

Aujourd'hui

Entropie et 2^{ème} principe

-Définition macroscopique, variable d'état

$$\Delta S = \int_{\text{rév}} \delta Q / T$$

$$dS = \delta Q / T_{\text{rév}}$$

-Entropie pour un gaz parfait

-Diagramme T-S

ex. cycle de Carnot

-Ex. de calcul de S

processus réversibles

processus irréversibles

