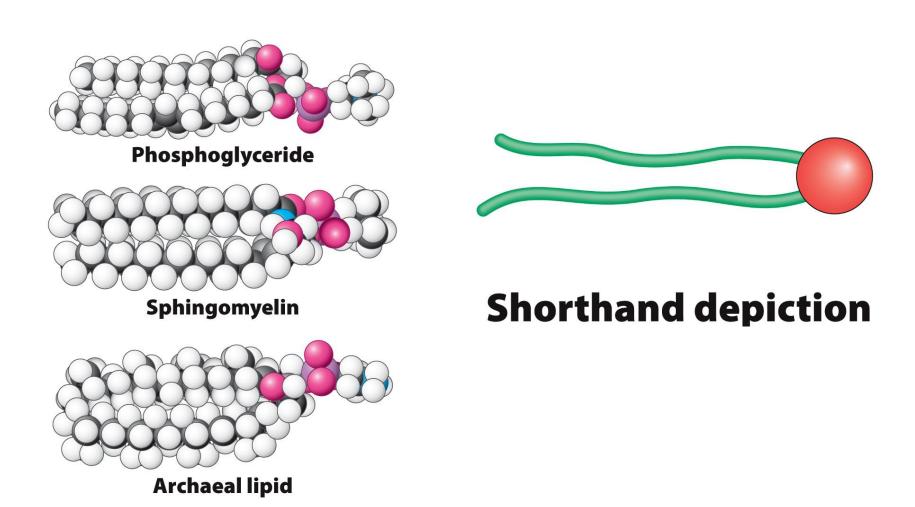
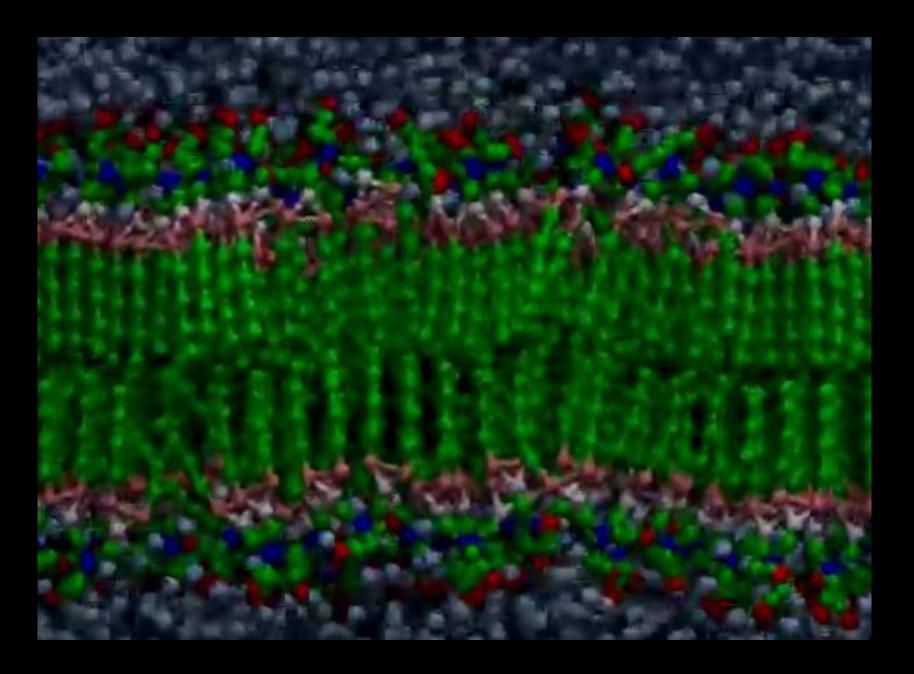


