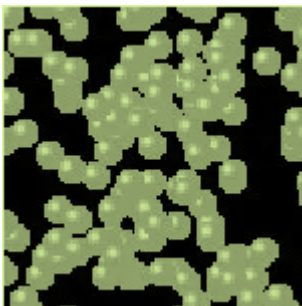
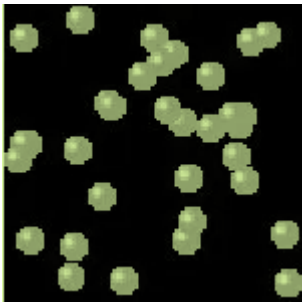


WAT IS DICHTHEID?

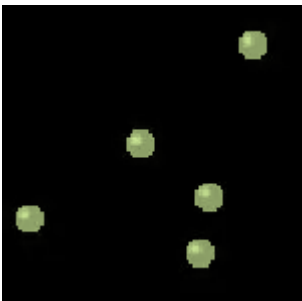
Elke stof bestaat uit hele kleine deeltjes die met elkaar de massa van een stof vormen, zie ook les 1 (deeltjes). Deze kleine deeltjes worden **moleculen** genoemd. Hoe dicht de moleculen bij elkaar zitten, geeft de **dichtheid** van een stof aan. Als de moleculen dicht bij elkaar zitten, dan zit er veel **massa** in een klein **volume**. Als de moleculen verder uit elkaar zitten, dan zit er minder massa in een groter volume. Zie hieronder:



Vaste stof zoals bijvoorbeeld ijs (bevroren water)
GROTE DICHTHEID
De moleculen zitten dicht bij elkaar.



Vloeistof zoals bijvoorbeeld water
KLEINERE DICHTHEID
De moleculen zitten verder van elkaar.



Gas zoals bijvoorbeeld stoom (water in gasvorm)
KLEINSTE DICHTHEID
De moleculen zitten 'ver' van elkaar vandaan.

Dus..

- Hoe dichter de moleculen op elkaar zitten, des te groter is de dichtheid van de stof.
- Hoe verder de moleculen van elkaar af zitten, des te kleiner is de de dichtheid van de stof.

