

Jēdzieni	Skaidrojums
Iekšējā enerģija	Enerģija, kas raksturo termodinamiskas sistēmas stāvokli; iekšējā enerģija mainās, ja sistēma piedalās siltumapmaiņā vai tiek veikts darbs. Ķermeni veidojošās vielas daļiņu kinētisko enerģiju un to mijiedarbības potenciālo enerģiju summa.
Vienatoma un divatomu gāze	Ideālas gāzes modelis, ja gāzes molekulas veido viens vai divi atomi un gāzes iekšējā enerģija ir gāzes molekulu siltumkustības kinētisko enerģiju summa, kas ir atkarīga tikai no gāzes absolūtās temperatūras.
Temperatūra	Ķermeņa sasiluma pakāpes mērs. Ar temperatūru raksturo vielas daļiņu siltumkustības intensitāti.
Īpatnējais sadegšanas siltums	Siltuma daudzums, kas rodas, sadegot 1 kg vielas.
Īpatnējā siltumietilpība	Katrai vielai raksturīgā spēja saņemt vai atdot siltuma daudzumu.
Siltuma bilances vienādojums	Vienādojums, kuru var sastādīt tad, ja ķermeņi apmainās ar siltuma daudzumiem un viena ķermeņa atdotais siltuma daudzums ir vienāds ar otra ķermeņa saņemto siltuma daudzumu. Izmanto, piemēram, lai noskaidrotu dažādas temperatūras ūdens maisījuma temperatūru vai citus parametrus.
Gāzes molekulas brīvības pakāpes	Skaitlis, kas rāda, cik dažādos veidos gāzes molekula var kustēties telpā.
Siltuma daudzums	Enerģija, ko divu vai vairāku ķermeņu savstarpējā siltumapmaiņā viens ķermenis atdod otram.
Īpatnējais kušanas siltums	Siltuma daudzums, kas nepieciešams, lai 1 kg kristāliskas vielas kušanas temperatūrā pārvērstu šķidrumā.