

Eigenschaften der Lipide

"Lipide" ist eine **Sammelbezeichnung** für viele verschiedene **Stoffgruppen**, die **ähnliche Eigenschaften** haben.

Lipide sind:



hydrophob, d.h. in polaren Lösungsmitteln wie Wasser unlöslich



Eigenschaften der Lipide

"Lipide" ist eine **Sammelbezeichnung** für viele verschiedene **Stoffgruppen**, die **ähnliche Eigenschaften** haben.

Lipide sind:



hydrophob, d.h. in polaren Lösungsmitteln wie Wasser unlöslich



lipophil, d.h. in unpolaren Lösungsmitteln wie Benzin löslich



Eigenschaften der Lipide

"Lipide" ist eine **Sammelbezeichnung für viele verschiedene Stoffgruppen, die ähnliche Eigenschaften haben.**

Lipide sind:



hydrophob, d.h. in polaren Lösungsmitteln wie Wasser unlöslich



lipophil, d.h. in unpolaren Lösungsmitteln wie Benzin löslich



Energielieferanten (1 g Fett liefert 39 kJ)



Eigenschaften der Lipide

"Lipide" ist eine **Sammelbezeichnung für viele verschiedene Stoffgruppen, die ähnliche Eigenschaften haben.**

Lipide sind:



hydrophob, d.h. in polaren Lösungsmitteln wie Wasser unlöslich



lipophil, d.h. in unpolaren Lösungsmitteln wie Benzin löslich



Energielieferanten (1 g Fett liefert 39 kJ)



in vielen pflanzlichen und tierischen Lebensmitteln enthalten.

Polare Lösungsmittel

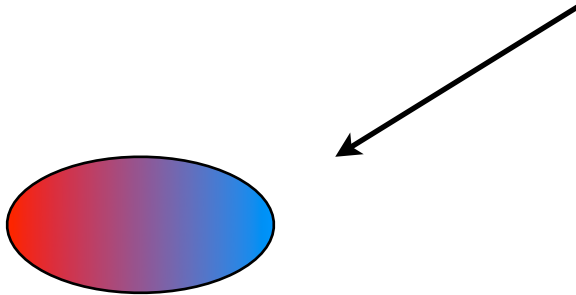
Polare Lösungsmittel sind Stoffe, deren Teilchen polar sind.

Polare Lösungsmittel

Polare Lösungsmittel sind Stoffe, deren Teilchen polar sind. Die Teilchen sind entweder ***Dipole***, oder sie können ***H-Brücken*** bilden.

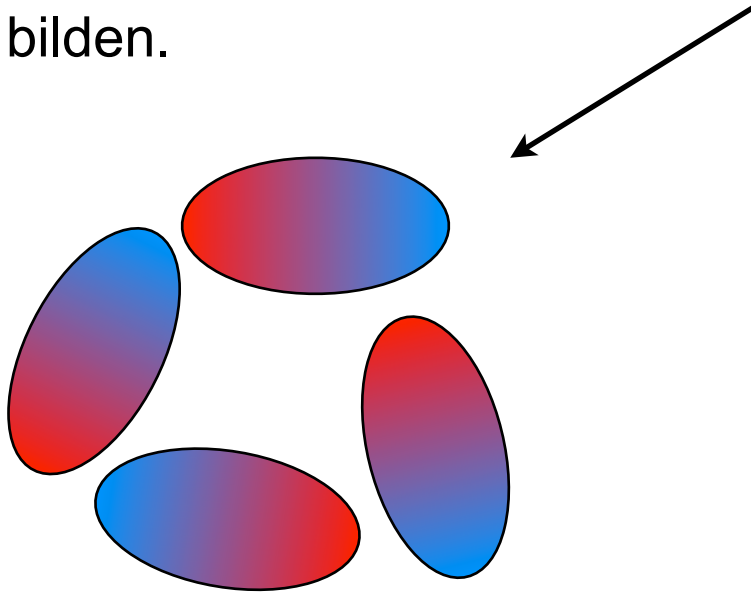
Polare Lösungsmittel

Polare Lösungsmittel sind Stoffe, deren Teilchen polar sind. Die Teilchen sind entweder **Dipole**, oder sie können **H-Brücken** bilden.



