

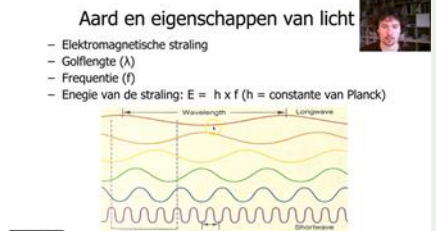
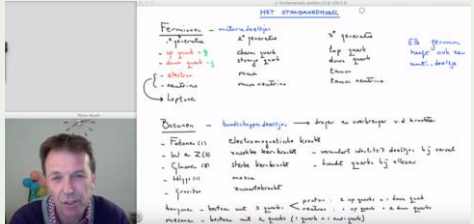
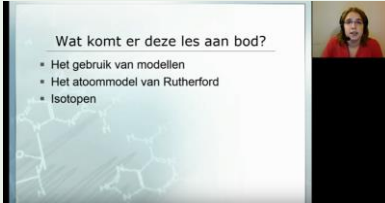

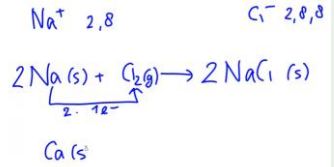



**UCLL**  
HOGESCHOOL

**Gebruik van lesvideo's op youtube  
kanalen:  
Thomas**

**#MOVINGMINDS**

## Geselecteerde Youtube kanalen

 <p>Aard en eigenschappen van licht</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>- Elektromagnetische straling</li> <li>- Golflengte (<math>\lambda</math>)</li> <li>- Frequentie (<math>f</math>)</li> <li>- Energie van de straling: <math>E = h \times f</math> (<math>h</math> = constante van Planck)</li> </ul>	 <p>HET STANDAARDMODEL</p> <p>Fermeten = metaalachtige - "p" elementen - "d" elementen - "s" elementen - "f" elementen</p> <p>Overeen = niet-metalen - "p" elementen - "d" elementen - "s" elementen - "f" elementen</p>	 <p>Wat komt er deze les aan bod?</p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Het gebruik van modellen</li> <li>• Het atoommodel van Rutherford</li> <li>• Isotopen</li> </ul>	
<p>Lesvideo's</p>	<p>Sieger Kooj</p>	<p>Laura Van de Raai</p>	<p>Meneer Stapel</p>
<p>Wat houdt het atoommodel van Dalton in?</p>	 <p><math>2\text{Na}(s) + \text{Cl}_2(g) \rightarrow 2\text{NaCl}(s)</math></p> <p>2 : 1 : 2</p>		<p><b>Ionbinding</b></p> <ul style="list-style-type: none"> <li>• Metalen geven elektronen af → positieve ionen</li> <li>• Niet-metalen nemen elektronen op → negatieve ionen</li> <li>• <b>Neutraliteitsregel</b> <ul style="list-style-type: none"> <li>+ Li O</li> <li>+ 1+ 2- (leiding via PSE en groeparummen)</li> <li>+ X2 X1</li> <li>+ +2 = -2</li> </ul> </li> <li>- Formule Li<sub>2</sub>O</li> </ul>
<p>P. Logister</p>	<p>Lois van Kampen</p>	<p>T. Waardenburg</p>	<p>Y Weyn</p>

The grid contains the following video titles:

- M2H1 - organische verbindingen: koolstof, voorstellingswijzen en...
- M4V4 - sterkte van zuren en basen
- M5 - redoxreacties - redoxevenwicht
- M4V9 - titratiecurve berekenen met de computer
- M3H1 - rekenen in de chemie
- M2H5 - eigenschappen van koolstofverbindingen
- M2H4 - isomerie
- M2H3 - monofunctionele organische verbindingklassen
- M2H2 - koolwaterstoffen
- M2H0 - anorganische verbindingen
- M2H0V2 - naamgeving anorganische verbindingen
- M2H0V1 - anorganische verbindingen: inleiding en...
- M1H3 - intermoleculaire krachten
- M1H3V3 - intermoleculaire krachten
- M1H2 - chemische bindingen
- M1H2V6 - ruimtelijke structuur van een molecuul met VSEPR
- M1H2V5 - lewisstructuren
- M1H2V4 - de atoombinding
- M1H1 - atoombouw
- M1H1V7 - elektronenconfiguratie
- M1H1V9 - periodiek systeem ipv de elektronenconfiguratie
- M1H1V4 - atoommodel van Bohr
- M4 - zuur-basetheorie
- M4 - titratiecurve berekenen
- M3H3 - chemisch evenwicht
- practicum procedures
- M4V7 - buffers - werking
- M4V6 - zuurtegraad van...
- M4V5 - pH berekeningen
- M3H2 - reactiesnelheid