Vorige les: membraanlipiden

Amphipatische moleculen: hebben hydrofoob en hydrofiel deel

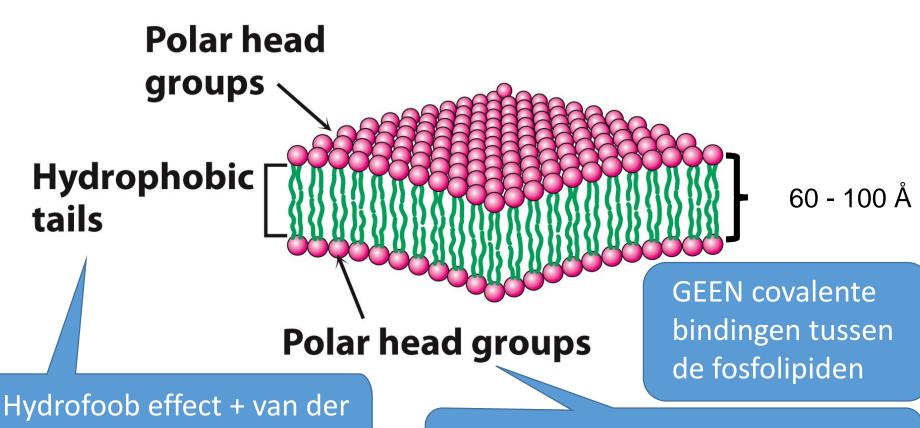




https://www.youtube.com/watch?v=lm-dAvbl330

Fosfolipide bilaag

In waterige oplossing vormen fosfolipiden spontaan een lipide bilaag



Hydrofoob effect + van der Waals interacties tussen vetzuurstaarten

Electrostatische interacties en Hbruggen tussen kopgroepen en water

Liposomen

Small lipid vesciles

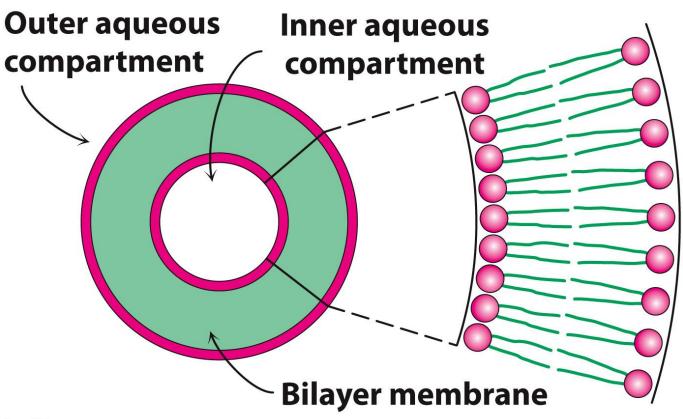
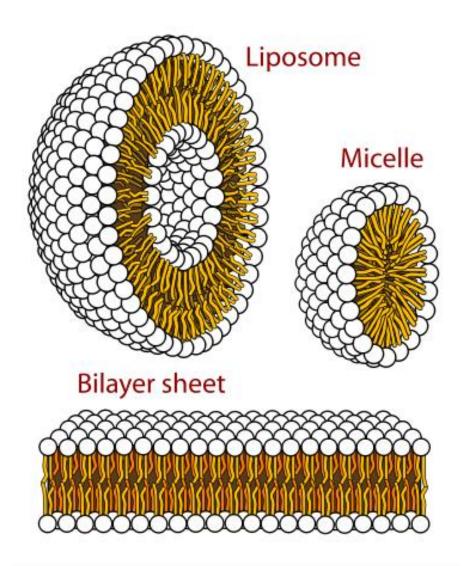