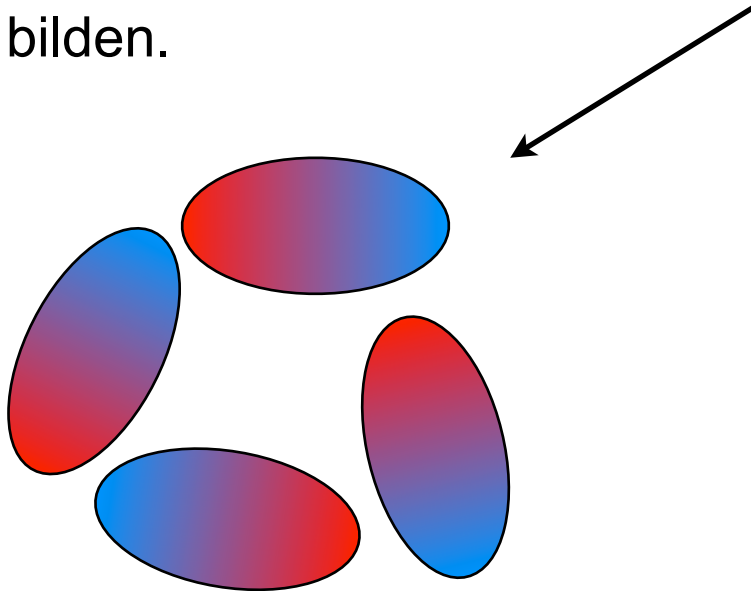
Polare Lösungsmittel

Polare Lösungsmittel sind Stoffe, deren Teilchen polar sind. Die Teilchen sind entweder **Dipole**, oder sie können **H-Brücken** bilden.



Polare Lösungsmittel

Polare Lösungsmittel sind Stoffe, deren Teilchen polar sind. Die Teilchen sind entweder **Dipole**, oder sie können **H-Brücken** bilden.



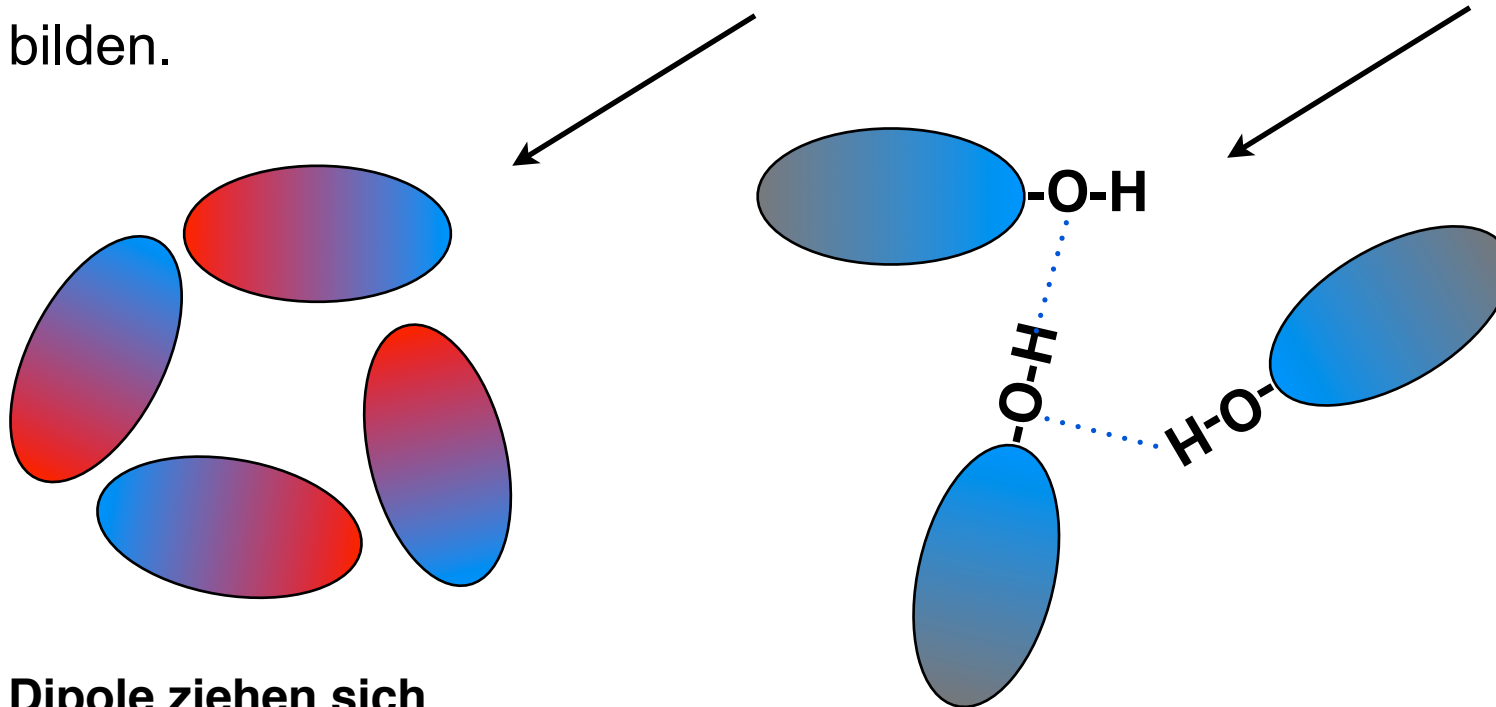
Dipole ziehen sich gegenseitig elektrisch an.

