

# Studiewijzer HAVO Scheikunde Periode 1

---

## Stofomschrijving:

Herhaling stof HAVO 3 plus hoofdstuk 1 en 2 uit Pulsar Chemie deel1 HAVO bovenbouw Hfst 1, 2 en 3.

Leerdoelen:

HAVO 3 stof: Je kunt een reactievergelijking kloppend maken. Je kent de namen met formules van een aantal stoffen/moleculen, Je kent de naamgeving van moleculen, Je kunt een reactievergelijking opstellen aan de hand van een beschrijving. Je kent de namen van verschillende mengsels (oplossing, emulsie, suspensie), Je kent de verschillende scheidingsmethoden en waarop deze berusten (Destillatie, indampen, filtratie, extractie, adsorptie, bezinken, centrifugereren)Je kunt het verschil tussen volledige en onvolledige verbranding uitleggen met behulp van molecuulformules. Exotherme reactie= er komt energie vrij; warmte, licht of elektriciteit en endotherme reactie = toevoegen van energie; warmte, licht of elektriciteit

Ontledingsreacties; thermolyse(o.i.v. warmte), fotolyse (o.i.v. licht)en elektrolyse(o.i.v. elektriciteit) kunnen uitleggen  
Hfst 1: Je kent de atoommodellen van Dalton en van Rutherford. Je weet uit welke deeltjes een atoom is opgebouwd. Je kent de grootte van de lading van protonen, neutronen en elektronen. Je weet wat de begrippen atoomnummer en massagetal inhouden. Je kunt met behulp van gegevens uit Binas een model van een atoom tekenen. Je kent een aantal gemeenschappelijke kenmerken van zouten. Je kunt aan de formule van een stof zien of het een zout is. Je kent de namen en de formules van de ionen uit bron14, 19 en 23. Je kent de naamgeving van zouten. Je kunt de verhoudingsformule van zouten afleiden. Je weet dat de ionen elkaar loslaten als een zout in water oplost. Je weet dat de ionen tijdens het oplossen omgeven worden door een mantel van watermoleculen; gehydrateerd worden. Je kunt oplos- en indampvergelijkingen weergeven.

Hfst 2: Je weet wat fossiele brandstoffen zijn. Je weet wat wordt bedoeld met koolwaterstoffen. Je kent de begrippen volledige en onvolledige verbranding. Je weet welke stoffen ontstaan bij de volledige en onvolledige verbranding van een kolwaterstof. Je weet wat het begrip broeikaseffect inhoudt. Je kunt een aantal alternatieve brandstoffen noemen. Je kunt uitleggen waarom alternatieve brandstoffen niet bijdragen aan het broeikaseffect. Je kunt de gefractioneerde destillatie van aardolie beschrijven. Je weet wat een atoombinding is. Je weet wat covalentie is en wat deze zijn voor de atomen van H,F,Cl,Br,I,O,S,N,P en C. Je kunt structuurformules van moleculen tekenen. Je weet wat verzadigde en onverzadigde koolwaterstoffen zijn. Je weet wat er wordt bedoeld met kraken.

	Te bestuderen stof	Opdrachten
Week: 35	Herhaling 3e klas stof	extra opgaven
Week: 36	Herhaling 3e klas stof	extra opgaven
Week: 37	1.1 en 1.2	Hfst 1 opg 1 t/m 29
Week: 38	1.3 en 1.4	Hfst 1 opg 30 t/m 55
Week: 39	1.5	Hfst 1 opg 56 t/m 72 en op weg naar het proefwerk Hfst 1
Week: 40	2.1 t/m 2.3 V toets Hfst 1	Hfst 2: opg. 1 t/m 31
Week: 41	2.4	Hfst 2: opg. 34 t/m 50
Week: 42	2.5	Hfst 2: opg. 51 t/m 60 en op weg naar het proefwerk Hfst 2
Week: 43	Herfstvakantie	
Week: 44/45	Herhalen en oefenen V-toets Hfst 1 en Hfst 2	extra opgaven

**Toetsing en afronding:**

1. Stofomschrijving: V toets Hfst 1 NB: formules ionen met lading uit het hoofd kennen!!!

Type:	Datum:	Vorm:	Duur:	Gewicht:
V-cijfer		Schriftelijk	50 min.	12%

2. Stofomschrijving: V toets Hfst 1 en Hfst 2

Type:	Datum:	Vorm:	Duur:	Gewicht:
V-cijfer		Schriftelijk	50 min.	12%

3. Stofomschrijving:

Type:	Datum:	Vorm:	Duur:	Gewicht:
V-cijfer		Schriftelijk	50 min.	