Figure 12.2

Biochemistry: A Short Course, Third Edition

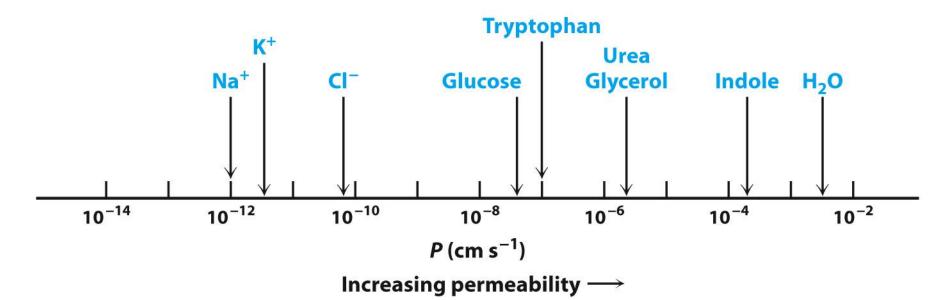
© 2015 Macmillan Education

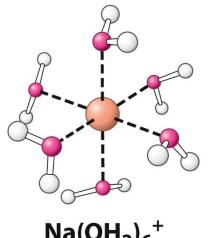
Liposoom - micel - sheet



LadyofHats, Public domain, via Wikimedia Commons

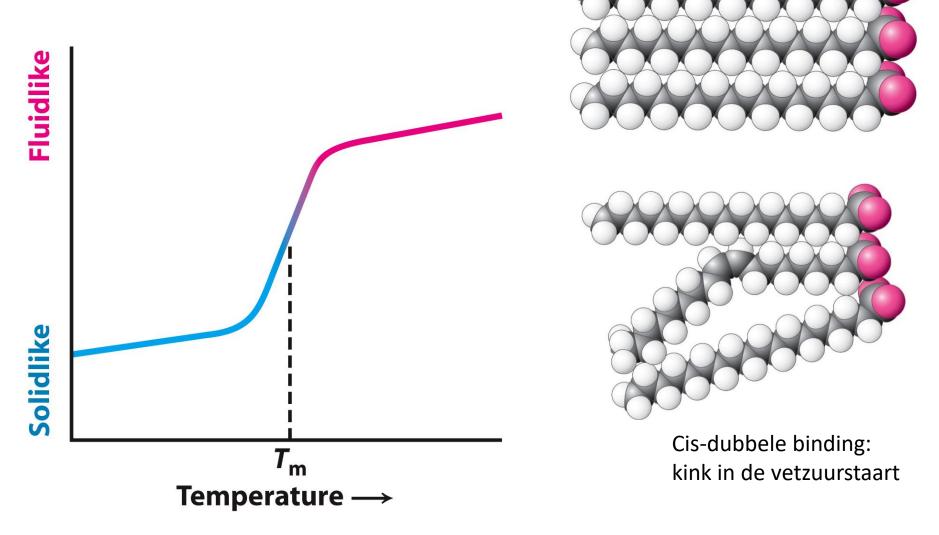
Permeabiliteit





 $Na(OH_2)_6^+$

Vloeibaarheid



De transitietemperatuur (Tm) is afhankelijk van de lengte en de verzadiging van de vetzuurketens

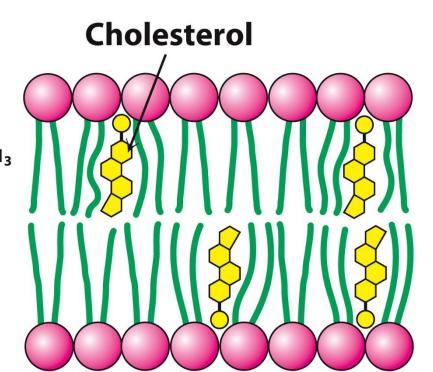
Regulatie vloeibaarheid

Bacteriën: aanpassen lengte en verzadiging van de vetzuurketens

Dieren: cholesterol

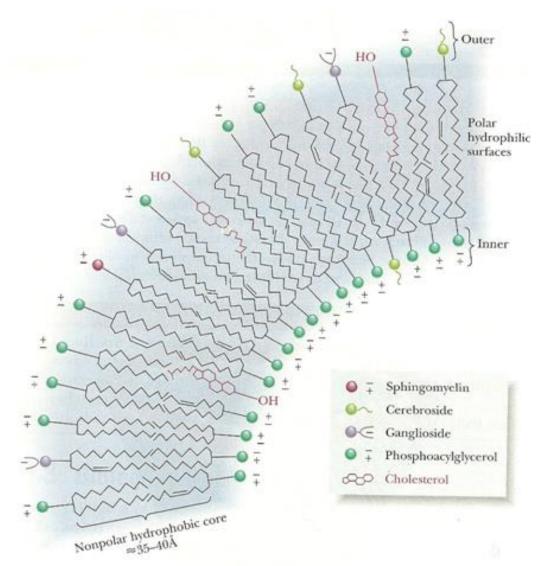
- → -OH groep vormt H-brug met lipide kopgroep, hydrocarbon staart in het binnenste van de membraan
- → verstoort de packing van de vetzuurstaarten

