

Leren en oefenen met Quizlet:

in de 'l' **HVX Scheikunde**

link: <https://quizlet.com/join/8X5A3XA9q?i=2hx70s&x=1rgt>

studie: **Basiselementen NaSk 2**

Metalen						
atomen (elementen)			ionen			
symbool	naam	Engels <sup>E</sup> / Latijn <sup>L</sup>	lading	naam	lading	naam
Al	Aluminium		Al <sup>3+</sup>	Aluminium-ion		
Ba	Barium		Ba <sup>2+</sup>	Barium-ion		
Cd	Cadmium					
Ca	Calcium		Ca <sup>2+</sup>	Calcium-ion		
Cr	Chroom					
Au	Goud	<i>aureum</i> <sup>L</sup>	Au <sup>+</sup>	Goud(I)-ion	Au <sup>3+</sup>	Goud(III)-ion
Fe	IJzer	<i>ferrum</i> <sup>L</sup>	Fe <sup>2+</sup>	IJzer(II)-ion	Fe <sup>3+</sup>	IJzer(III)-ion
K	Kalium	<i>portassium</i> <sup>E</sup>	K <sup>+</sup>	Kalium-ion		
Co	Kobalt					
Cu	Koper	<i>cuprum</i> <sup>L</sup>	Cu <sup>+</sup>	Koper(I)-ion	Cu <sup>2+</sup>	Koper(II)-ion
Hg	Kwik	<i>hydrargus</i> <sup>L</sup>	Hg <sup>+</sup>	Kwik(I)-ion	Hg <sup>2+</sup>	Kwik(II)-ion
Li	Lithium		Li <sup>+</sup>	Lithium-ion		
Pb	Lood	<i>plumbum</i> <sup>L</sup>	Pb <sup>2+</sup>	Lood(II)-ion	Pb <sup>4+</sup>	Lood(IV)-ion
Mg	Magnesium		Mg <sup>2+</sup>	Magnesium-ion		
Mn	Mangaan		Mn <sup>2+</sup>	Mangaan(II)-ion	Mn <sup>4+</sup>	Mangaan(IV)-ion
Na	Natrium	<i>sodium</i> <sup>E</sup>	Na <sup>+</sup>	Natrium-ion		
Ni	Nikkel					
Pt	Platina					
Sn	Tin	<i>stannum</i> <sup>L</sup>	Sn <sup>2+</sup>	Tin(II)-ion	Sn <sup>4+</sup>	Tin(IV)-ion
Ag	Zilver	<i>argentum</i> <sup>L</sup>	Ag <sup>+</sup>	Zilver-ion		
Zn	Zink		Zn <sup>2+</sup>	Zink-ion		

Niet-metalen				
atomen (elementen)			ionen	
symbool	naam	Engels <sup>E</sup> / Latijn <sup>L</sup>	lading	naam
Ar	Argon			
Br	Broom		Br <sup>-</sup>	Bromide-ion
Cl	Chloor		Cl <sup>-</sup>	Chloride-ion
F	Fluor		F <sup>-</sup>	Fluoride-ion
P	Fosfor	<i>phosphor</i> <sup>E</sup>	P <sup>3-</sup>	Fosfide-ion
He	Helium			
I	Jood		I <sup>-</sup>	Jodide-ion
C	Koolstof	<i>carbon</i> <sup>E</sup>		
Ne	Neon			
Si	Silicium			
N	Stikstof	<i>nitrogen</i> <sup>E</sup>	N <sup>3-</sup>	Nitride-ion
H	Waterstof	<i>hydrogen</i> <sup>E</sup>	H <sup>+</sup>	Waterstof-ion
O	Zuurstof	<i>oxygen</i> <sup>E</sup>	O <sup>2-</sup>	Oxide-ion
S	Zwavel	<i>sulphur</i> <sup>E</sup>	S <sup>2-</sup>	Sulfide-ion