



# Coronales 1

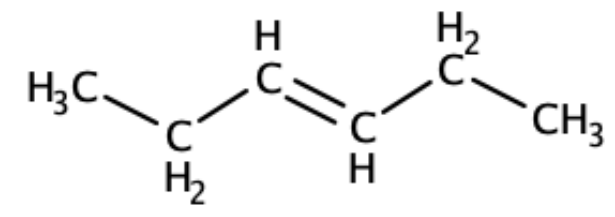
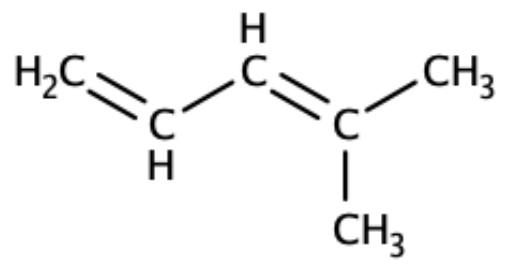
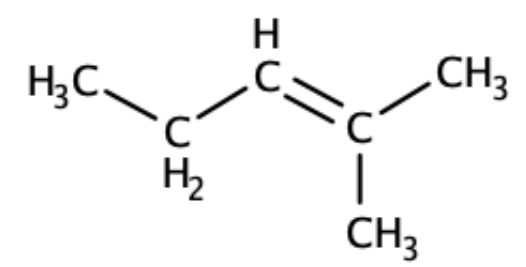
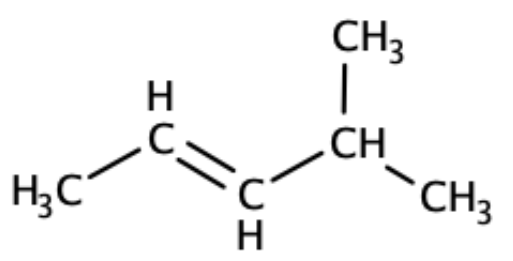
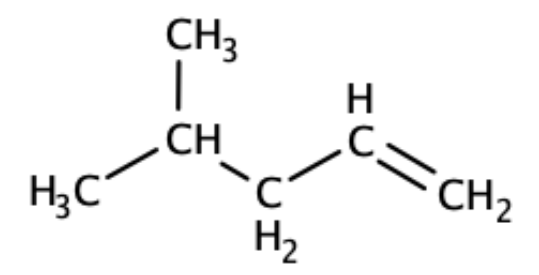
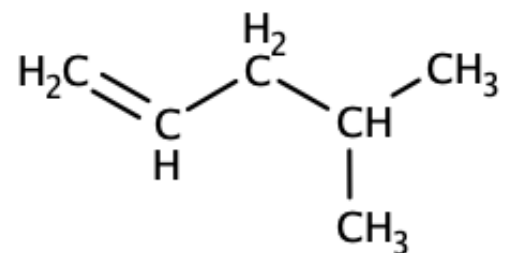
Isomerie, halogenen, esters, verhoudingsformules, oplosvergelijkingen, molariteit





# Isomerie

- Welke stoffen zijn hetzelfde?
- Welke stoffen zijn isomeren van elkaar?





