬПИЯ (от греч. ἐνθάπτω – нагревать), термодинамич. потенциал, характеризующий состояние равновесной термодинамич. системы при выборе в качестве осн. термодинамич. параметров энтропии  $S$  и давления  $p$ . Термин ввёл Х. *Камерлинг-Оннес*. Обозначается  $H(S, p, N, x_i)$ , где  $N$  – число частиц системы;  $x_i$  – др. макроскопич. параметры системы.  $\Theta$  – аддитивная функция, т. е.  $\Theta$  всей системы равна сумме  $\Theta$  составляющих её частей.  $\Theta$  связана с внутр. энергией  $U$  системы соотношением  $H=U+pV$ , где  $V$  – объём системы. Равновесному состоянию системы при постоянных  $S$  и  $p$  соответствует миним. значение  $\Theta$ . Изменение  $\Theta$ .  $\Delta H$  равно количеству теплоты, которое сообщают системе или отводят от неё при постоянном давлении, поэтому  $\Delta H$  характеризует тепловые эффекты фазовых переходов (плавления, кипения и др.), химич. реакций и др. процессов, протекающих при постоянном давлении. В изолиров. системе при постоянном давлении  $\Theta$  сохраняется, поэтому её иногда называют теплосодержанием или тепловой функцией.