Lipid rafts: complex van chloresterol met specifieke lipiden en eiwtten



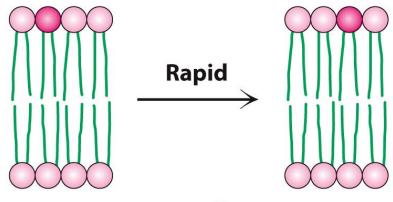
Inner and outer leaflet

Binnenste en buitenste laag: verschillende lipide samenstelling

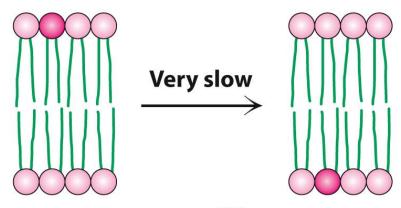


- Phosphoacylglycerolen (binnen)
- Sphingolipiden (buiten)
 Sphingomyelin
 Cerebroside
 Ganglioside
- Cholesterol

Beweging van lipiden in het membraan



Lateral diffusion



Tranverse diffusion (flip-flopping)

Membraaneiwitten

Functies o.a.: transport, receptoren, locatie enzym catalyse

Percentage en samenstelling membraaneiwitten verschilt per membraan.

Membraaneiwitten

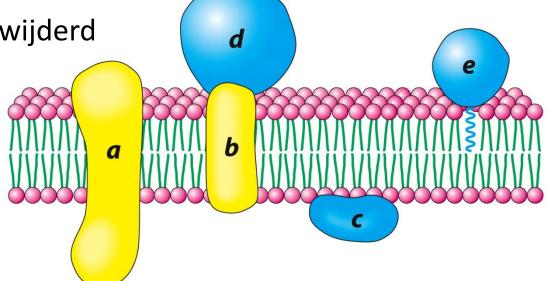
Perifeer:

- Gebonden aan lipide kopgroepen of eiwitten via electrostatische interacties of H-bruggen
- Kunnen los worden gemaakt door te wassen met een oplossing die veel ionen bevat.

Integraal:

- Ingebed in het membraan

 Kunnen alleen worden verwijderd met detergentia

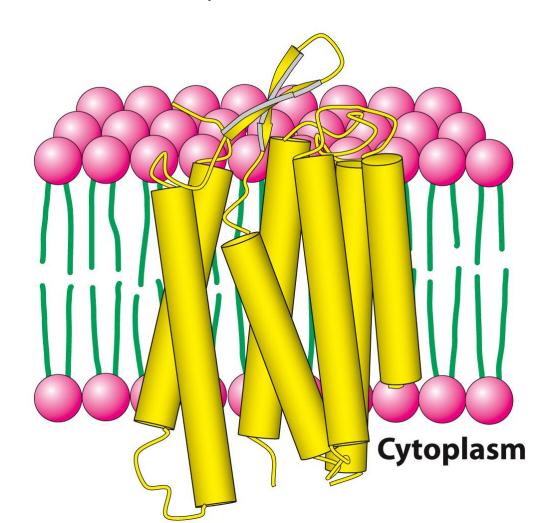


Structuur integrale membraaneiwitten

Meest voorkomende motief: membraanspannende α -helices

B.v. bacteriorhodopsine

http://www.macmill anhighered.com/Br ainHoney/Resource /6718/SitebuilderU ploads/tymoczko3e/ student/living_figur es/viewer.html?id=1 2170

