

	Definitie	Eenheid	Grootheid	Formule	Kruistabel	Binas	Directe link met...						
Dichtheid	Het aantal kg dat 1,00000... m ³ van een stof weegt	kg·m ⁻³ = g·dm ⁻³ = g·L ⁻¹ = kg/m ³	ρ (rho)	$\rho = \frac{m}{V}$	<table border="1"><tr><td>kg</td><td></td><td></td></tr><tr><td>m³</td><td>1</td><td></td></tr></table>	kg			m ³	1		10, 11, 12	Massa volume
kg													
m ³	1												
Mol	Chemische hoeveelheid 6,02·10 ²³ deeltjes 1 mol koolstof weegt per definitie 12,000... gram	n	mol	$n = \frac{m}{MM}$	<table border="1"><tr><td>g</td><td></td><td></td></tr><tr><td>mol</td><td>1</td><td></td></tr></table>	g			mol	1			<ul style="list-style-type: none"> - Molaire massa - Massa - Molverhouding - Molariteit - Concentratie - Volume van een oplossing
g													
mol	1												
Molaire massa	Het aantal gram dat 1,000... mol van een stof weegt	u = g·mol ⁻¹ = g/mol	MM = M (!!!!)	Som van atoommassa's $MM = \frac{m}{n}$ (n = aantal mol)	<table border="1"><tr><td>g</td><td></td><td></td></tr><tr><td>mol</td><td>1</td><td></td></tr></table>	g			mol	1		98, 99	Mol Massa
g													
mol	1												
Molariteit	Aantal mol stof dat ik heb opgelost in één liter water	M = mol·L ⁻¹ = mol·dm ⁻³	M	$M = \frac{n}{V}$	<table border="1"><tr><td>Mol</td><td></td><td></td></tr><tr><td>L</td><td>1</td><td></td></tr></table>	Mol			L	1		In de opgave!	
Mol													
L	1												
Concentratie	Aantal mol deeltjes dat ik heb in één liter water	[A] = mol·L ⁻¹ = mol·dm ⁻³	[]	$[A] = \frac{n}{V}$	<table border="1"><tr><td>Mol</td><td></td><td></td></tr><tr><td>L</td><td>1</td><td></td></tr></table>	Mol			L	1		In de opgave!	
Mol													
L	1												
Massapercentage	Hoeveel deeltjes zijn er per 100	%	%	$\frac{\text{deel}}{\text{geheel}} \times 100\%$	<table border="1"><tr><td>Deel</td><td></td><td></td></tr><tr><td>geheel</td><td>100%</td><td></td></tr></table>	Deel			geheel	100%		In de opgave!	Massa Volume Mol
Deel													
geheel	100%												