

Leerinhoud zelftest chemie

Noteer naast de verschillende onderdelen van de zelftest chemie jouw score.

Behaal je **minstens 3** dan wordt jouw kennis over dat onderwerp als **voldoende** beschouwd.

Onderdelen zelftest chemie	Leerinhoud chemie per onderdeel	Jouw score op 5
DEEL I: Atoombouw	<ul style="list-style-type: none">▪ de subatomaire deeltjes: protonen, neutronen en elektronen▪ atoomnummer Z en massagetal A▪ het Periodiek Systeem der Elementen (elementen, perioden, groepen, metalen en niet-metalen)▪ elektronenconfiguraties van elementen▪ ionen	
DEEL II: Chemische bindingen	<ul style="list-style-type: none">▪ lewisvoorstelling van atomen (valentie-elektronen)▪ octetregel (of edelgasconfiguratie)▪ de apolaire atoombinding (of covalente binding)▪ elektronegatieve waarde van een atoom▪ de polaire atoombinding (of covalente binding)▪ ionbinding (of ionaire binding)▪ metaalbinding	
DEEL III: Chemische formules en naamgeving	<ul style="list-style-type: none">▪ het oxidatiegetal▪ opstellen van chemische formules▪ naamgeving van chemische verbindingen<ul style="list-style-type: none">• anorganische verbindingen: mono-atomische ionen, binaire verbindingen, oxozuren, basen en zouten• organische verbindingen: eenvoudige koolwaterstoffen (alkanen, alkenen en alkynen)	
DEEL IV: Stoechiometrische berekeningen	<ul style="list-style-type: none">▪ relatieve atoommassa en relatieve molecuulmassa▪ de mol en molmassa (of molaire massa)▪ concentratie (of molariteit)▪ het in evenwicht brengen van een chemische reactievergelijking (coëfficiënten (of voorgetallen) aanpassen)▪ berekeningen op reactievergelijkingen	
DEEL V: Chemische reacties in waterig milieu	<ul style="list-style-type: none">▪ onderscheid tussen zout, base en zuur▪ sterke en zwakke elektrolyten▪ zuur-base reactie in waterig milieu: zuur-basekoppels volgens Brønsted-Lowry▪ het begrip zuurtegraad (pH)▪ redoxreacties in waterig milieu (reductie, oxidatie, reductor, oxidator)	