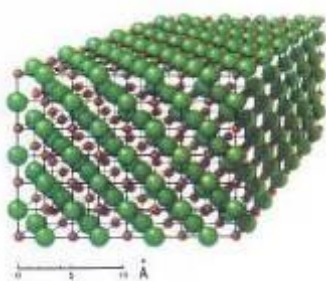


Warmtetransport

Eerst een paar begrippen:

1. Alle stoffen bestaan uit moleculen.
2. Alle moleculen bewegen
3. Hoe sneller ze bewegen hoe warmer de stof die ze vormen is.
4. Hoe sneller dat ze trillen, hoe meer ruimte dat ze nodig hebben.
5. In een vaste stof zitten alle moleculen op een vaste plaats.
6. In een vloeistof zitten ze wel tegen elkaar, maar niet vast aan elkaar
7. In een gas zitten ze heel erg ver uit elkaar

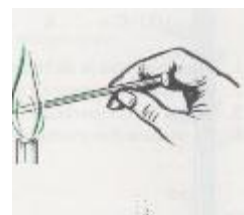
Geleiding



Hiernaast zie je een stukje van een vaste stof. In dit geval stelt dit keukenzout voor. Als je vooraan de moleculen flink laat trillen dan wordt dat heel gemakkelijk doorgegeven aan de rest.

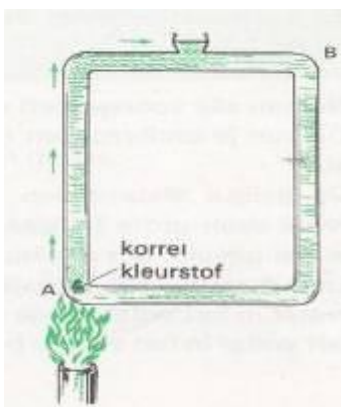
DIT NOEMEN WE GELEIDING!!!

De moleculen in het vuur gaan hard trillen en geven dat door aan zodat de warmte door de hele spijker gaat



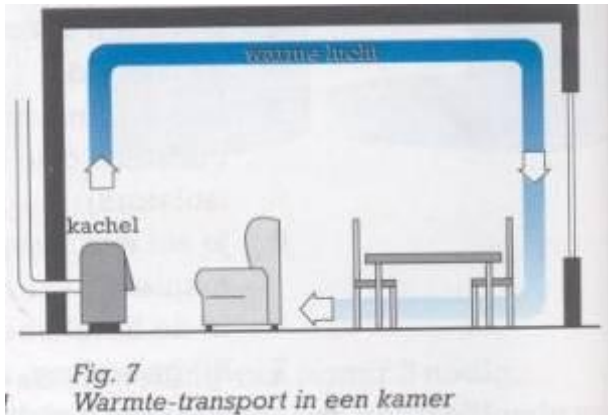
De warmte gaat door geleiding naar de buitenkant van de staafjes, maar niet alle staafjes geleiden de warmte evengoed. Het koperen staafje liet de lucifer het eerst ontbranden en geleidt dus de warmte HET BEST.

Stroming



Vloeistoffen geleiden de warmte heel slecht, maar ze kunnen WEL bewegen. De warme stof gaat ZELF omhoog. Dit noemen we stroming. Alleen vloeistoffen en gassen kunnen warmte doorgeven door stroming.

Warme lucht is lichter dan koude lucht
en daarom gaat die lucht omhoog.
Dat zie je goed bij een verwarming.

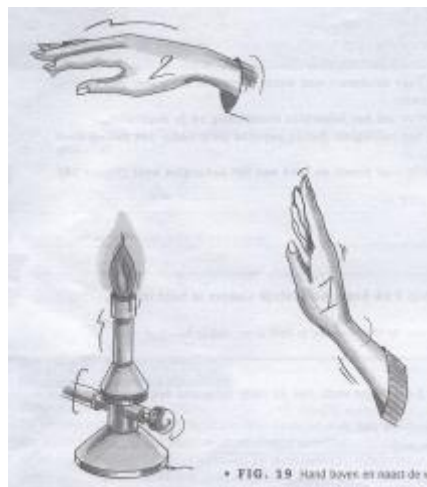
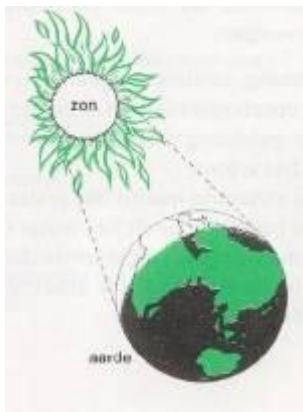


In een woonkamer gaat dat precies zo.

Straling

Als er geen stof aanwezig is dan kan toch de warmte van A naar B, Dat gaat dan via STRALING

Zo komt de warmte van de zon bij ons terecht.



De warmte die bij hand 1 komt is straling
De warmte voor hand 2 is strooming.