rot = positive Teilladung

blau = negative Teilladung

Polare Lösungsmittel

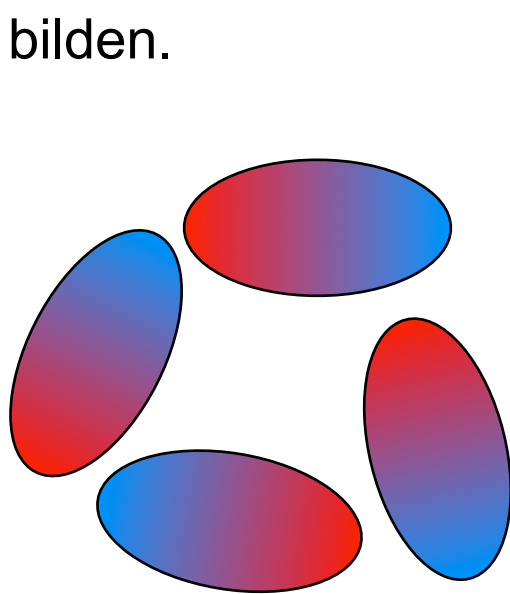
Polare Lösungsmittel sind Stoffe, deren Teilchen polar sind. Die Teilchen sind entweder **Dipole**, oder sie können **H-Brücken** bilden.



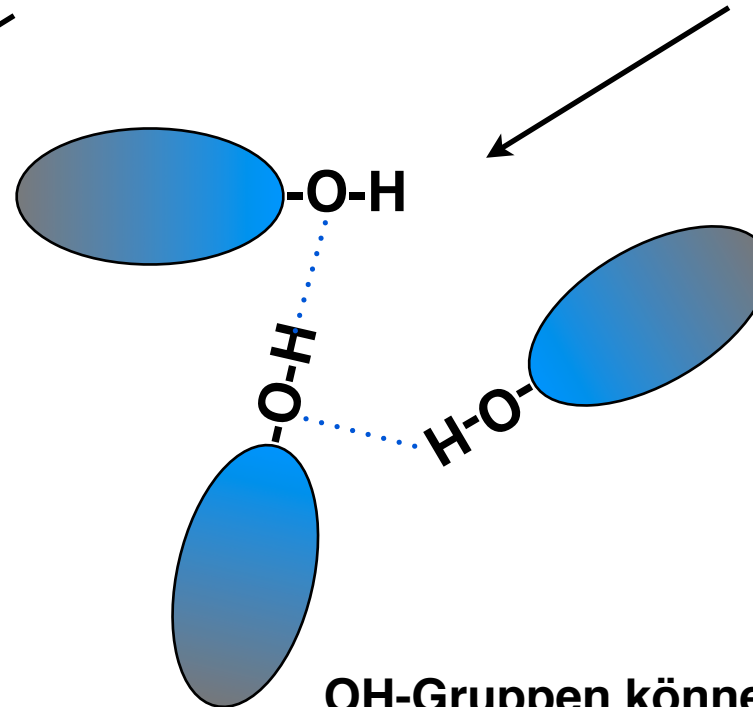
Dipole ziehen sich gegenseitig elektrisch an.
rot = positive Teilladung
blau = negative Teilladung

Polare Lösungsmittel

Polare Lösungsmittel sind Stoffe, deren Teilchen polar sind. Die Teilchen sind entweder **Dipole**, oder sie können **H-Brücken** bilden.