The grid contains the following video titles:

- Eindexamentraining VMOB/MAVO
- Eindexamentraining HAVO
- Eindexamentraining VWO
- Analysemethoden
- Fossiele brandstoffen, biobrandstoffen en duurzaam...
- Moleculaire stoffen - THEORIE
- Koolstofchemie - THEORIE
- Scheikunde 3e klas
- De atombouw - THEORIE
- Zouten - THEORIE
- Rekenen met mol - THEORIE
- Energie + Evenwicht - THEORIE
- Zuren en basen - THEORIE
- Redoxreacties - THEORIE
- Biochemie - THEORIE
- Alle samenvattingen - THEORIE
- Alle HAVO stof in 70 minuten
- TOETSTRAINING HAVO/VWO

Geniaal! Ontzettend bedankt voor het geduldige uitlegen. Had ik u maar gekend toen ik op de middelbare zat (nu doe ik volwassenen-onderwijs). Maar ben er ook nu enorm blij mee...  
Josinka Rosenmuller

Sieger Kooij







## Lesvideo's

[LINK](#): document met alle links

<https://www.scheikundelessen.nl/>





Volledige leerinhouden tweede en derde graad SO

Uploads ▶ ALLES AFSPLEEN

 0:22	 14:07	 14:13	 6:51	 10:06	 11:28
Aardgas explosie in blik - scheikunde 1K weergaven • 5 jaar geleden	12 Rekenen aan Reacties - scheikunde 2,9K weergaven • 6 jaar geleden	11 Bindingen tussen moleculen - scheikunde 9,1K weergaven • 7 jaar geleden Ondertiteling	09 Lewis structuren - scheikunde 6,8K weergaven • 7 jaar geleden	08 Percentage, promillage, ppm - scheikunde 8K weergaven • 7 jaar geleden	07 Molair Volume - scheikunde 5,9K weergaven • 7 jaar geleden


---

Gemaakte playlists

 4	 5	 2	 2
Chemisch Rekenen VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Bouw van stoffen VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Moleculaire stoffen VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Reacties VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN

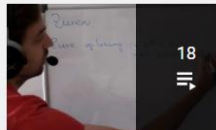

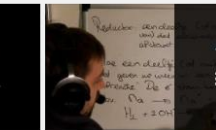
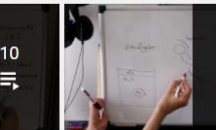
[Laura Van de Raa](#)

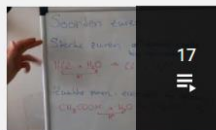
Hoofdzakelijk leerinhouden tweede graad

 Stapel op Scheikunde

HOME VIDEOS **PLAYLISTS** COMMUNITY KANALEN OVER 🔍

Gemaakte playlists

 18	 9	 10	 36
Zuren & Basen VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Chemie Overal 6v VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Redox VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Chemie Overal 4 vwo VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN

 17
---

[Meneer Stapel](#)

