

I.4. Sistem Termodinamika dan Volume Atur

Defenisi dari sistem termodinamika adalah memisahkan bagian ruang yang ter batas atau kumpulan zat dari lingkungannya, yang dibatasi oleh suatu permukaan tertutup.

Atau dapat diartikan :

- Bagian yang dipisahkan yang merupakan pusat perhatian kita disebut "sistem".
- Segala sesuatu di luar sistem yang mempengaruhi kelakuan sistem secara langsung disebut "lingkungan".

I.5. Sistem Tertutup & Sistem Terbuka

- **Sistem Terbuka** : massa diperbolehkan melewati batas sistem
 - **Sistem Tertutup** : tidak ada massa yang melewati / melalui batas sistem
-
- Suatu sistem tertutup hanya dapat mengadakan pertukaran energi dengan lingkungannya atau sistem lain.
 - Bila tidak mengadakan pertukaran energi → sistem terisolasi
 - Sistem terisolasi secara termik dari lingkungannya → Sistem adiabatik, tetapi masih dapat mengadakan pertukaran kerja dengan lingkungannya.