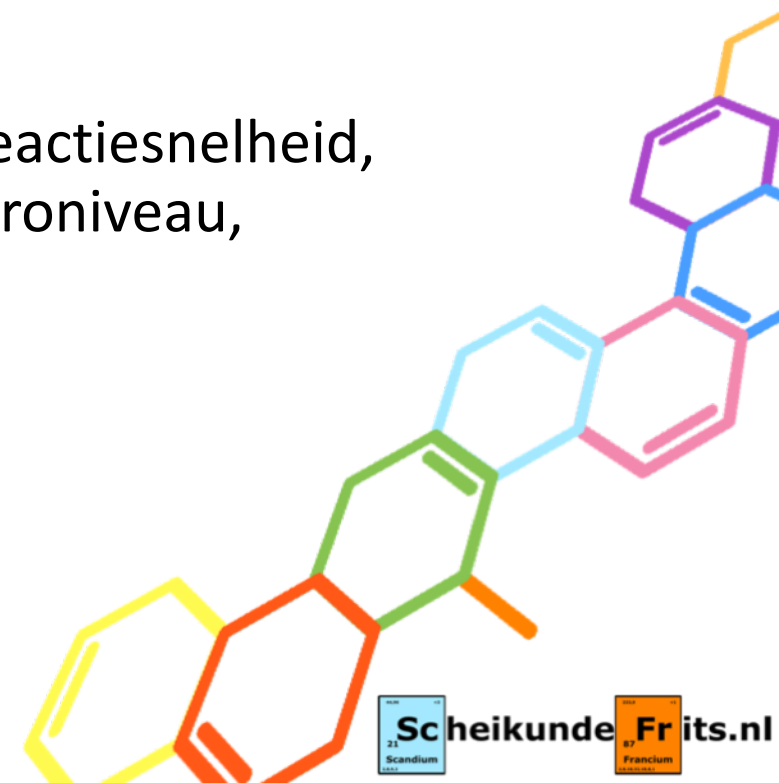




# Coronales 3

Oefenmateriaal, Oliën & Vetten, PNE, Soorten stof, Reactiesnelheid,  
Scheidingsmethoden, Binding in moleculen, Microniveau,  
Molberekening





# Oefenmateriaal

## Boek

- B/C opdrachten
- Afsluitende opdrachten per hoofdstuk

## Scheikundefrits.nl

- 3 Oefen SE's
- Overzicht examenopdrachten 2019-I die betreft onderwerp passen bij het SE
- Oefentoets hoofdstuk 6 (vroeger hoofdstuk 7)
- Diverse oefenopdrachten bij verschillende hoofdstukken





# Oliën & Vetten

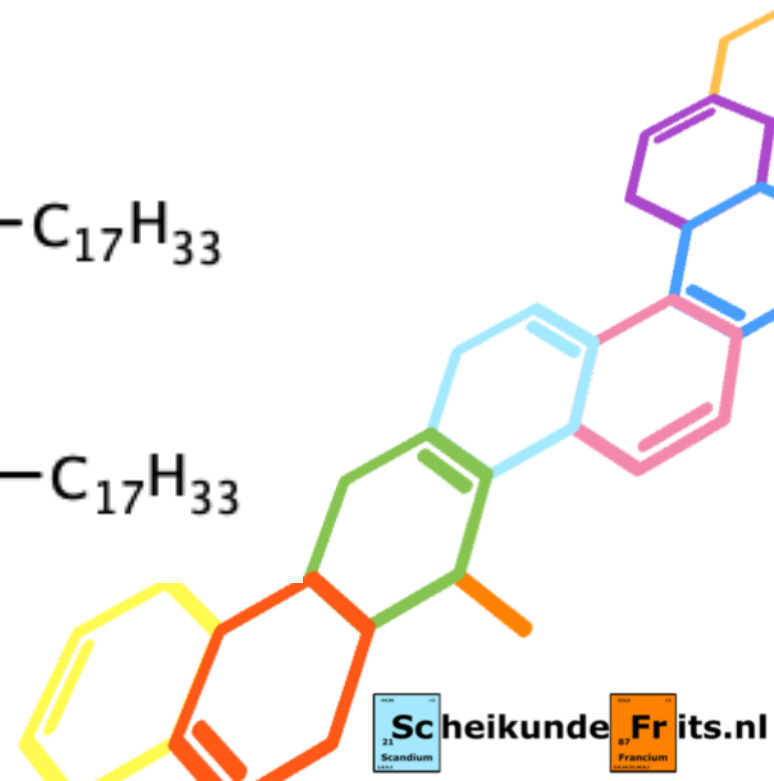
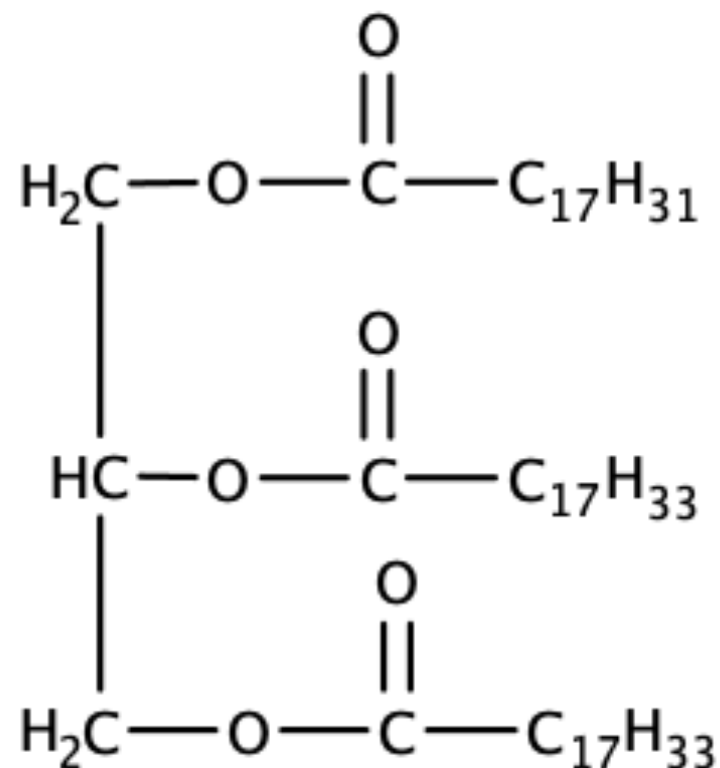
- Geef, in structuurformules, de reactievergelijking van de condensatiereactie tussen glycerol en linolzuur (zie Binas T67G1/2)
- Leg uit of het je verwacht dat het vet vloeibaar of vast is bij kamertemperatuur.





