

Thermodynamics	Termodinamika Cabang ilmu fisika yang mempelajari perilaku zat dibawah kontrol suhu secara makroskopik
Thermodynamic System atau system Surroundings	Sistem termodinamika atau sistem Sesuatu yang menjadi objek tinjauan Lingkungan Segala sesuatu yang berada diluar sistem, yang berpengaruh secara signifikan pada sistem
Boundary	Batas Permukaan nyata atau khayal yang memisahkan sistem dengan lingkungan
Closed system	Sistem tertutup Sistem yang hanya mengizinkan interaksi usaha dan kalor, tetapi tidak mengizinkan adanya interaksi massa
Open system	Sistem terbuka Sistem yang mengizinkan adanya interaksi usaha, kalor, dan massa
Isolated system	Sistem terisolasi Sistem yang tidak mengizinkan adanya interaksi kalor dengan lingkungannya
Specific volume	Volume jenis Volume persatuan massa
Intensive properties	Besaran intensif atau koordinat intensif Besaran yang tidak bergantung pada ukuran sistem
Extensive properties	Besaran ekstensif atau koordinat ekstensif Besaran yang bergantung pada ukuran sistem
Thermal equilibrium	Kesetimbangan termal Suatau sistem dikatakan setimbang termal bila suhu di semua bagian sistem sudah sama. Atau interaksi kalor antar bagian sistem sudah selesai
Mechanical equilibrium	Kesetimbangan mekanik Suatu sistem dikatakan setimbang mekanik bila tekanan di semua bagian sistem sudah sama. Atau sudah tidak ada lagi interaksi antar bagian sistem akibat perbedaan tekanan
Chemical equilibrium	Kesetimbangan kimia Suatau sistem dikatakan setimbang kimia bila sudah tidak terjadi lagi reaksi kimia dalam sistem yang dapat mengubah komposisi kimia dari sistem tersebut
Process	Proses, Perubahan koordinat termodinamika atau variabel penyusun sistem
Quasi-static process	Proses kuasistatik, suatu proses perubahan yang berlangsung demikian lambatnya, sehingga setiap saat sistem dapat dipandang selalu dalam keadaan kesetimbangan termodinamika
Thermodynamic equilibrium	Kesetimbangan termodinamika Suatu sistem dikatakan setimbang termodinamika bila sistem tersebut berada dalam setimbang termal, mekanik, dan kimia
Process path	Lintasan proses, Deretan proses yang dilalui oleh sistem
Isothermal process	Proses isoterma, proses yang berlangsung pada suhu konstan
Isobaric process	Proses isobarik, proses yang berlangsung pada tekanan konstan
Isochoric process atau Isometric process	Proses isokhorik atau proses isometrik, proses yang berlangsung pada volume konstan
cycle	Siklus, sederetan proses yang berlangsung sedemikian rupa sehingga keadaan akhir sistem sam dengan keadaan awalnya
simple compressible system	Sistem kompresibel sederhana, Suatu sistem tanpa kehadiran efek kelistrikan, kemagnetan, gravitasi, gerak dan tegangan permukaan
Pressure	Tekanan, Gaya persatuan luas Untuk gas; Laju perubahan momentum rata-rata molekul-molekul gas

