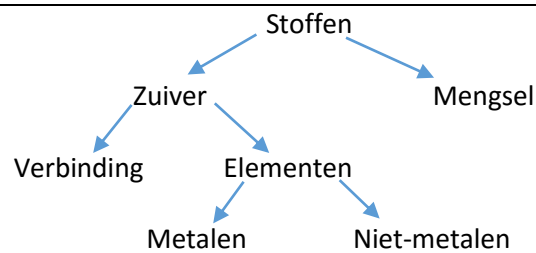


Samenvatting scheikunde h1 stoffen §1.4 + aantekeningen

1.4 de bouwstenen van stoffen

Inleiding	<ul style="list-style-type: none"> • Elke stof heeft zijn eigen unieke combinatie van stoffeigenschappen • Dat doordat elke stof bestaat uit zijn eigen soort moleculen
Zuivere stoffen en mengsels	<ul style="list-style-type: none"> • In de scheikunde is een zuivere stof één stof • Als er twee of meer stoffen door elkaar zijn gemengd, spreken we van een mengsel
Moleculen	<ul style="list-style-type: none"> • Stoffen bestaan uit kleine deeltjes <ul style="list-style-type: none"> ○ Bij de meeste stoffen zijn die deeltjes moleculen • Een zuivere stof bestaat uit allemaal dezelfde deeltjes of moleculen • Een mengsel bestaat uit veel verschillende soorten moleculen <p><i>Een zuivere stof is één stof en bestaat uit dezelfde moleculen. Er bestaan tientallen miljoenen verschillende stoffen, dus ook tientallen miljoenen soorten moleculen</i></p> <ul style="list-style-type: none"> • D.M.V. een 3d model van een molecuul kun je een voorstelling maken van hoe een molecuul eruitziet <ul style="list-style-type: none"> ○ Dit kan ook D.M.V. een molecuultekening
Atomen	<ul style="list-style-type: none"> • Moleculen bestaan uit atomen <ul style="list-style-type: none"> ○ Uitgevonden door Dalton (1805) • Atomen van verschillende soort zijn verschillend in: <ol style="list-style-type: none"> 1. Massa 2. Grootte • Twee of meer atomen samen vormen een molecuul <p><i>Er bestaan ongeveer 110 verschillende soorten atomen. Twee of meer atomen samen vormen een molecuul. Een molecuul kan bestaan uit atomen van één soort, maar ook uit atomen van verschillende soorten</i></p>

Aantekeningen



$$\rho = \frac{M}{V}$$

$$M = \rho \times V$$