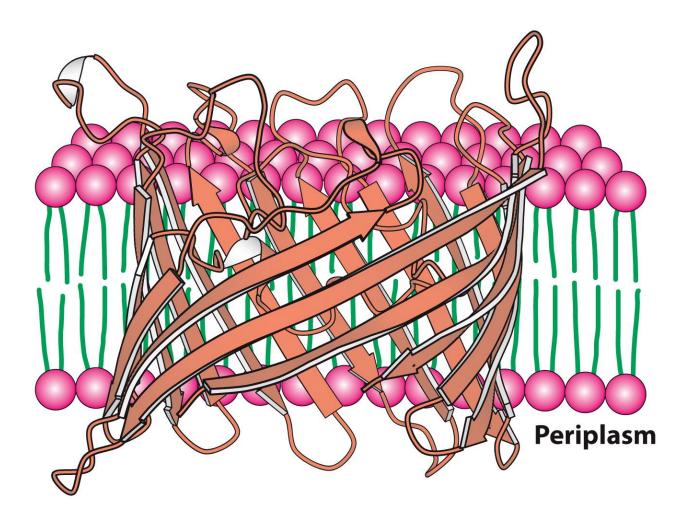


Structuur integrale membraaneiwitten

Membraanspannende delen kunnen ook bestaan uit β-strands

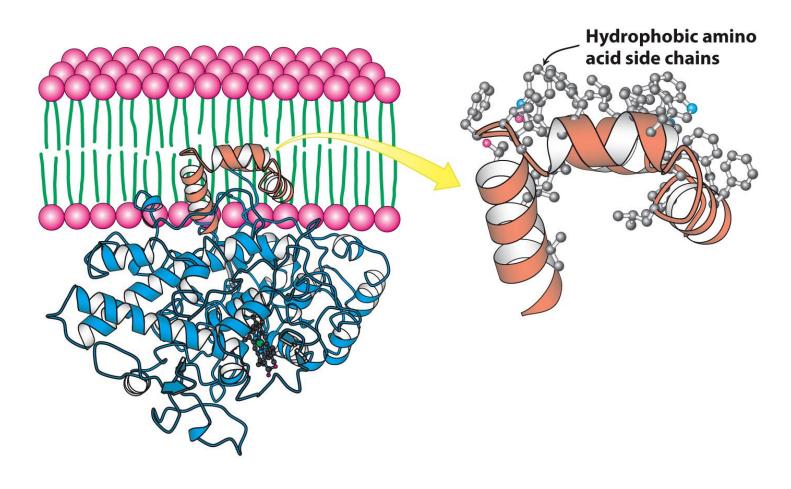
B.v. porines

http://www.macm illanhighered.com/ BrainHoney/Resou rce/6718/Sitebuild erUploads/tymocz ko3e/student/livin g_figures/viewer.h tml?id=12190

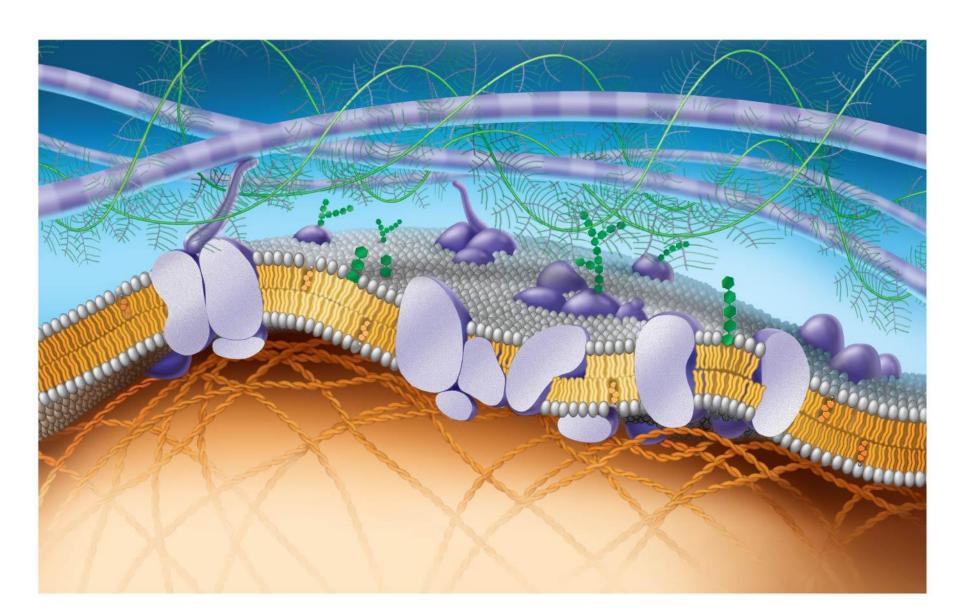


Structuur integrale membraaneiwitten

Soms is alleen een gedeelte in het membraan verankerd B.v. prostaglandin H₂ synthetase-1