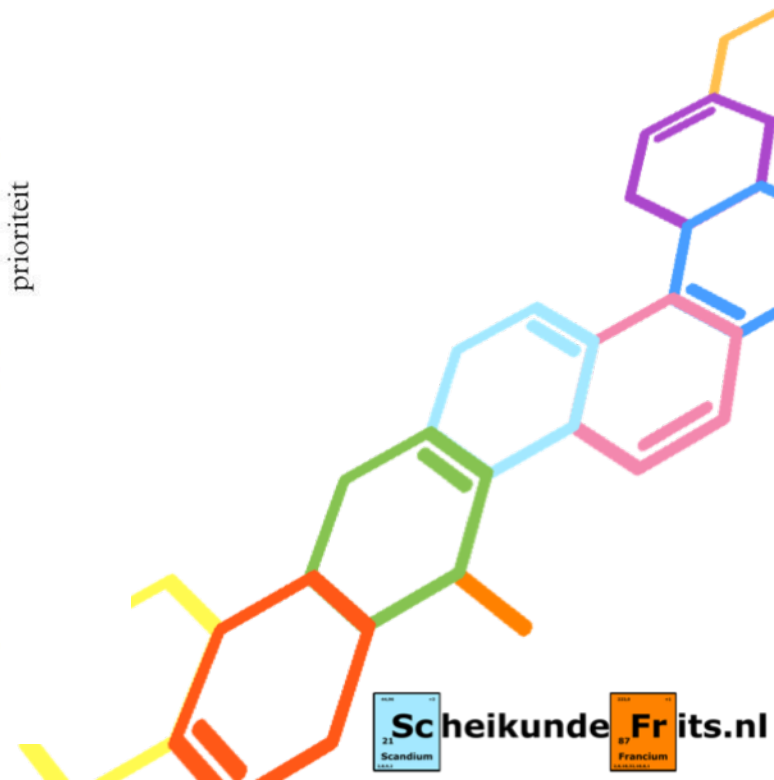
# Binas tabel 66D

D

Enkele regels voor de systematische naamgeving van organische verbindingen

<i>klasse</i>	<i>karakteristieke groep</i>	<i>voorvoegsel</i>	<i>achtervoegsel</i> ▶ <sup>1</sup>
carbonzuren	–COOH	(carboxy-)	-zuur ▶ <sup>3</sup>
sulfonzuren	–SO <sub>3</sub> H	(sulfo-)	-sulfonzuur
zuuranhydriden	–COOCO–		-zuuranhydride
esters	–COO–	(alkoxycarbonyl-)	-oat ▶ <sup>3</sup>
zuurchloriden	–COCl	(chloorcarbonyl-)	-oylchloride
amiden	–CONH <sub>2</sub> , –CONH–, –CON<	(carbamoyl-)	-amide
nitrillen	–CN	cyaan-	-nitril ▶ <sup>3</sup>
aldehyden	–CHO	oxo-	-al
ketonen	>CO	oxo-	-on
alcoholen	–OH	hydroxy-	-ol
fenolen	–OH	hydroxy-	-ol
thiolen	–SH	sulfanyl-	-thiol
aminen	–NH <sub>2</sub> , –NH–, –N<	amino- N-alkylamino- N-alkyl-N-alkyl' amino-	-amine ▶ <sup>4</sup> N-alkyl... amine ▶ <sup>4</sup> N-alkyl-N-alkyl'... amine ▶ <sup>4</sup>
ethers	–O–	alkoxy-	geen
halogeen- verbindingen	–F, –Cl, –Br, –I	halogeen-	geen
nitroverbindingen	–NO <sub>2</sub>	nitro-	geen

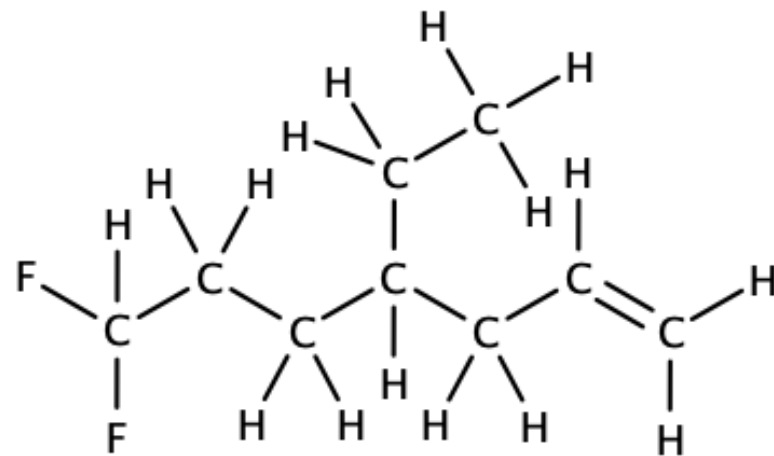
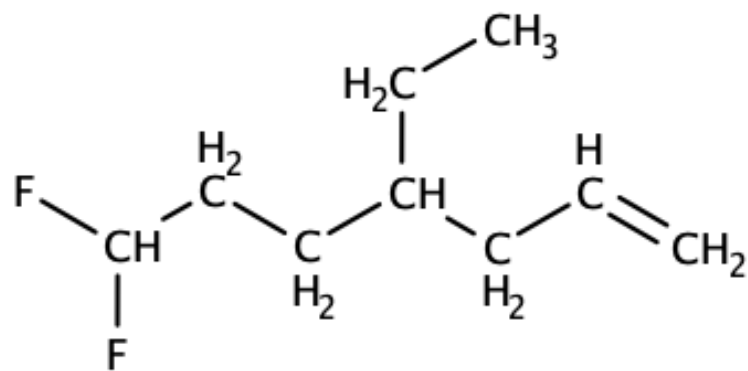
prioriteit