Hoofdzakelijk leerinhoud derde graad

Elektronenconfiguratie 14:09 16K weergaven • 3 jaar geleden	Reacties 3:19 16K weergaven • 3 jaar geleden	Menging van reagentia 6:26 1,1K weergaven • 3 jaar geleden	Elektrolyse 4:15 9,6K weergaven • 3 jaar geleden	Scheiden en ontleden 5:46 1,5K weergaven • 3 jaar geleden	Niet-metalen 3:31 4,9K weergaven • 3 jaar geleden
Wat is een elektronenconfiguratie? (N3) 16K weergaven • 3 jaar geleden	Wat is het verschil tussen een endotherme en een... 16K weergaven • 3 jaar geleden	Wat is een verbindingreactie? (N3) 1,1K weergaven • 3 jaar geleden	Wat is een ontledingsreactie? (N3) 9,6K weergaven • 3 jaar geleden	Wat is het verschil tussen scheiden en ontleden? (N3) 1,5K weergaven • 3 jaar geleden	wat zijn de eigenschappen van metalen en niet-metale... 4,9K weergaven • 3 jaar geleden
Element of verbinding? 5:22 2,5K weergaven • 3 jaar geleden	Atombouw 7:20 4K weergaven • 3 jaar geleden	Voorbeelden 8:44 5K weergaven • 4 jaar geleden	Chemische symbolen 7:54 3,9K weergaven • 4 jaar geleden	Elektrische stroom 8:27 737 weergaven • 4 jaar geleden	Stoff - molecuul - atoom 7:03 16K weergaven • 4 jaar geleden
Wat zijn enkelvoudige en samengestelde stoffen? (N3) 2,5K weergaven • 3 jaar geleden	Hoe is het Periodiek Systeem opgebouwd? (N3) 4K weergaven • 3 jaar geleden	Wat is een molecuulformule? (N3) 5K weergaven • 4 jaar geleden	Wat houdt het atoommodel van Dalton in? (N3) 3,9K weergaven • 4 jaar geleden	Waarom geleiden sommige stoffen elektriciteit? (N3) 737 weergaven • 4 jaar geleden	Hoe zijn moleculen en atomen opgebouwd (N3) 16K weergaven • 4 jaar geleden
Skippy/litres 7:21 6,6K weergaven • 4 jaar geleden	Voorbeeld: schuim 8:19 926 weergaven • 4 jaar geleden	vast - gas 6:40 7,6K weergaven • 4 jaar geleden	Vloerstoffen 5:35 2,3K weergaven • 4 jaar geleden	Wat gebeurt er als een stof kristalliseert? 1:38 7,7K weergaven • 4 jaar geleden	Rekenen met de verdunningsfactor 8:19 1,7K weergaven • 4 jaar geleden
Welke soorten mengsels zijn er? (N3) 6,6K weergaven • 4 jaar geleden	Wat zijn mengsels? (N3) 926 weergaven • 4 jaar geleden	Wat zijn (de) faseovergangen? (N3) 7,6K weergaven • 4 jaar geleden	Wat zijn (de) aggregatietoestanden? (N3) 2,3K weergaven • 4 jaar geleden	Wat is kristallisatie? (N3) 7,7K weergaven • 4 jaar geleden	Hoe reken je met concentraties en... 1,7K weergaven • 4 jaar geleden

Scheidingsmethoden 3 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Klas 3 chemische reacties 8 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Havo zuren en basen nieuw (2019/2020) 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Havo zuren en basen (oud) 6 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Havo redox (nieuw 2019/2020) 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	Redox havo (oude videos) 12 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN
1 met jodium... 3 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 5 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1gg Periode... 10 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 6 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN
1 met zinn... 3 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 5 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 10 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 6 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN
1 met zinn... 3 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 5 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 10 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 6 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN
1 met zinn... 3 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 5 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 10 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 6 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN
1 met zinn... 3 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 5 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 10 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 6 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN	1 met zinn... 4 VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN

Patrick Logister

LINK website + cursus

Lois van Kampen



Kunststof

Metalen

krachten

VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN

VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN

VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN



Elektrolyse

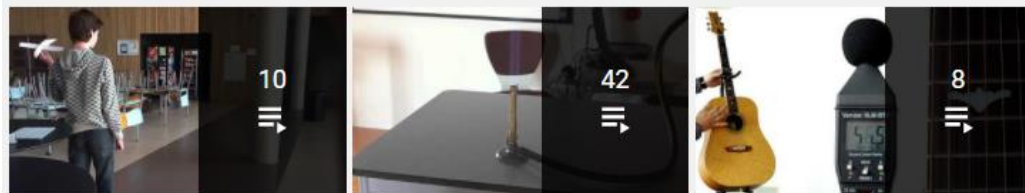
Duitse romantiek

Werking Kernenergie

VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN

VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN

VOLLEDIGE PLAYLIST WEERGEVEN



Natuurkunde PO klas 3

Practicum

Geluid

T Waardenburg

Zowel leerinhouden als experimenten + basisvaardigheden



chemie 4TLO

Chemie (3de jaar, 1u)

Classificatie van stoffen

chemie 3TLO

Aardolieproducten (Ion GO!)

