Table of Contents

Termodinamik 3

Termodinamik

*Snippet from Wikipedia: **Termodinamik***

> **Termodinamik**; ısı, iş, sıcaklık ve enerji arasındaki ilişki ile ilgilenen bilim dalıdır. Basit bir ifadeyle termodinamik, enerjinin bir yerden başka bir yere ve bir biçimden başka bir biçime transferi ile ilgilenir. Bu süreçteki anahtar kavram; ısının, belirli bir mekanik işe denk gelen bir enerji biçimi olmasıdır.
>
> Termodinamik kavramı Yunanca *Yunanca: thermos* (ısı) ve *Yunanca: dynamic* (enerji) kelimelerinden türetilmiştir. Bazı Türkçe kaynaklarda *ısıl devingi* olarak da geçer. Enerji, ısı, iş, entropi ve ekserji gibi fiziksel kavramlarla ilgilenir. Termodinamik yasalarının istatistiksel mekanikten türetilebileceği gösterilmiştir.
>
> Termodinamik her ne kadar sistemlerin madde ve/veya enerji alış-verişiyle ilgilense de, bu işlemlerin hızıyla ilgilenmez. Bundan dolayı aslında termodinamik denilirken, denge termodinamiği kastedilir. Bu yüzden termodinamiğin ana kavramlarından biri "quasi-statik" (yarı-durağan) adı verilen, idealize edilmiş "sonsuz yavaşlıkta" olaylardır. Zamana bağlı termodinamik olaylarla, denge halinde olmayan termodinamik ilgilenir.
>
> Termodinamik yasaları çok genel bir geçerliliğe sahiptirler ve karşılıklı etkileşimlerin ayrıntılarına veya incelenen sistemin özelliklerine bağlı olarak değişmezler. Yani bir sistemin sadece madde veya enerji giriş-çıkışı bilinse dahi bu sisteme uygulanabilirler.

Creative Commons Attribution-Share Alike 4.0

- Termodinamiğin 1. ve 2. Yasası (Entalpi, Entropi)
- Güç ve Soğutma Çevrimleri (Otto, Dizel, Rankine)

Bu belgedeki bilgiler UCH Viki'den alıntılanmıştır.

From:
https://wiki.ulascemh.com/ - **UCH**

Permanent link:
https://wiki.ulascemh.com/doku.php?id=tr:eng:thermo:start

Last update: **2026/04/02 17:32**