# Kunnenlijst nask 2 (scheikunde) T2 (Hoofdstuk 1 – 5 - 7 )

## Wat moet je allemaal kunnen voor het tentamen.

* De begrippen van de kennenlijst.
* Aan de hand van stofeigenschappen kunnen ontdekken welke stof beschreven is.
* Van een stof de stofeigenschappen kunnen omschrijven
* De stofeigenschappen kunnen vinden in je Binas
* De verschillende fase van een stof kunnen benoemen en omschrijven.
* Kunnen herkennen aan de molecuulformule of een stof een ontleedbare stof is of een niet-ontleedbare stof.
* Het verschil tussen een zuivere stof en een mengsel kunnen uitleggen.
* Het verschil tussen een metaal en een niet-metaal kunnen uitleggen.
* Herkennen van een metaal.
* De twee atomige moleculen kennen.
* De tabel met stoffen en moleculen kennen (de stoffen gaan gebruikt worden bij het tentamen dus moet je de namen en de molecuulformules kennen)
* Het periodieksysteem kunnen lezen en gebruiken. Hiervoor moet je weten wat de periode is, de groep, het atoomnummer, het symbool, het element, metaal of niet metaal en de relatieve atoommassa.
* Weten wat de edelgassen en de halogenen zijn.
* Het atoommodel begrijpen en kunnen tekenen. Hiervoor moet je weten wat protonen, neutronen, elektronen, schillen, kern zijn.
* De massa van een atoom kunnen vinden en de massa van een molecuul kunnen berekenen.
* Kunnen uitleggen wat ionen zijn en hoe ze ontstaan.
* Het verschil tussen negatieve ionen en positieve ionen kunnen uitleggen.
* Het verschil tussen een ionaire binding en een atomaire binding kunnen uitleggen
* Het verschil tussen enkelvoudige en samengestelde ionen kunnen uitleggen.
* Kunnen rekenen met significante cijfers
* Kunnen omrekenen van kilo --------milli en terug
* Kunnen rekenen met wetenschappelijke notaties.

Zouten

* Kunnen uitleggen wat een zout is
* Kunnen uitleggen wat het verschil tussen een oplossing en een suspensie is
* Kenmerken van zouten kunnen gebruiken
* Reactievergelijking van het oplossen van een zout
* Reactievergelijking van het indampen van een zout
* Gebruiken van de oplosbaarheidstabel uit BINAS (T35)
* Ongewenste ionen verwijderen
* Een zout herkennen

Water

* Kunnen uitleggen wat voor soorten water er bestaan
* Kunnen uitleggen waarvoor wij water gebruiken
* De waterkringloop kunnen uitleggen
* Kunnen uitleggen hoe water zuiveren werkt
* Kunnen uitleggen wat hard water is
* Kunnen uitleggen hoe je water onthard
* Berekenen van de hardheid van water of met de hardheid uitrekenen hoeveel calciumionen er in het water zitten.
* Kunnen uitleggen hoe een zeep werkt met de begrippen polair, a-polair, hydrofiel, hydrofoob, micel
* Kunnen uitleggen hoe zure schoonmaakmiddelen, basische schoonmaakmiddelen en neutrale schoonmaakmiddelen werken.

## Welke berekeningen moet je kunnen maken voor het tentamen.

* Berekenen van de massa van een molecuul
* Berekenen van het massapercentage van een molecuul
* Bereken van de concentratie van een oplossing
* Berekenen van de hardheid van water
* Berekenen van het gehalte Calciumionen in hardwater met de DH.

## Welke reactievergelijkingen moet je kennen voor het tentamen.

* Het maken van een zout van een metaal en een niet metaal.
* Het oplossen van een zout.
* Het indampen van een zout.