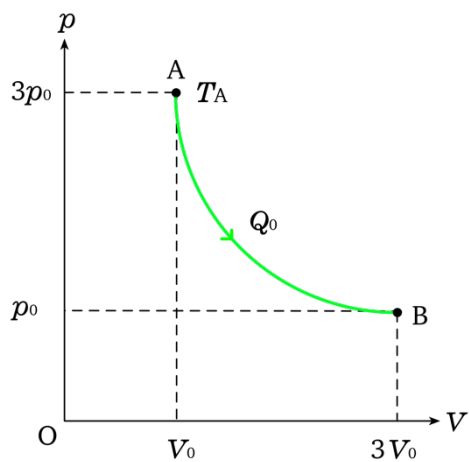


☆等温変化（単原子の場合）

温度一定のまま気体が熱のやりとりをする

A→Bは等温変化，気体は Q_0 の熱量を吸収



・ A, B の内部エネルギー

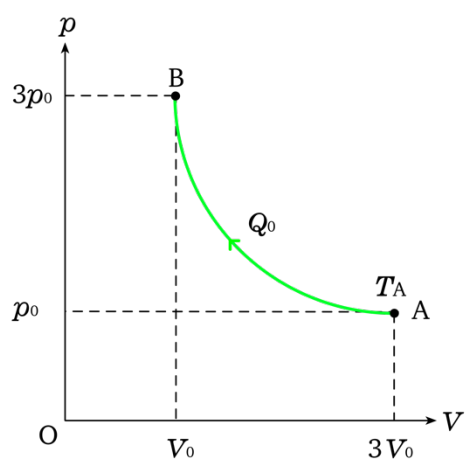
・ B での温度

・ 熱力学の第一法則

$$Q_{\text{in}} = \Delta U + W_{\text{out}}$$

・ 気体が外部にした仕事 W_{out}

気体は Q_0 の熱量を放出



・ A, B の内部エネルギー

・ B での温度

・ 熱力学の第一法則

$$Q_{\text{in}} = \Delta U + W_{\text{out}}$$

・ 外部が気体にした仕事 W_{in}