

1968-1

OPHAVSPERSON/NØGLEPERSON

Henning Christiansen

FAKTA

Dokumenttype:
Note

Sprog:
Dansk

Omtalte personer:
Nicolas Carnot
Rudolf Clausius
Hermann von Helmholtz

Arkivplacering:
HC arkiv Møn/HC breve 3

DOKUMENTINDHOLD

Tekst om entropi

TRANSSKRIFTION

MUSSEFÆLDE

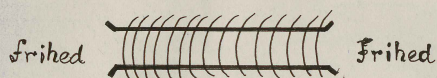
Henning Christiansen
Januar 1968

Entropi - er den energi i et lukket system, der ikke mer lader sig omsætte i arbejde, mekanisk energi. (Dissipation).

Entropisætningen lyder: I naturen viser det sig på den måde at i ethvert lukket system tiltager entropien, tilstræber et maximum. Helmholtz: "Når metal uforstyrret overlades til sin fysikalske proces, vil alt kraftforbrug til sidst overgå til varme og al varme nå temperaturligevægt. Da er enhver mulighed for videre forandring opbrugt. Da må naturprocessor af enhver tænkelig art indtræde i total stilstand". Varme kan kun forvandles til arbejde når varme overgår til koldere legemer (Carnot). Fra koldere til varmere legemer kan energi ikke overgå af sig selv (Clausius). Den påstand, at alle muligheder er opbrugt ved opnåelsen af entropiens maximum, gælder kun under den forudsætning at verdensaltet er et lukket system og selv for et lukket system kan det dog betvivles, da man har grund til den antagelse at verdensaltet efter opnået entropimaximum igen kunne vende tilbage til et entropiminimum, ja til den antagelse, at entropien modvirker en entropi. (Dissipation, extropi).

MUSSEPAJDE

Henning Christiansen
Januar 1968



Entropi - er den energi i et lukket system, der ikke mer lader sig omsætte i arbejde, mekanisk energi. (Dissipation).

Entropisætningen lyder: I naturen viser det sig på den måde at i ethvert lukket system tiltager entropien, tilstræber et maximum. Helmholtz: "Når metal uforstyrret overlades til sin fysikalske proces, vil alt kraftforbrug til sidst overgå til varme og al varme nå temperaturligevegt. Da er enhver mulighed for videre forandring opbrugt. Da må naturprocessor af enhver ~~art~~ tænkelig art indtræde i total ~~stille~~ stilstand". Varme kan kun forvandles til arbejde når varme overgår til koldere legemer (Carnot). Fra koldere til varmere legemer kan ~~ingen~~ energi ikke overgå af sig selv (Clausius). Denne påstand, at alle muligheder er opbrugt ved opnåelsen af entropiens ~~maxima~~ maximum, gælder kun under den forudsætning at verdensaltet er et lukket system og selv for et lukket system kan det dog betvivles, da man har grund til ~~at~~ antagelse at verdensaltet efter opnået entropimaximum igen kunne vende tilbage til et entropiminimum, ja til den antagelse, at entropien modvirker en entropi. (Dissipation, extropi).