

## Overzicht naamgeving stoffen

### De metalen:

Naam:	Naam van het atoomsoort
Formule:	Het atoomsymbool
Voorbeelden:	Natrium: Na Calcium: Ca Goud: Au

### De zouten:

Naam:	Naam van het metaalatoom gevolgd door de naam van het niet-metaalatom met de uitgang -ide.
Formule:	Dit deel wordt in de vierde klas behandeld.
Voorbeelden:	NaCl = natriumchloride CaO = calciumoxide Na <sub>2</sub> S = natriumsulfide*

\* Let op: je hoeft het aantal atomen dat in een zout aanwezig is niet in de naam weer te geven. Meer uitleg hierover krijg je in de vierde klas.

### De moleculaire stoffen

Naam <b>elementen</b> :	Naam van het atoomsoort
Formule:	Het atoomsymbool (let op: 7 uitzonderingen*)
Voorbeelden:	Koolstof: C Helium : He Zuurstof : O <sub>2</sub>

\* Let op: De 7 uitzonderingen zijn: chloor, fluor, stikstof, waterstof, zuurstof, jood en broom. De moleculen van deze stoffen bestaan uit twee dezelfde atomen.

Naam <b>verbindingen</b> :	Naam van het eerste atoom gevolgd door de naam van het tweede atoom met de uitgang -ide. Hierbij wordt het aantal atomen weergegeven met een Grieks telwoord VOOR het atoom.
Formule:	De atoomsymbolen van het eerste en tweede atoom met daarachter een getal dat het aantal atomen van dat soort weergeeft.
Voorbeelden:	NO <sub>2</sub> = stikstofdioxide H <sub>2</sub> S = diwaterstofsulfide

'Mono' wordt bijna niet gebruikt. Alleen bij stoffen waarbij zowel de 'mono' als de 'di-vorm' voorkomt. Het woord 'mono' wordt dan gebruikt om het verschil tussen de twee stoffen te benadrukken.

# Leerlijst met betrekking tot de naamgeving

De elementsymbolen

METALEN				NIET METALEN	
aluminium	Al	radium	Ra	argon	Ar
barium	Ba	tin	Sn	broom	Br
calcium	Ca	titaan	Ti	chloor	Cl
chromium	Cr	uraan	U	fluor	F
goud	Au	ijzer	Fe	fosfor	P
kalium	K	zilver	Ag	helium	He
koper	Cu	zink	Zn	jood	I
Lithium	Li			Koolstof	C
kwik	Hg			neon	Ne
lood	Pb			silicium	Si
magnesium	Mg			stikstof	N
natrium	Na			waterstof	H
nikkel	Ni			zuurstof	O
platina	Pt			zwavel	S

De naam van het atoom dat als tweede in een formule voorkomt.

<b>tweede atoomsoort</b>	<b>naam van de verbinding eindigt op</b>
F	...fluoride
Cl	...chloride
Br	...bromide
I	...jodide
O	...oxide
S	...sulfide

**Let op:** bij zuurstof en zwavel wordt de Engelse naam gebruikt.

De Griekse telwoorden.

<b>1</b>	<b>2</b>	<b>3</b>	<b>4</b>	<b>5</b>	<b>6</b>
mono	di	tri	tetra	penta	hexa

De stoffen met een niet systematische naam.

<b>Moleculaire stof</b>	<b>Formule</b>
water	H <sub>2</sub> O
methaan	CH <sub>4</sub>
propaan	C <sub>3</sub> H <sub>8</sub>
butaan	C <sub>4</sub> H <sub>10</sub>
ammoniak	NH <sub>3</sub>
glucose	C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub>
alcohol	C <sub>2</sub> H <sub>6</sub> O

Clara Fietst Nooit In  
Haar Onder-Broek



Een ezelsbruggetje voor de twee-atomige elementen