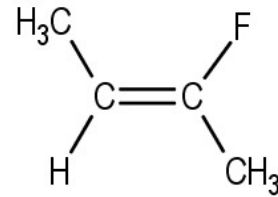


Hvilke stoffer skal reagere med hinanden for at danne et triglycerid?

Og hvilken reaktionstype er det?

Hvordan navngives dette molekyle med E/Z-navngivning?

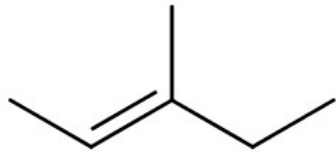


Hvordan er aminosyrer opbyggede?

Hvad har indflydelse på triglyceriders smeltepunkter?

Og hvilken indflydelse?

Hvordan navngives dette stof med cis/trans-navngivning?



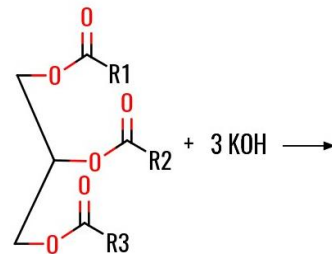
Hvad er forskellen på mættede, monumættede og polyumættede fedtsyrer?

Hvordan dannes et dipeptid ud fra aminosyrer?

Hvad en zwitter-ion?

Hvad forklarer et stofs iodtal?

Hvad sker der i denne reaktion?



Et proteins struktur kan beskrives på fire niveauer: primær, sekundær, tertiær og kvaternær struktur.

Hvilke bindinger holder den primær, sekundær og tertiær struktur sammen?

Hvad er et enzym?

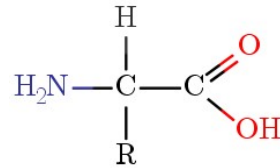
Kædelængde på fedtsyrer.

Jo længere kæde, jo stærkere londonbindinger, jo højere smeltepunkt.

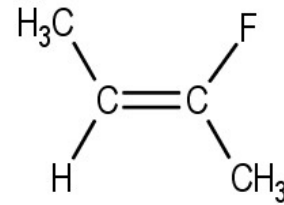
Cis-dobbeltbindinger.

En cis-binding "knækker" fedtsyrerne. De pakkes derfor dårligere, så londonbindinger bliver sværere, og giver lavere smeltepunkt.

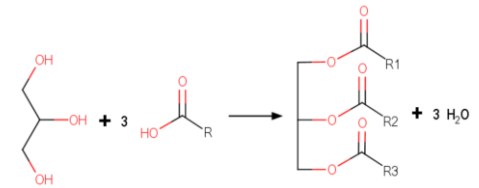
Aminosyrer indeholder en carboxylsyre på carbon 1, en amin, et hydrogen og en sidekæde på carbon 2.



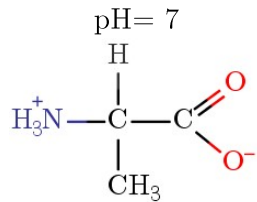
(Z)-2-fluorbut-2-en.



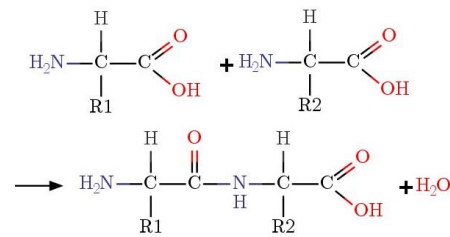
Glycerol (propan-1,2,3-triol) og 3 fedtsyrer i en kondensationsreaktion.



En forbindelse der har ioner i sig, men samtidig har en samlet ladning på 0. Eksempelvis de fleste aminosyrer ved



I en kondensationsreaktion mellem 2 aminosyrer.

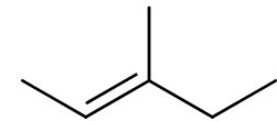


Mættede fedtsyrer indeholder ingen dobbeltbinding mellem 2 carbonatomer.

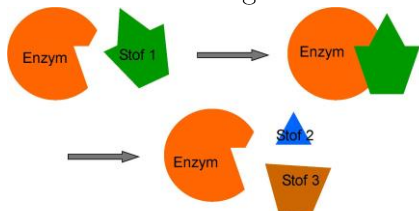
Monumættede indeholder 1 og polyumættede indeholder 2 eller flere.

Smeltepunktet falder også, jo mere umættet en fedtsyre er.

Cis-3-methylpent-2-en



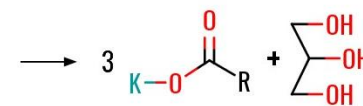
Et protein der katalyserer bestemte biokemiske reaktioner, uden at blive forbrugt.



Primær struktur holdes sammen af peptidbindinger (amid) mellem aminosyrer.

Sekundær struktur er α-helixer og β-sheets der holdes sammen hydrogenbindinger.

Tertiær struktur folder proteiner og kan holdes sammen af alle typer bindinger.



Reaktionen er en forsæbning (basisk hydrolyse).

Reaktionen svarer også til den man måler forsæbningstal ud fra.

Iodtallet er hvor mange gram I₂ der kan adderes til 100g af stoffet.

Jo større iodtal, jo flere dobbeltbindinger indeholder stoffet.

