stofeigenschappen: de dingen waar je een stof aan kan herkennen.

fasen: de verschillende vormen van een stof

vloeibaar: de fase waarbij de moleculen bij elkaar zijn maar niet vast waardoor het een andere vorm kan aannemen.

gas: de fase waarbij de moleculen los staan en door de vrije ruimte kunnen.

vast: de fase waarbij de moleculen tegen elkaar aan zitten en 1 vaste vorm hebben.

oplossen: een stof in een andere stof laten mengen tot een homogenen stof.

oplosmiddel: is een vloeistof waarin een stof in opgelost kan worden.

oploseigenschappen: dit zijn de eigenschappen van een mengsel van 2 of meerder opgeloste stoffen

oplosbaarheid: deze eigenschap geeft aan hoe goed een stof in een oplosmiddel kan oplossen.

gevarensymbolen: tekens die aangeven dat iets gevaarlijk is en waarom.

verzadigd: het maximale wat in die stof opgelost kan worden.

onverzadigd: is als iets niet oplost in een stof

diffusie: verspreiding van moleculen over het oppervlakte.

moleculen: kleine deeltjes die samen een stof kunnen vormen.

atomen: deeltjes die samen een molecuul kunnen vormen

neutronen: deeltjes zonder lading

protonen: deeltjes met een positieve lading

elektronen: deeltjes met een negatieve lading

zouten: Zouten zijn stoffen die bestaan uit metaalatomen en niet-metaalatomen.

atoombouw: waaruit een atoom uit is opgebouwd.

molecuulvoorstelling: de manier waarop moleculen eruit zien.

cohesie: de aantrekkingskracht tussen dezelfde moleculen.

adhesie: de aantrekkingskracht tussen verschillende moleculen.

capillairewerking: de samenwerking tussen adhesie en cohesie.

capillairen: dunne kanaaltjes in een voorwerp of plant.

kristallen: als moleculen regelmatig zijn geordend krijg je een kristal.

mengsel: twee stoffen door elkaar heet een mengsel.

zuivere stoffen: een stof waar maar 1 soort moleculen in zit.

suspensie: een troebel mengsel.

emulsie: een stof die eigenlijk niet mengt maar door er een stof aan toe te voegen wel mengt.

emulgator: is de stof die zorgt dat een stof die niet mengt toch mengt.

beginstoffen.

beginstoffen: stof die bij een chemische reactie afbreekt en een nieuwe stof vormt.

reactieproducten: stof die vormt uit een chemische reactie.

chemische reactie: reactie waarbij stoffen veranderen.

heterogeen mengsel: mengsel waarvan je ziet dat het een mengsel is.

homogeen mensel: mengsel waarvan je niet kan zien dat het een mengsel is.

rook: een heterogeen mengsel van een stof en gas.

wolk: als 2 atomen binden in een molecuul krijg je een wolk.

gas in vaste stof: als een vaste stof gemengt is met een gas zoals een spons.

gas in vloeistof: als er gas in een vloeistof zit zoals prik op cola (koolzuurgas)

gas in gas: verschillende gassen met elkaar zoals lucht = zuurstof en stikstof

faseovergang: het wisselen tussen verschillende fases.

smelten: smelten is de faseovergang van vast naar vloeibaar.

stollen: faseovergang van vast naar vloeibaar.

condenseren: faseovergang van vloeibaar naar gas.

rijpen: faseovergang van gas naar vast.

sublimeren: faseovergang van vast naar gas.

smeltpunt: de temperatuur celcius wanneer iets begint te smelten.

kookpunt: de temperatuur dat de stof begint te koken.

smelttraject: bij een mengsel blijft de temperatuur bij de faseovergang niet constant je hebt dan een smelttraject in plaats van een smeltpunt.

kooktraject: vervangt kookpunt bij een mengsel. (zie smelttraject).

temperatuurlijn: een soort tabel waarin je kan zien waarin je de faseovergangen van een stof kan zien.

absolutenulpunt: de temperatuur dat alle moleculen stilstaan dit gebeurt bij -273 graden Celcius.

Kelvin: standaardeenheid voor temperatuur in natuurkunde en dus -273 graden.

Graden Celcius: eenheid voor het meten van de temperatuur.

dauwpunt: temperatuur waarbij waterdamp condenseert.

pH: zuurgraad.

basisch: oplossing met zuurgraad van 7.0 of hoger.

zuur: zuurgraad van lager dan 7.0.

neutraal: zuurgraad van 0