Y Weyn

Leerinhoud tweede graad

Thumbnail Title	Duration	Views
03 - molecuulmodellen - 04 voorbeelden hybridisaties	13:24	76 weergaven • 2 maanden geleden
03 - molecuulmodellen - 03 soorten hybridisaties	14:59	79 weergaven • 2 maanden geleden
03 - molecuulmodellen - 02 Lewisformules verdere oef ...	14:58	64 weergaven • 2 maanden geleden
03 - molecuulmodellen - 01 Lewisformules promotie...	15:02	65 weergaven • 2 maanden geleden
03 - molecuulmodellen - 00 soorten bindingen...	11:48	50 weergaven • 2 maanden geleden

Bart Verelst

Leerinhouden derde graad

Thumbnail Title	Thumbnail Title	Thumbnail Title	Thumbnail Title	Thumbnail Title
S5 zuren en basen	S4 aspecten van chemische reacties	S4 periodiek systeem	S5 chemisch rekenen	S4 atoommodel
S5 redox	S4 reacties, formules en vergelijkingen	S4 bindingstypen	S6 chemisch rekenen	S6 chemische binding
S6 atoombouw	BAC Chemie	S6 thermochemie	S6 kinetiek	S7 zuur-base

ES Chemie

Leerinhoud tweede en derde graad

Scheikunde voor havo 12 Inleiding op polymeren	Scheikunde voor havo 7 Examen Havo 2004-I Rookmelder (pgs 1-3)	Scheikunde voor havo 5 Examen VWO 2003-I Waterproof papier (pgs 1-4)	Scheikunde voor havo 6 Examen Havo 2003-I Verdelingsmiddel (pgs 1-7)	Scheikunde voor havo 7 Valentie-elektronen en oorsprong
5H NOVA Hoofdstuk 9 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	Examen Havo 2004-I HELE PLAYLIST BEKIJKEN	Examen VWO 2003-I HELE PLAYLIST BEKIJKEN	Examen Havo 2003-I HELE PLAYLIST BEKIJKEN	5V NOVA Hoofdstuk 8 HELE PLAYLIST BEKIJKEN
Scheikunde voor havo 15 Scheidingsmethoden Destilleren en indampen	Scheikunde voor havo 11 Redoxreacties Eerste introductie	Scheikunde voor havo 10 Redoxreacties Eerste introductie	Scheikunde voor havo 15 Oefenmateriaal Atoombouw1.pdf	Scheikunde voor havo 15 Zuren en basische oplossingen Een eerste introductie (havo)
6V NOVA Hoofdstuk 13 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	5V NOVA Hoofdstuk 9 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	5H NOVA Hoofdstuk 8 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	Oefenmateriaal 4H HELE PLAYLIST BEKIJKEN	5V NOVA Hoofdstuk 7 HELE PLAYLIST BEKIJKEN
Scheikunde voor havo 11 Zuren en basische oplossingen Een eerste introductie (havo)	Scheikunde voor havo 8 Evenwichtsreactie NO <sub>2</sub> /N <sub>2</sub> O <sub>4</sub> evenwicht	Scheikunde voor havo 9 Reactiewarmte met Q = c · m · ΔT	Scheikunde voor havo 12 Verhoudingsformules voor Enkelvoudige ionen	Scheikunde voor havo 15 Energie-effecten en diagrammen Exotherm en endotherm
5H NOVA Hoofdstuk 7 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	4V NOVA Hoofdstuk 6 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	4V NOVA Hoofdstuk 5 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	4V NOVA Hoofdstuk 4 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	4V NOVA Hoofdstuk 3 HELE PLAYLIST BEKIJKEN

