

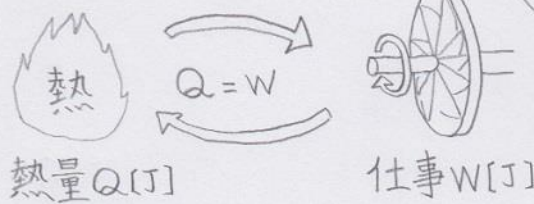
116. 熱力学の第一法則・第二法則とエントロピー

？有第三の
第二の
ものや

・熱力学の第一法則

(エネルギー保存の法則)

任意の異なる二つの状態
について、それらのエネ
ルギー総量の差はゼロで
ある



まずは第一法則

今回は
熱力学
について

・熱力学の第二法則



熱エネルギーを仕事に変えるため
には、より温度の低い物体が
必要
(※他にも様々な表現がある)

火力発電は熱力学を用いているのね

続いて第二法則

第三法則
は省略

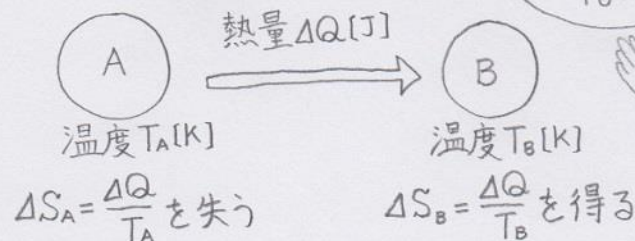
比エントロピー s :
物質 1kg 当たりの
エントロピー [J/kg·K]

熱力学の第二法則
から、 $T_A > T_B$ ね

・エントロピー S [J/K]

$$dS = \frac{dQ}{T} \text{ [J/K]}$$

dS : 温度 T [K] の物質が
熱量 dQ [J] を得た時
に増加するエントロピー



で、今回覚えて
もらいたいのは
エントロピー S