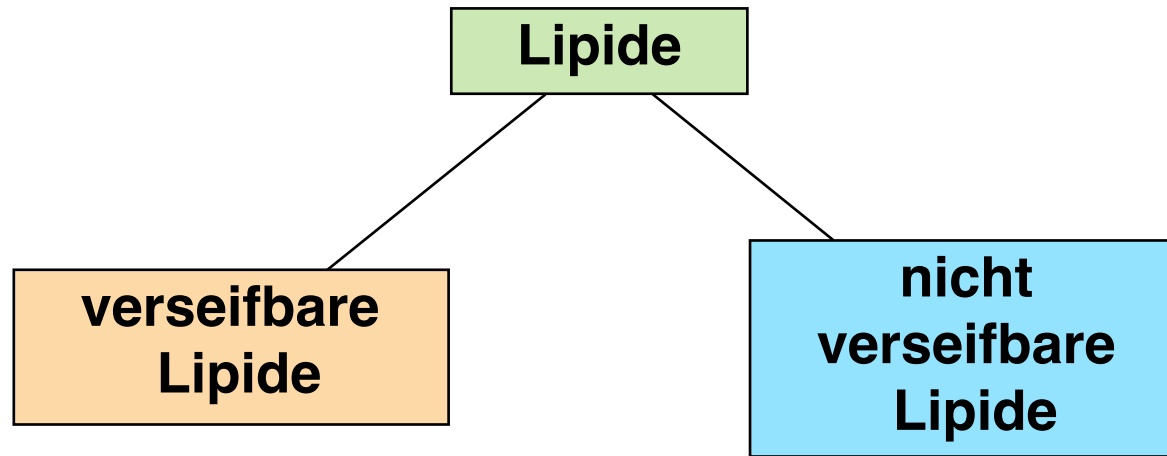
Dipole ziehen sich gegenseitig elektrisch an.
rot = positive Teilladung
blau = negative Teilladung



OH-Gruppen können H-Brücken bilden
H-Brücken sind wesentlich stärker als Dipol-Dipol-Kräfte

