

Chapitre 27 : Deuxième principe de la thermodynamique - Bilans d'entropie

Capacités et connaissances	A	B	C	D
Relier l'existence d'une entropie créée à une ou plusieurs causes physiques de l'irréversibilité.				
Enoncer le second principe : $\Delta S = S_{ech} + S_{cr}$ avec $S_{ech} = \sum_i \frac{Q_i}{T_i}$.				
Décrire chacun des termes et leur statut.				
Utiliser l'expression fournie de la fonction d'état entropie et son extensivité.				
Définir un système fermé et établir pour ce système un bilan entropique.				
Connaître la loi de Laplace et ses conditions d'application.				
Interpréter l'entropie en termes de désordre statistique à l'aide de la formule de Boltzmann fournie				