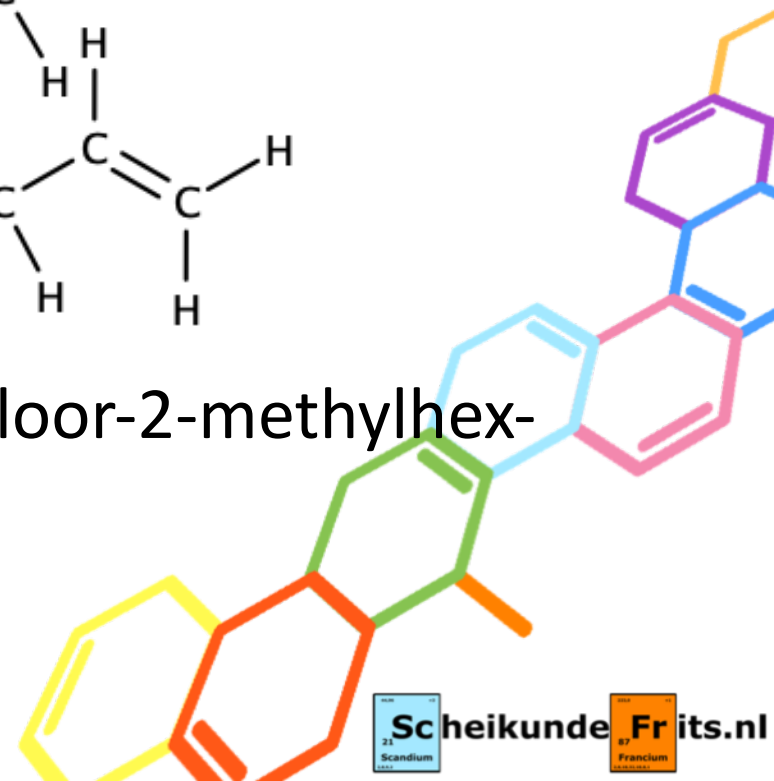


# Halogenen

A. Geef de systematische naam van de onderstaande stof.



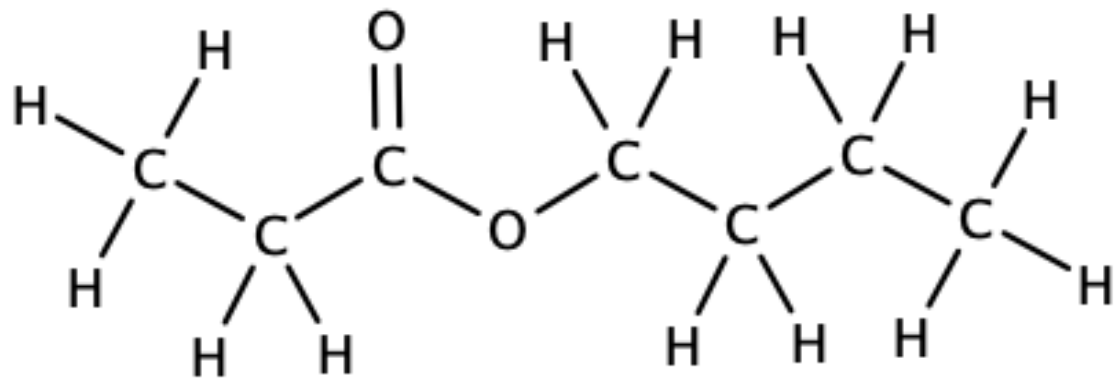
B. Teken de structuurformule van 4,5-dibroom-6-chloor-2-methylhex-2-een.





# Esters

- Gevormd uit reactie tussen zuur en alcohol.
- A. Geef de systematische naam van de onderstaande stof.



- B. Teken de structuurformule van de ester van pentaanzuur en methylpropan-2-ol.





# Verhoudingsformules

Geef de systematische naam van de volgende stoffen:

- A.  $\text{CaCl}_2$
- B.  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
- C.  $\text{Al}(\text{NO}_2)_3$
- D.  $\text{NO}_2$





# Naamgeving

Geef de formule van de volgende stoffen:

- A. Ammoniumcarbonaat
- B. Goud(III)acetaat
- C. Difosforpentabromide
- D. Natriumfosfaat





# Oplosvergelijkingen

Geef de oplosvergelijking van:

- A. IJzer(II)acetaat
- B. Kaliumfosfaat







# Molariteit

Frits voegt 3,52 mg aluminiumnitraat toe aan 300 mL water. Bereken de molariteit van het nitraation in de oplossing.





# Huiswerk

## Bestuderen en oefenen H6:

- Esters
- Halogenen
- Esterreacties
- Substitutie & additie.

## Herhalingsopdrachten:

- Afsluiting H5: 4, 6
- H5: 28
- Oefenopdrachten molariteit (vorige skilltree)