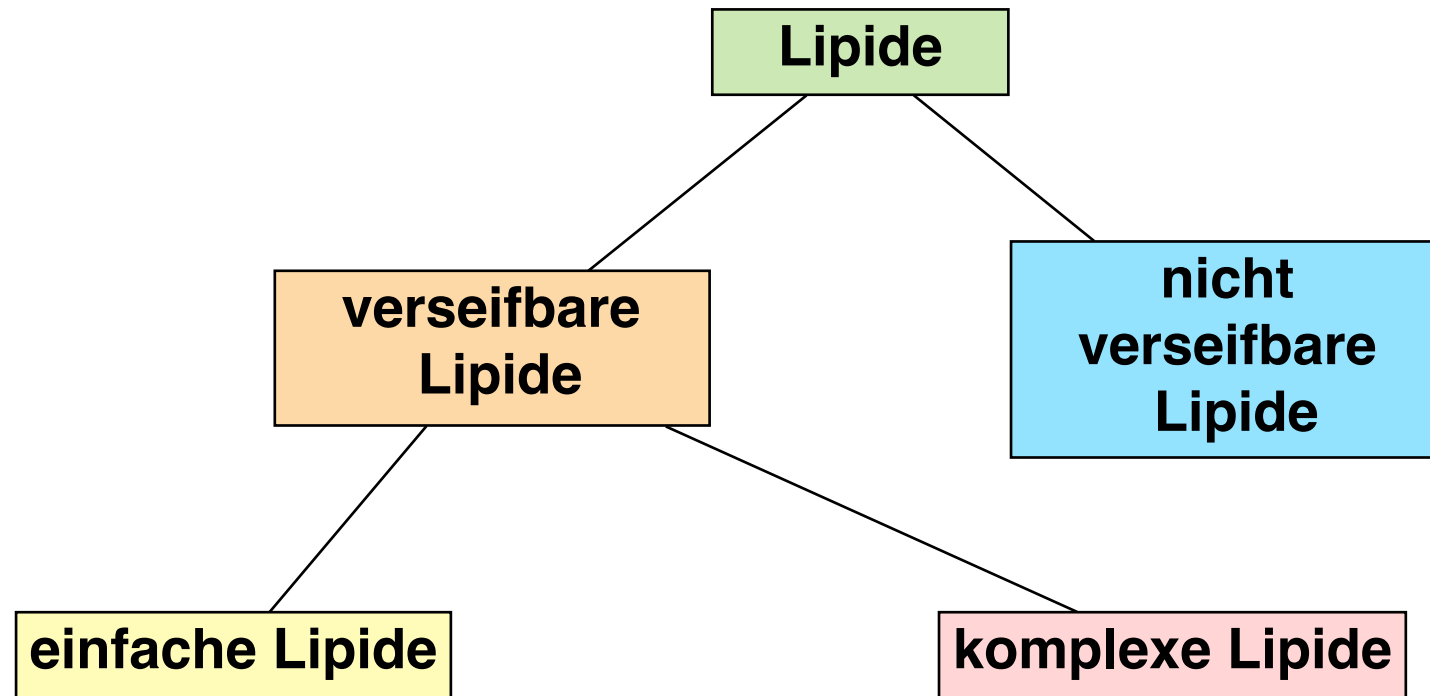
Einleitung

Wie werden Lipide eingeteilt?



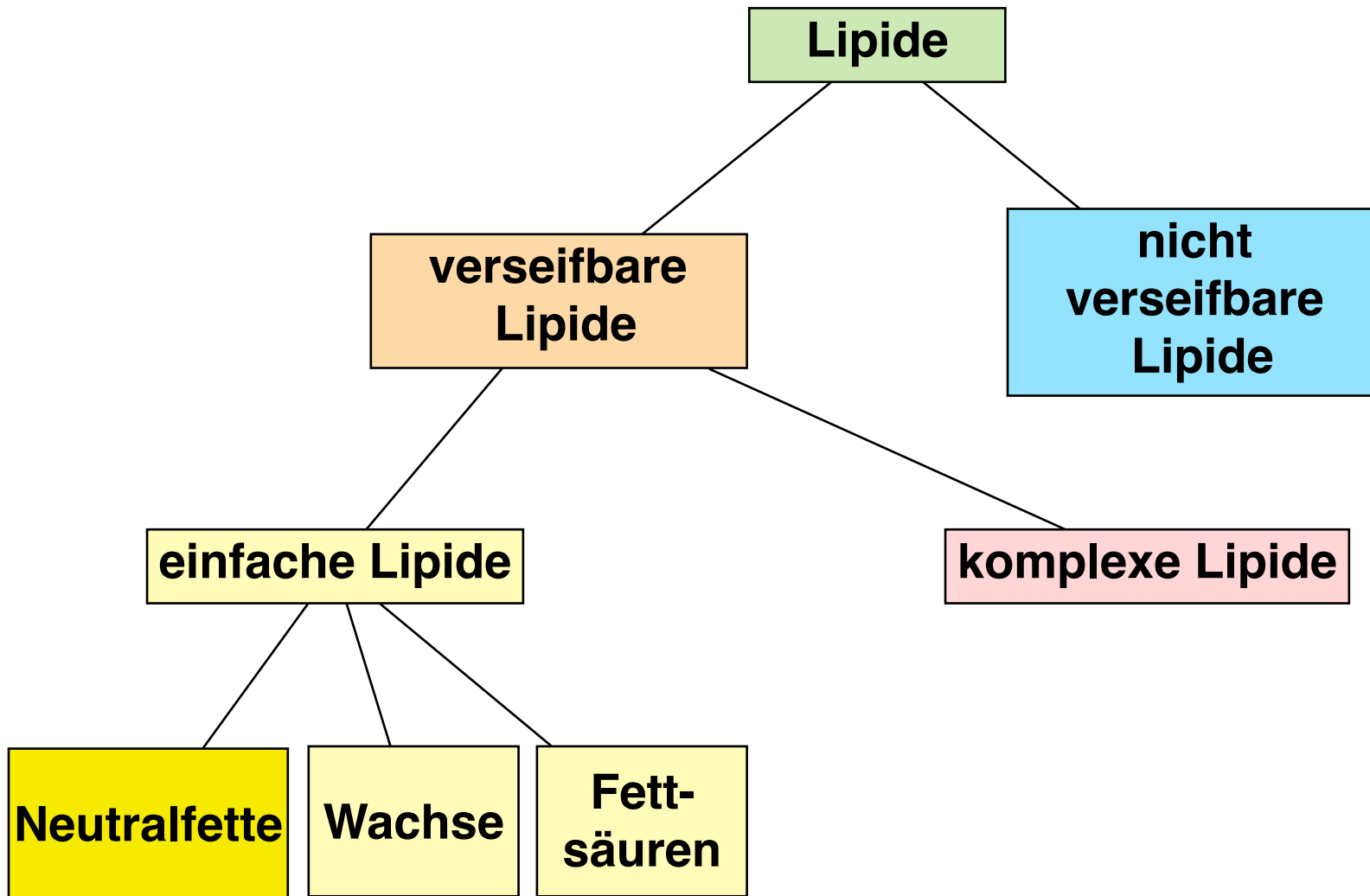
Einleitung

Wie werden Lipide eingeteilt?



