
Thermodynamique de l'ingénieur



Olivier Cleynen



Table des matières

1	Notions fondamentales	9
1.1	Démarche	11
1.2	Notion d'énergie	12
1.3	L'énergie mécanique	17
1.4	Le travail	19
1.5	La chaleur	22
1.6	Le chaud et le froid	26
1.7	Un peu d'histoire : mesurer le degré de chaleur	28
1.8	Exercices	31
2	Les systèmes fermés	37
2.1	Pourquoi utiliser un système fermé ?	39
2.2	Conventions de comptabilité	41
2.3	Le premier principe dans un système fermé	43
2.4	Quantifier le travail avec un système fermé	45
2.5	Quantifier la chaleur avec un système fermé	60
2.6	Un peu d'histoire : le moteur compound	61
2.7	Exercices	63
3	Les systèmes ouverts	69
3.1	Pourquoi utiliser un système ouvert ?	71
3.2	Conventions de comptabilité	72
3.3	Le premier principe dans un système ouvert	73
3.4	Quantifier le travail avec un système ouvert	78
3.5	Quantifier la chaleur avec un système ouvert	85
3.6	Un peu d'histoire : degré et quantité de chaleur	86
3.7	Exercices	87
4	Le gaz parfait	93
4.1	Définition	95
4.2	Propriétés des gaz parfaits	100
4.3	Énergie et température	103
4.4	Transformations élémentaires réversibles	107
4.5	Un peu d'histoire : les questionnements de Lavoisier et Laplace	121
4.6	Exercices	123
5	Liquides et vapeurs	129
5.1	Ébullition et liquéfaction	131
5.2	Description qualitative des propriétés de l'eau	136
5.3	Quantification des propriétés de l'eau	143
5.4	Transformations élémentaires réversibles	151

5.5	Un peu d'histoire : le cheval-vapeur	161
5.6	Exercices	163
6	Cycles thermodynamiques	171
6.1	Conventions graphiques	173
6.2	Transformer chaleur et travail	175
6.3	Rendement des cycles	183
6.4	Un peu d'histoire : le nombre de temps moteur	189
6.5	Exercices	192
7	Le second principe	203
7.1	Le second principe	205
7.2	Le second principe et les machines thermiques	207
7.3	Le cycle de Carnot	212
7.4	L'échelle de température thermodynamique	224
7.5	Efficacité maximale des machines	229
7.6	Un peu d'histoire : le rêve de Rudolf Diesel	232
7.7	Exercices	234
8	L'entropie	239
8.1	Le concept de l'entropie	241
8.2	Définition	243
8.3	Les variations d'entropie	246
8.4	Prédire le sens des transformations	259
8.5	L'entropie, le temps, et l'univers	265
8.6	Un peu d'histoire : l'aventurier Rumford	268
8.7	Exercices	269
9	Cycles moteurs à vapeur	275
9.1	Pourquoi utiliser un moteur à vapeur ?	277
9.2	Critères d'évaluation des moteurs	278
9.3	Composants des installations à vapeur	281
9.4	Cycles moteurs à vapeur	290
9.5	Exercices	301
10	Cycles moteurs à gaz	305
10.1	Pourquoi utiliser un moteur à gaz ?	307
10.2	Critères d'évaluation des moteurs à gaz	308
10.3	Moteurs alternatifs	312
10.4	Composants des turbomachines	318
10.5	Les configurations des turbomachines	326
10.6	Modification des cycles des turbomachines	333
10.7	Exercices	340

Annexes	345
A1 Abaques de vapeur	346
A2 Pression indiquée et pression réelle	355
A3 Conventions de notation	356
A4 Construction de ce livre	357
A5 Réutilisation de ce livre	358
 Bibliographie	 359

Objectifs

Donner à l'étudiant/e les moyens de décrire et de quantifier :

- le comportement des fluides lors des transferts de chaleur et de travail ;
- le principe de fonctionnement des moteurs et réfrigérateurs ;
- les principales caractéristiques des moteurs de l'industrie.

Le livre est abordable avec un niveau Baccalauréat, et peut servir d'appui pour aborder ensuite un cours de mécanique des fluides ou de conception motorisation. Il n'est pas destiné à la préparation d'un concours *prépa*, mais il peut servir pour consolider ou re-visiter les notions qui y sont abordées.



Ce document est placé sous licence Creative Commons CC-BY-SA. Les conditions de sa ré-utilisation sont détaillées en annexe [A5](#).

Ce document est actuellement édité par un groupe de travail *Framabook* en vue de sa publication sous forme de livre début 2015.