Fluid mosaic model



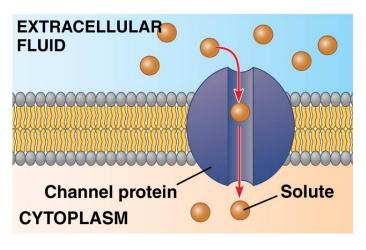
Passief transport over membranen

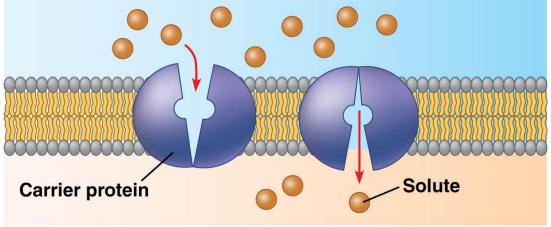
Gedreven door de concentratiegradient

Kost geen energie

simple diffusion: molecuul beweegt door het membraan

facilitated diffusion: molecuul gaat via een kanaaleiwit of carrier eiwit door het membraan





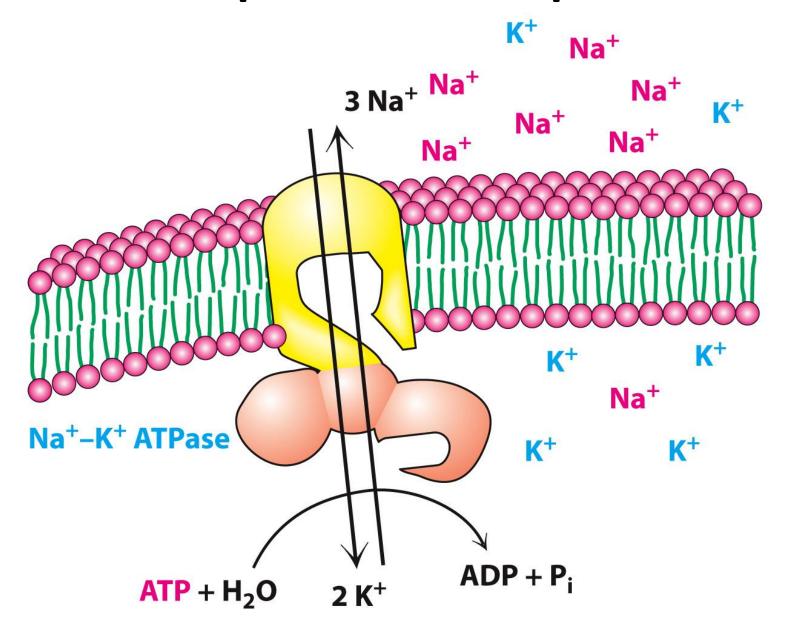
Actief transport over membranen

Transport tegen de concentratiegradient in

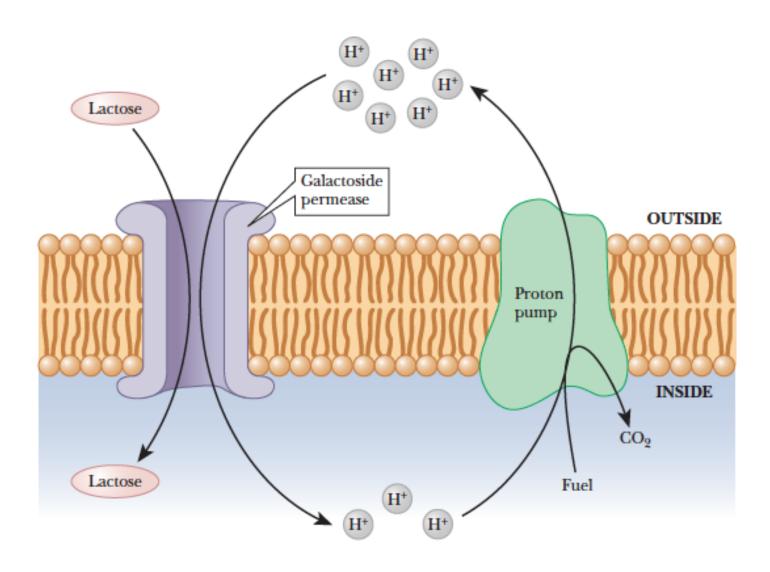
Kost energie in de vorm van:

