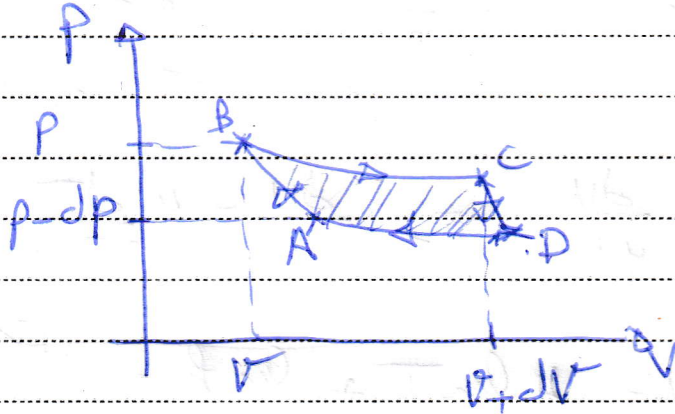


عبارة المردودة على $T_B = T$

$$T_A = T - dT$$



$$\eta = 1 - \frac{T_A}{T_B}$$

$$\eta = 1 - \frac{T - dT}{T} \quad \text{أي}$$

$$\eta = \frac{dT}{T} \quad \text{أو} \quad \text{①}$$

بالنسبة للتطبيق:

العمل الذي يمكن أن يكون له معنى في حالة dp و dV لا يكون

$$\delta W = dp \cdot dV = d\left(\frac{U}{3}\right) \cdot dV = \frac{dU \cdot dV}{3}$$

وكمية الحرارة المضافة Q_{in} :

$$\delta Q = dU - (-p dV)$$

$$U = U_0$$

أو

$$dU = U dV$$

حيث U هو الطاقة الداخلية في وحدة الكتلة