Olivier Cleynen a construit et rédigé l'ouvrage, et réalisé la plupart des schémas. Ses plus vifs remerciements vont aux personnes suivantes pour leurs contributions :

- Philippe Depondt a écrit quatre sections historiques (§1.7, §3.6, §4.5, §8.6) ;
- Nicolas Horny a effectué une relecture critique des aspects techniques et scientifiques de l'ouvrage ;
- Christophe Masutti et Mireille Bernex ont particulièrement contribué à la finalisation de l'ouvrage ;
- De nombreuses personnes, en corrigeant des erreurs ou proposant des améliorations, ont réduit l'entropie de ce document, parmi lesquelles : *Antoine L., Hamassala David Dicko, Kévin R., Florianne B., Julien D., Anthony Jouny, Thomas N., Amazigh.L.H, Victor D., Daniel C.-N., Pierrick Degardin, Arthur A., Ulrick M., Solène J., Florian Paupert, Gatien Bovyn, Mehdi Z., Jean-Bernard Marcon, Luc Benoit, Thibault Mattera, Arnaud Gallant.*
- De multiples contributeurs, en publiant leurs photos et figures sous licence libre, ont contribué à illustrer le livre, sans y être toutefois associés.

Toutes les erreurs restantes dans le présent document sont le fait d'Olivier Cleynen. Vous pouvez envoyer vos retours d'expérience, signalements, critiques et autres, toujours très vivement appréciés, à l'adresse olivier.cleynen@ariadacapo.net.

Introduction

*

La thermodynamique est l'étude de la conversion de l'énergie entre deux formes, chaleur et travail. Pourtant, ses débuts remontent bien avant que ces trois concepts ne soient établis : pendant longtemps il ne s'agissait que de se pencher sur *la nature de la chaleur*. Autrement dit, que veut dire « chaud » exactement ? Peut-on le mesurer ?

Les premières réflexions sur la nature de la matière et celle du feu datent de la Grèce antique et donnent déjà naissance à la théorie atomique. Mais il ne s'agit alors que de constructions philosophiques, plus fondées sur une vision spirituelle organisée du monde que sur de réels travaux d'observation.

Il faudra attendre le XVII^e siècle pour que débute de sérieux travaux de recherche sur ce sujet. C'est la température, dont on se fait plus facilement une idée que de la chaleur, qui est d'abord le centre d'intérêt. La conception du thermomètre soulève en effet de nombreux problèmes d'ingénierie et de physique : comment lier cette idée de « température » à un phénomène observable directement, de façon prévisible et reproductible ?

Pendant ces années et jusqu'en 1850, la thermodynamique reste à l'échelle macroscopique – il n'est pas encore question d'atome ou de molécule. Elle suscite beaucoup d'intérêt parce qu'elle aborde directement les phénomènes de frottement et de transfert de chaleur, qui ne se produisent jamais que dans un seul sens, et auxquels une vision mécanique newtonienne de l'univers ne peut fournir d'explication.

Le grand essor des machines thermiques, au début du XIX^e siècle, prend la science de court. Les premiers moteurs pompent l'eau hors des mines, mais la thermodynamique – qui ne porte alors même pas son nom – ne sait pas expliquer comment. Il faudra une trentaine d'années avant que la théorie ne rattrape la

pratique et que l'on établisse une vision cohérente de la thermodynamique permettant, par exemple, de prévoir le rendement d'un moteur.

En 1865, le physicien allemand Rudolf Clausius clôture près d'un siècle de tâtonnements en explicitant les grandes bases de ce que l'on commence à appeler « thermodynamique » : c'est ce que nous connaissons aujourd'hui sous le nom des deux principes. Il généralise, ce faisant, ses observations sur un ballon de gaz à l'univers tout entier. De leur côté, l'écossais James Clerk Maxwell et l'autrichien Ludwig Boltzmann réconcilieront la thermodynamique avec la physique des particules en travaillant au niveau microscopique. Au fur et à mesure du XX^e siècle, le concept d'incertitude se fait accepter et la thermodynamique devient affaire de probabilités et de quantification du désordre ; elle sert même à poser les bases de la théorie de l'information.

Entre temps, la révolution industrielle a eu lieu. Délaissant la pompe à eau, le moteur thermique est passé à la propulsion des locomotives, puis des navires, automobiles, génératrices de courant et avions. Notre mode de vie, dans lequel la force physiologique humaine n'a plus la moindre importance, montre à quel point nous sommes devenus dépendants de la puissance et de la précision que ce moteur permet. En somme, il est la raison pour laquelle notre environnement diffère tant de celui de nos ancêtres, et de celui que connaîtront nos descendants. La thermodynamique permet de comprendre le fonctionnement déroutant de cet engin à la fois banal et effroyable.

Au cours de cette série de dix chapitres sur *la thermodynamique de l'ingénieur*, nous passerons du comportement élémentaire des fluides à la théorie des moteurs – l'objectif étant de fournir à l'étudiant/e une bonne compréhension du fonctionnement des machines à chaleur et une base solide pour pouvoir aborder la conception moteur et la mécanique des fluides.

