Application du second principe

→ Appliquer les résultats du chapitre 5

→ Transformation adiabatique irréversible :

2 méthodes :

- On considère le chemin imaginaire **réversible** du même point de départ au même point d'arrivée.

$$\text{Et } dS = \frac{\delta Q_{rev}}{T} \text{ et } \Delta S = \Delta S_1 + \Delta S_2$$

- On part de l'identité thermodynamique

$$dS = \frac{dU}{T} + \frac{P}{T}dV$$

→ Transformation adiabatique réversible

→ Transformation isotherme