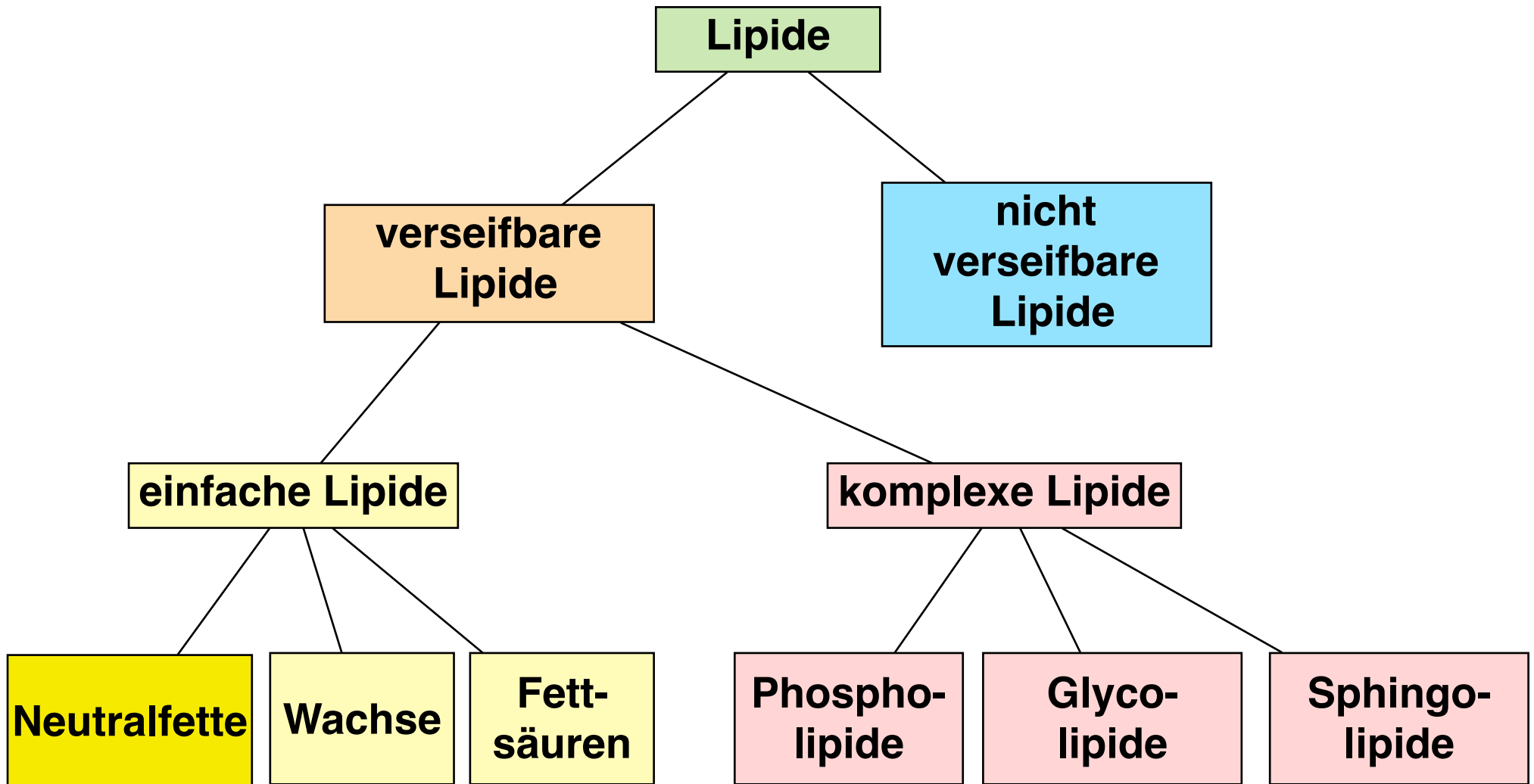
Einleitung

Wie werden Lipide eingeteilt?



Einleitung

Wie werden Lipide eingeteilt?



Einleitung

Wie werden Lipide eingeteilt?