## Kemia

Leerinhouden tweede en derde graad


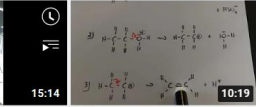



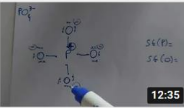









Massaconcentratie en molaire concentratie 31:45	Che4 Che6 - Daniell Cel - nut van de zoutbrug 9:19	Che3 - H5 Atoommodellen - deel 3 1:03:15	Che6 - titratie 1:01:04	Che3 - H5 Atoommodellen - deel 2 49:52
112 weergaven · 10 maanden geleden	174 weergaven · 11 maanden geleden	126 weergaven · 1 jaar geleden	131 weergaven · 1 jaar geleden	195 weergaven · 1 jaar geleden
Elektrische eigenschappen van de materie 47:17	Che3 - H5 Atoommodellen - deel 1 59:27	Che6 - ZB Inl deel 1 - Oefeningen pH 48:25	Che5 - Rekenen met overmaten - oefeningen 1:11:04	Che6 - ZB Inleiding deel 1 - Bronsted Lowry... 56:56
234 weergaven · 1 jaar geleden	168 weergaven · 1 jaar geleden	112 weergaven · 1 jaar geleden	118 weergaven · 1 jaar geleden	136 weergaven · 1 jaar geleden
Che3 - moleculen - systematische naamgeving... 54:45	Che3 - moleculen - systematische naamgeving... 8:44	Che4 - Rekenen - Verdunnen 47:07	Bio3 - Evenwicht in rust en in beweging 35:07	Che6 - Kwalitatief - 1u - deel 2 44:53
		252 weergaven · 1 jaar geleden		61 weergaven · 1 jaar geleden

## VanWerden

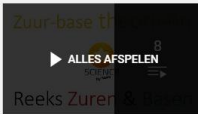
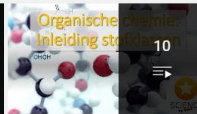
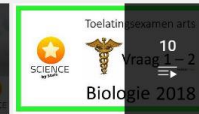







Leerinhoud tweede en derde graad








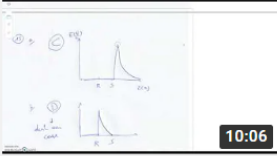
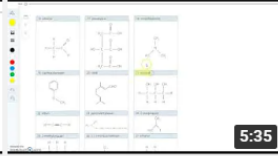
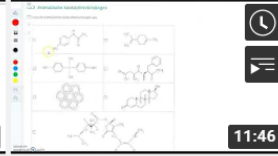

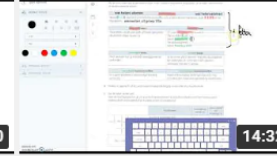
# Lesvideo's

 Enthalpie 99 weergaven • 1 jaar geleden	 Alcoholen 25 weergaven • 1 jaar geleden	 Polair apolair 139 weergaven • 1 jaar geleden	 Alkenen 66 weergaven • 1 jaar geleden	 Alkanen 70 weergaven • 1 jaar geleden
 Lewisstructuren en geometrie van moleculen 146 weergaven • 1 jaar geleden	 Zouten 62 weergaven • 1 jaar geleden	 Anorganische zuren 43 weergaven • 1 jaar geleden	 Hydroxiden 75 weergaven • 1 jaar geleden	 Orbitaaltheorie 92 weergaven • 1 jaar geleden
 MO en hybridisatie 184 weergaven • 1 jaar geleden	 Halogeenalkanen 61 weergaven • 1 jaar geleden	 Chemie les 5: Chemische wetten	 Chemie les 4: Periodiek systeem der elementen	 Chemie les 3: stoffen en reacties

## Roggen

 Zuren en basen 6 dagen geleden gelüpdatet HELE PLAYLIST BEKIJKEN	 Organische chemie HELE PLAYLIST BEKIJKEN	 Toelatingsexamen Arts 2018 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	 Toelatingsexamen Tandarts 2020 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	 Toelatingsexamen Arts Biologie Juli 2015 HELE PLAYLIST BEKIJKEN
 toelatingsexamen tandarts 2018 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	 Toelatingsexamen tandarts biologie HELE PLAYLIST BEKIJKEN	 Toelatingsexamen tandarts 2019 HELE PLAYLIST BEKIJKEN	 Polariteit HELE PLAYLIST BEKIJKEN	 Stoichiometrie HELE PLAYLIST BEKIJKEN

## Sciencebystars

 naamgeving alkanen met meerdere zijketens: ... 109 weergaven • 1 jaar geleden	 naamgeving alkanen meerdere zijketens: theorie 42 weergaven • 1 jaar geleden	 verbetering naamgeving alkanen 1 zijketen 42 weergaven • 1 jaar geleden	 naamgeving Alkanen met maximaal 1 vertakking 60 weergaven • 1 jaar geleden	 Inleiding Alkanen: voorkomen en eigenschappen 83 weergaven • 1 jaar geleden
 uitkomsten oefeningen 12;13;15;18;21 56 weergaven • 1 jaar geleden	 oefening: functionele groepen en stofklassen 195 weergaven • 1 jaar geleden	 Benzeen: structuur, aromatische stoffen en... 91 weergaven • 1 jaar geleden	 eigenschappen organische stoffen: verzadigd vs... 94 weergaven • 1 jaar geleden	 eigenschappen organische stof: heteroatoom, ... 104 weergaven • 1 jaar geleden

