



# Scheikunde havo: uit je hoofd leren

*Zorg ervoor dat je de volgende stoffen uit je hoofd kent. Het CITO rekent erop dat je geen tijd hoeft te besteden aan het opzoeken van deze stoffen. Uit je hoofd leren scheelt dus kostbare tijd op je examen!*

## Moleculaire stoffen:

*Zorg dat je van deze stoffen de naam bij de formule weet en andersom.*

ammoniak:	$\text{NH}_3$	broom:	$\text{Br}_2$	} <b>LET OP!!!</b> Deze komen altijd met z'n tweetjes voor: ezelsbruggetje: Br I N Cl H O F
glucose:	$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	jood:	$\text{I}_2$	
sacharose:	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$	stikstof:	$\text{N}_2$	
koolstofdioxide:	$\text{CO}_2$	chloor:	$\text{Cl}_2$	
koolstofmono-oxide:	$\text{CO}$	waterstof:	$\text{H}_2$	
ozon:	$\text{O}_3$	zuurstof:	$\text{O}_2$	
waterstofperoxide:	$\text{H}_2\text{O}_2$	fluor:	$\text{F}_2$	
zwaveldioxide:	$\text{SO}_2$			

## Ionen:

*Leer van deze ionen:*

- *de naam bij de formule en andersom*
- *de lading*

**+**

zilver:	$\text{Ag}^+$
kalium:	$\text{K}^+$
natrium:	$\text{Na}^+$
barium:	$\text{Ba}^{2+}$
calcium:	$\text{Ca}^{2+}$
koper:	$\text{Cu}^{2+}$
kwik:	$\text{Hg}^{2+}$
magnesium:	$\text{Mg}^{2+}$

**-**

lood:	$\text{Pb}^{2+}$
tin:	$\text{Sn}^{2+}$
zink:	$\text{Zn}^{2+}$
ijzer:	$\text{Fe}^{2+}$ of $\text{Fe}^{3+}$
aluminium:	$\text{Al}^{3+}$
ammonium:	$\text{NH}_4^+$

bromide:	$\text{Br}^-$
chloride:	$\text{Cl}^-$
fluoride:	$\text{F}^-$
jodide:	$\text{I}^-$
acetaat:	$\text{CH}_3\text{COO}^-$ ( $\text{Ac}^-$ )
carbonaat:	$\text{CO}_3^{2-}$
waterstofcarbonaat:	$\text{HCO}_3^-$

oxide:	$\text{O}^{2-}$
hydroxide:	$\text{OH}^-$
sulfaat:	$\text{SO}_4^{2-}$
sulfiet:	$\text{SO}_3^{2-}$
sulfide:	$\text{S}^{2-}$
nitraat:	$\text{NO}_3^-$
nitriet:	$\text{NO}_2^-$
fosfaat:	$\text{PO}_4^{3-}$

## Zuren en Basen

*Zorg dat je bij deze stoffen:*

- *de naam en de formule kent*
- *herkent dat het om een zuur of juist een base gaat*

### Zuren

Koolzuur:	$\text{H}_2\text{CO}_3$ (in water splitst dit in $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2$ )
salpeterzuur:	$\text{HNO}_3$
waterstofchloride:	$\text{HCl}$
zoutzuur:	$\text{H}^+ + \text{Cl}^-$ ( $\text{HCl}$ oplossing)
zwavelzuur:	$\text{H}_2\text{SO}_4$
ethaanzuur:	$\text{CH}_3\text{COOH}$ (= azijnzuur / $\text{HAc}$ )

### Basen

hydroxide:	$\text{OH}^-$
oxide:	$\text{O}^{2-}$
carbonaat:	$\text{CO}_3^{2-}$
waterstofcarbonaat:	$\text{HCO}_3^-$
ammoniak:	$\text{NH}_3$
acetaat:	$\text{CH}_3\text{COO}^-$ ( $\text{Ac}^-$ )