



AGGREGATIETOESTANDEN

= de staat waarin een stof zich bevindt

	Vaste fase	Vloeibare fase	Gasvormige fase
Vorm	= vast (bv. knikker)	= niet vast (water bv. in zak, fles, ...)	= niet vast (bv. ballon met lucht)
Volume	= vast (bv. knikker op tafel of in hand)	= vast (25 cl = 25 cl)	= niet vast (bv. deo verspreidt zich)
Samendrukbaarheid	= zeer weinig (bv. op knikker zitten)	= zeer weinig (bv. flesje vol met water)	= zeer veel (zie bv. fietspomp)
Cohesiekracht	= groot (moleculen dicht bij elkaar)	= kleiner dan vaste fase (bv. bolletje water in de ruimte)	= klein/zwak
Thermische beweging	= trillen (neemt toe als T stijgt)	= deeltje rollen tegen elkaar (neemt toe als T stijgt: zie bv. inkt in koud en warm water)	= deeltjes vliegen en botsen tegen en elkaar en tegen de wand (neemt toe als T stijgt)
Structuurmodel+ veerkracht	= geordende verzameling, zeer weinig ruimte tussen moleculen	= ordeloze verzameling, weinig tussenruimte, voortdurend in beweging	= grote ruimte, moleculen zijn voortdurend in beweging