# Oliën & Vetten: verzadigd of onverzadigd

- Hoeveel dubbele bindingen tussen de C-atomen zijn in dit molecuul aanwezig?
- Is dit molecuul verzadigd of onverzadigd?





# PNE

Geef het aantal protonen, neutronen en elektronen van de onderstaande deeltjes.

- A.  $\text{ClO}_4^-$ , bestaande uit Cl-37 en O-16
- B.  $^{27}\text{Al}^{3+}$ . Teken ook het atoommodel volgens Bohr.





# Stoffen

Leg, aan de hand van de formule, uit welk soort stof elke onderstaande stof is en in welke fase(n) ze stroom kunnen geleiden.

- $\text{Fe}_3(\text{PO}_4)_2$
- $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- $\text{H}_2\text{O}$
- Al





# Reactiesnelheid

Botsende deeltjes:

- 
- 
- 

Activeringsenergie:

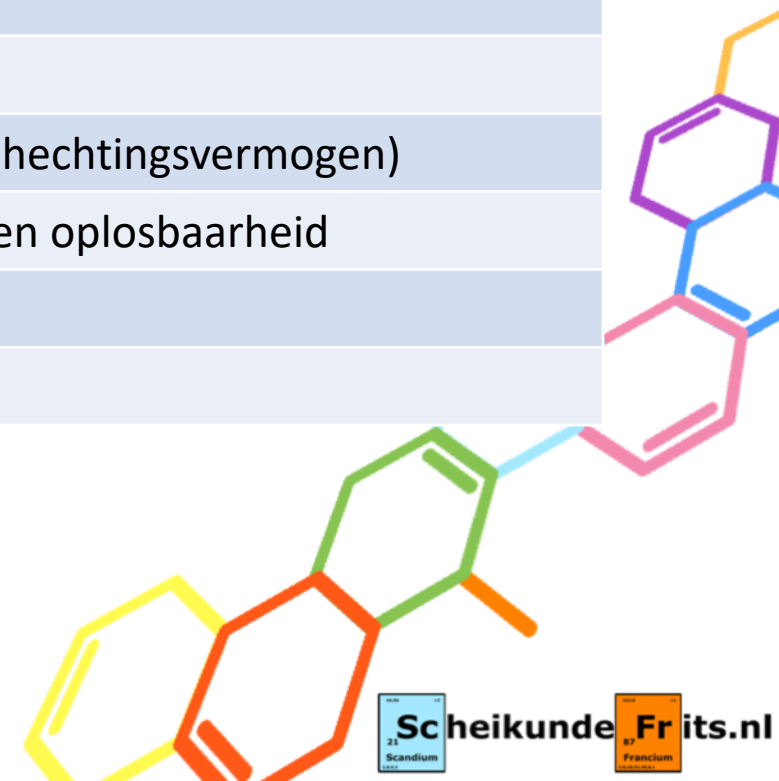
- 
- 





# Scheidingsmethoden

Scheidingsmethode	Stofeigenschap(en)
	Kookpunt
	Kookpunt (vluchtigheid)
	Deeltjesgrootte
	Oplosbaarheid
	Adsorptievermogen (aanhechtingsvermogen)
	Aanhechtingsvermogen en oplosbaarheid
	Dichtheid
	Dichtheid







# Binding in moleculen

Welke typen binding zijn er?

- Tussen moleculen:
- In moleculen:
- In zouten:
- In metalen:





# Microniveau

Microniveau: deeltjes/atomen/ionen/moleculen

- Teken de structuurformule van 2-methylpentaan-1,3,5-triamine.
- Leg, op microniveau, uit dat 2-methylpentaan-1,3,5-triamine oplosbaar is in water.





# Molberekening

- Frits heeft 3,6 gram azijnzuur. Bereken hoeveel mol dit is.
- Geef de reactievergelijking voor de volledige verbranding van azijnzuur.
- Bereken hoeveel liter lucht nodig is bij de volledige verbranding van 3,6 gram azijnzuur. Maak gebruik van Binas tabel 12 en van het gegeven dat lucht voor 21 volumeprocent uit zuurstof bestaat.