## Cambré

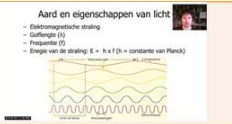



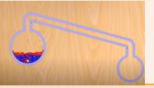

# Wil je bepaalde leerinhouden van YouTube-kanalen op eigen tempo doornemen?

Rubriek: [Film youtube kanalen lesvideo's](#)

In lesvideo's, geordend per chemisch begrip – Youtube kanaal kun je de leerinhoud nog eens beluisteren

## VOORBEELD

Geselecteerde Youtube kanalen


			
Lesvideo's	Sieger Kooj	Laura Van de Raai	Meneer Stapel
Wat houdt het atoommodel van Dalton in?	$\text{Na}^+ 2,8 \quad \text{Cl}^- 2,8,8$ $2\text{Na}(s) + \text{Cl}_2(g) \rightarrow 2\text{NaCl}(s)$ $\text{Ca}(s)$		
P. Logister	Lois van Kampen	T. Waardenburg	Y Weyn

### B Atoommodel van Sommerfeld

Sommerfeld postuleerde in 1916 dat elk hoofdniveau zich verder opsplijst in n subniveaus. Er zijn maximum vier subniveaus per hoofdniveau. Je duidt ze aan met de letters s, p, d en f. Binnen hetzelfde hoofdniveau neemt de energie-inhoud toe van het s-subniveau naar het f-subniveau.

Elk subniveau kan een maximaal aantal elektronen bevatten. Zo is het maximaal aantal elektronen voor het s-subniveau gelijk aan 2, voor het p-subniveau gelijk aan 6, voor het d-subniveau gelijk aan 10 en voor het f-subniveau gelijk aan 14. Dit stel je voor als  $s^2$ ,  $p^6$ ,  $d^{10}$  en  $f^4$ .

Bij de symbolische voorstelling van een subniveau schrijf je voor het symbol van het subniveau het schilnummer van het bijbehorende hoofdniveau.




Arnold Sommerfeld (1868-1951)

HOOFDNIVEAU	SCHILNUMMER	AANTAL SUBNIVEAUS	VOORSTELLING SUBNIVEAUS			
K	n = 1	1	1s			
L	n = 2	2	2s	2p		
M	n = 3	3	3s	3p	3d	
N	n = 4	4	4s	4p	4d	4f
O	n = 5	4	5s	5p	5d	5f
P	n = 6	4	6s	6p	6d	6f
Q	n = 7	4	7s	7p	7d	7f

0:01 / 13:38

## Voorbeeld: het begrip mol

Stofhoeveelheid - Het begrip "mol" 

Vergelijk:


130 g eieren 2 kg appels massa	=	2 eieren 12 appels aantal	=	1 paar eieren 1 dozijn appels Speciale naam voor een welbepaald aantal
--------------------------------------	---	---------------------------------	---	---

Zo ook in de chemie

**$X \text{ g moleculen} = 6,02 \cdot 10^{23} \text{ deeltjes} = 1 \text{ mol deeltjes}$**

$6,02 \cdot 10^{23} = \text{getal van Avogadro}$



**Mol & Molaire massa** 

Reken schema  $N_A$

Aantal gram  $\xleftrightarrow{\times M}$  Aantal mol  $\xleftrightarrow{\times N_A}$  Aantal deeltjes

Volume  $\xleftrightarrow{\times \rho}$  Aantal mol  $\xleftrightarrow{\times V_m}$  Aantal deeltjes


Molairiteit  $\text{mol/L}$

Afspelen (k)

## Leen Manet

Wat komt er deze les aan bod?

- De mol: definitie
- De mol: wat heb je er aan?
- De mol: omrekenen



## - Scheikundelessen



## Vanden Heuvel

 **KEMIA**  
Scheikunde voor havo/vwo

**Chemische hoeveelheid**  
*De mol en Avogadro*

## Laura Va

## Science by stars

## Kemia