

De 2^{de} wet van de thermodynamica: Een barrière voor evolutie

Door John D. Morris, PH.D., <https://www.icr.org/article/barrier-evolution>, 1-4-2010

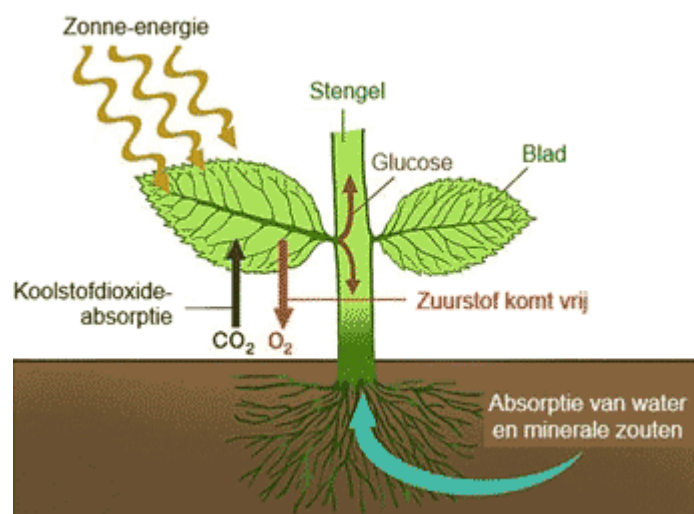
Vertaling, plaatjes en voetnoot door M.V.

Creationisten citeren de tweede wet van de thermodynamica reeds lang als argument tegen de evolutieleer. De tweede wet, of de wet van toenemende entropie¹, werkt voor het hele universum, voor zover we kunnen zien, en is nog nooit in overtreding gezien, in tijd of ruimte.

De wet werd voor het eerst ontdekt en gekwantificeerd op het gebied van energieoverdracht of thermodynamica, maar de bijbehorende consequenties zijn nu erkend in “elk” veld, inclusief de informatietheorie. **Het is echt een universele wet, die op elke situatie van toepassing is.**

Maar wat betekent het? Entropie is een maat voor de staat van willekeur of stoornis in een systeem. Hoewel de totale hoeveelheid energie te allen tijde hetzelfde blijft, neemt het nut van die energie spontaan af naarmate het proces vordert - dat wil zeggen dat de entropie ervan toeneemt. Bijvoorbeeld, de sterk geordende moleculen in hout worden veranderd wanneer het brandt (oxideert), waarbij de complexe koolwaterstofmoleculen uiteenvallen in minder complexe atomen en weer samenkomen, waarbij koolstofdioxide en minder nuttige warmte-energie worden geproduceerd. Warmte kan een tijdje worden gebruikt, maar het koelt snel en verdwijnt. Dingen worden steeds minder geordend en minder energiek. Op het eerste gezicht is dit het tegenovergestelde van evolutie, waarin wordt gesteld dat dingen in de loop van de tijd complexer zijn geworden naarmate moleculen zich tot mensen ontwikkelden.

Evolutionisten ontkennen deze implicaties door op te merken dat dingen soms spontaan meer geordend worden, zoals ijskristallen uit water, of wanneer planten uit een zaad groeien. Ze beweren vaak dat een open systeem met veel binnenkomende energie de entropie van een systeem kan verminderen, ten koste van het bronsysteem. Het is waar dat een open systeem en overtollige energie noodzakelijke voorwaarden zijn, maar zijn ze voldoende? Er zijn andere specifieke vereisten waaraan moet worden voldaan om op natuurlijke wijze voort te komen uit een wanorde. In een plant betreft het zeker een open systeem en er is voldoende energie beschikbaar van de zon, **maar er is meer nodig:**



Fotosynthese: dit complex systeem moet vooraf aanwezig zijn om de zonne-energie te kunnen gebruiken!

¹ Entropie is een belangrijk begrip in de thermodynamica. Het is op het fundamenteelste niveau een maat voor de wanorde of de ontaarding in een systeem ... Een formele manier om dit uit te drukken is de tweede wet van de thermodynamica. (Wiki). De tweede wet stelt dat, in enig systeem dat niet wisselwerkt met de omgeving, dingen niet méér geordend kunnen worden dan zij waren in het begin, maar ze kunnen wel wanordelijker worden. Het breken van een ei draagt bij tot de creatie van wanorde. Een gebroken ei dat heel wordt zou bijdragen tot het creatie van orde uit wanorde.

Ten eerste moet er al een mechanisme voor energieomzetting aanwezig zijn om de ruwe energie om te zetten in bruikbare vormen. In de plant moet het prachtige mechanisme van fotosynthese vooraf in de plant bestaan, anders kan de overvloedige binnenkomende energie niet worden gebruikt. In feite zal ongebreidelde zonne-energie een plant doden; het moet worden omgezet in nuttige vormen voordat de plant het kan gebruiken. Het voedt de activiteiten en groei van de plant. Fotosynthese wordt tot op heden onvolledig begrepen door wetenschappers van vandaag, en ze heeft zichzelf zeker niet gecreëerd. Maar de plant bezit dit vermogen reeds en geeft het door aan elke generatie.

Ten tweede moet er een plan zijn om deze nu bruikbare energie naar nuttig werk te leiden. In levende wezens bevat de geweldig ingewikkelde DNA-code dat plan. Niets willekeurig hier. Deze code wordt gekopieerd en onderhouden met precies de juiste vorm van energie. Maar de machines die deze energiemoleculen produceren, worden gespecificeerd door de code. Wat was er eerst, de brandstof om de code te kopiëren of de code voor de vervaardiging van de brandstof?



DNA bevat de meest
dichte,
volgepakte,
meest uitvoerig gedetailleerde
samenstelling van informatie
in het gekende universum.



Net zoals software niet gemaakt kan worden
door computerhardware, zo transcendeert
informatie materie!
Ze is afkomstig van een transcendente **GOD!**

Hoewel cellulaire machines volgens de thermodynamica werken, sluiten de wetten van de thermodynamica hun oorsprong uit door willekeurige mutatie en natuurlijke selectie.

Evolutie wordt verondersteld te gebeuren door ongeleide mutatie en natuurlijke selectie. Hoeveel willekeurige pogingen zijn er nodig om een ingewikkeld proces (zoals fotosynthese) te bedenken of een complexe code te schrijven (zoals DNA)? Beide moeten aanwezig zijn om het leven te laten functioneren en door te laten gaan. De entropiewet verbiedt hen om eenvoudig te verschijnen wanneer de noodzaak zich voordoet. Een open systeem en ruwe energie zijn niet voldoende.

Aldus schendt evolutie een fundamentele wet van de wetenschap. Een universele neiging tot willekeur overheerst en de vereisten om de implicaties ervan te overwinnen worden niet door de natuur vervuld. Ze worden ontmoet door intelligentie van een hoger niveau dan het onze.

Verder over de 2^{de} wet van de thermodynamica:

- <http://www.verhoevenmarc.be/PDF/entropie.pdf>
- <http://www.verhoevenmarc.be/PDF/entropie2.pdf>
- <http://www.verhoevenmarc.be/PDF/thermodynamica.pdf>
- <http://www.verhoevenmarc.be/PDF/EvoluтиetheorieEnEmpirischeWetenschap.pdf>

verhoevenmarc@skynet.be - www.verhoevenmarc.be - www.verhoevenmarc.be/NieuwsteArtikelen.htm

Rubriek "Schepping vs. Evolutie": <http://www.verhoevenmarc.be/schepping.htm>