- ATP (primair actief transport)
 - b.v. Na⁺/K⁺ pomp
- H+ of Na+ gradient (secundair actief transport)

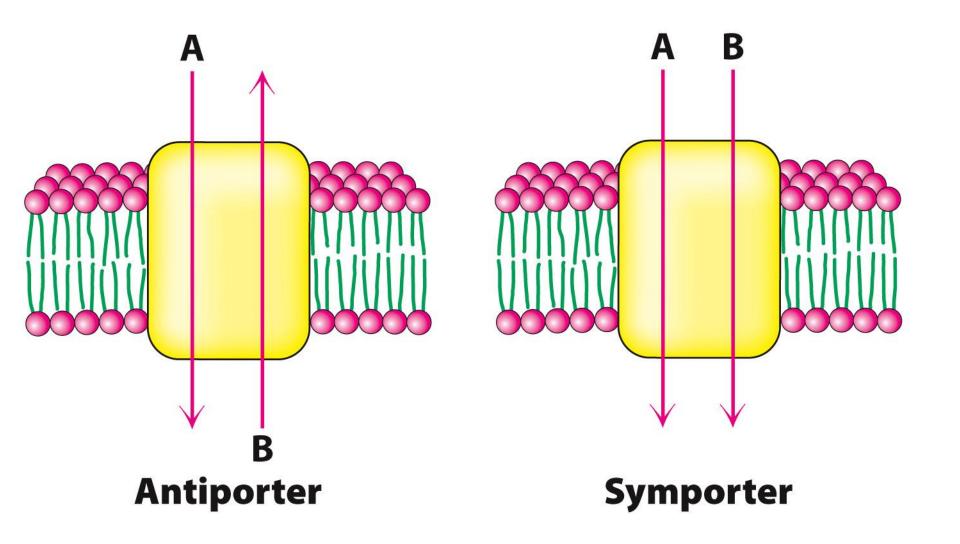
Voorbeeld primaire transporter



Voorbeeld secundaire transporter



Secundaire transporters



Membranen

- 1. Membraanlipiden: kleine amfipatische moleculen die *spontaan* een gesloten bimoleculaire laag vormen. Bilagen zijn barrières voor polaire moleculen.
- 2. Sheetlike structures: 2 moleculen dik (60 en 100 Å). Vormen gesloten barrières tussen compartimenten.
- 3. Niet-covalente assemblages
- 4. Assymetrisch: binnen- en buitenkant van de bilaag zijn verschillend.
- 5. Vloeibare structuren: lipide moleculen diffunderen in het vlak van het membraan, net als eiwitten. Maar kunnen niet snel door het membraan heen.
- 6. Bestaan uit lipiden en eiwitten. Hieraan kunnen koolhydraten gebonden zijn.
- 7. Specifieke eiwitten hebben verschillende functies in membranen, pompen, kanalen of receptoren etc.
- 8. Membranen zijn gepolariseerd, de binnenkant is negatief geladen

Tentamen: Welke formules moet je kennen?

Formules voor ΔG en ΔG⁰′

Berekenen pH en pOH

Henderson Hasselbalch

Michaelis Menten

Geen formuleblad toegestaan

Tips Biochemie 1 tentamen

Begin op tijd

Lees het boek én de extra literatuur op BB

Maak de oefeningen (boek en BB)

Maak de oefententamens (BB)

Stel vragen!

Vragenuur: maandag 9 november (zie digirooster)