	persatuan luas, sebagai hasil tumbukan antara molekul gas dan dinding bejana dimana gas berada
Manometer	Manometer, Alat untuk mengukur perbedaan tekanan
Barometer	Barometer, Alat untuk mengukur tekanan atmosfer
Temperature	Suhu, Besaran fisika yang dimiliki bersama oleh dua buah sistem atau lebih dalam keadaan setimbang termal
Zeroth law of thermodynamics	Hukum ke-0 termodinamika Jika Sistem A setimbang termal dengan sistem B, sedangkan sistem B setimbang termal dengan sistem C, maka sistem A setimbang termal dengan sistem C
Celsius scale	Skala Celsius, Dalam skala Celsius, titik lebur dan titik didih air ditandai dengan angka 0 dan 100
Fahrenheit scale	Skala Fahrenheit, Dalam skala Fahrenheit titik lebur dan titik didih air ditandai dengan angka 32 dan 212
Kelvin scale	Skala kelvin, Skala suhu termodinamika dalam Sistem Internasional (SI), satuan suhunya kelvin (K)
Ideal gas temperature	Suhu gas ideal, suhu gas yang tidak bergantung pada jenis gas pada termometer gas volume konstan
Specific Helmholtz Function	Fungsi Helmholtz jenis Sebuah koordinat termodinamika dari sistem hidrostatis yang merupakan akumulasi dari adanya energi dalam, suhu, dan entropi persatuan massa; Biasanya dilambangkan dengan huruf $f = u - Ts$, satuannya joule/kilo gram (J/kg)
Helmholtz function	Fungsi Helmholtz Sebuah koordinat termodinamika dari sistem hidrostatis yang merupakan akumulasi dari adanya energi dalam, suhu, dan entropi. Biasanya dilambangkan dengan huruf $F = U - TS$; Satuannya joule.
Working substance	Zat pelaku; Misalnya suatu sistem melakukan kerja pada lingkungan Jika sistem itu adalah gas ideal, maka gas ideal berperan sebagai zat pelaku.
Solid	Zat padat
Real substance	Zat nyata
Pure substance	Zat murni ; Sistem yang terdiri dari satu jenis molekul
Liquid	Zat cair
Fluid	Zat alir
Substance	Zat
Reduced volume	Volume tereduksi
Critical volume	Volume kritis ; Volume zat yang bersesuaian dengan suhu kritisnya
Specific volume	Volume jenis; Volume persatuan massa
Molal Specific Volume	Volume jenis molal ; Volume persatuan jumlah zat penyusun sistem
Virial	Virial
Virial Function	Fungsi virial ; Persamaan biasa yang diekspansi kedalam bentuk deret yang mengandung rumus binomial
Variable	Variabel (peubah)
Independent variable	variabel bebas
Dependent variable	variabel terikat (variabel tak bebas)
Steam, Vapour	Uap
Saturated vapour	Uap jenuh ; Uap yang sedang berdampingan dengan fase cairnya pada tekanan jenuh.
Vapourization	Penguapan ; Proses perubahan fase suatu zat dari fase cairnya menjadi fase uap.
Work	Usaha (Kerja) ; Suatu proses transfer energi
Dissipative work	Usaha disipatif ; Suatu proses transfer energi yang dilakukan oleh gaya-gaya yang bersifat disipatif
External work	Usaha luar; Usaha yang diperlukan untuk melawan-gaya-gaya dari luar. Usaha ini hanya dikenal dalam termodinamika saja, yaitu ketika sis-

	tem melakukan usaha pada lingkungan atau sebaliknya.
Mechanical work	Usaha mekanis; Proses transfer energi dari suatu benda ke benda lain atau dari sistem ke lingkungan melalui gaya.
Freezing point	Titik beku ; Suhu dimana zat mulai membeku
Melting point	Titik leleh; Suhu dimana zat mulai mencair
Boiling Point	Titik didih; Suhu dimana zat mulai mendidih
Ice point	Titik es; Sering juga disebut temperatur titik es atau titik beku normal air; Yaitu suhu titik tetap bawah pada saat mengkalibrasi suatu termometer kolom raksa, ketika raksa dalam termometer sedang setimbang termal dengan air-es.
Steam point	Titik uap ; Sering juga disebut temperatur titik uap atau titik didih normal air; yaitu titik tetap atas pada saat mengkalibrasi suatu termometer kolom raksa, ketika raksa dalam termometer sedang setimbang termal dengan air yang sedang mendidih
Critical point	Titik Kritis ; suhu yang membatasi fase uap dan gas dari suatu zat. Gas adalah uap yang suhunya di atas titik kritis. Uap yang suhunya di atas titik kritis, jika dikompresi tidak akan mengalami perubahan fase. Berbeda dengan gas yang suhunya di bawah titik kritis (Uap), jika dikompresi akan mengalami perubahan fase.
Triple point	Titik tripel; Suhu dimana air murni sedang berada dalam kesetimbangan termal antara fase padatnya, fase cairnya, dan fase uapnya. Hal ini dapat diwujudkan dengan bantuan alat yang disebut sel tripel.
Interchange	Tukar; Pertukaran
Pressure	Tekanan
Critical Pressure	Tekanan kritis ; tekanan yang berhubungan dengan suhu kritis suatu zat
Vapour Pressure	Tekanan uap; Yaitu tekanan konstan ketika cairan sedang berada dalam keadaan kesetimbangan dengan uapnya sendiri pada temperatur tertentu
Energy	Tenaga; energi
Free energy	Tenaga bebas
Internal energy	Tenaga dalam; energi dalam; Yaitu energi total sistem sebagai jumlah dari keseluruhan energi individual pembangun sistem
Mechanical energy	Energi mekanik ; Yaitu jumlah dari energi kinetik dan energi potensial yang ada pada suatu sistem.
Potential energi	Energi potensial; Energi yang tersimpan dalam medan. Medan sendiri adalah suatu besaran fisika yang merupakan fungsi kontinu dari posisi dalam suatu ruang. Contoh medan : Medan gaya gravitasi, medan listrik, medan magnet, dan lain-lain.
Supercooled	Superdingin
Superheated	Superpanas