

Sobre la posibilidad de refutación de la segunda ley de la termodinámica

Actualmente la idea de que el segundo principio de la termodinámica pueda ser falso es descabellado.

Todo gira entorno al concepto de entropía que aparece en termodinámica clásica mecánica estadística Y EN en computación. Vulgarmente la entropía se entiende Como el desorden O falta de este. Primero supongamos que la relatividad se ha llevado todos los campos de la física menos a este. La verdad el desorden es relativo pues depende de envase a que regla O concepto tengamos el criterio de que algo esté ordenado o no de forma análoga aló que seria un sistema de referencia vulgarmente ordenamos algo conforme a un solo criterio es decir uní dimensional pero ¿y en tres dimensiones?

Imaginemos un cubo de rubi con la mínima entropía que correspondería a uno resuelto.

pero pensemos que exista un ciclo hamiltoniano de tal forma que en cada movimiento aumente solo la entropía de una cara únicamente pero a su vez cumpla que la entropía total de las 6 caras que configuran el sistema decrezca. si bien esto no es trivial si lo es en un Pyraminx

SANTOS ZAMBRANO AGUDO

santosza6689@gmail.com