Entalpía

$H = E + PV; \quad \Delta H = \Delta E + P\Delta V$

$\Delta H = Q \text{ para } \Delta P = 0 \text{ (presión constante)}$

Trabajo

$W = \int PdV$

Gas ideal, reversible isotérmico

$$W = nRTln\frac{V_2}{V_1}$$

Gas ideal isobárico

$W = P\Delta V$

Temperatura variable:

$\Delta H = \int C_v dT$

Para C_p *constante*

$\Delta H = C_p \Delta T$