Universidade Federal do Amazonas – ICB – Dep. Morfologia

Disciplina: Biologia Celular – Aulas Teóricas



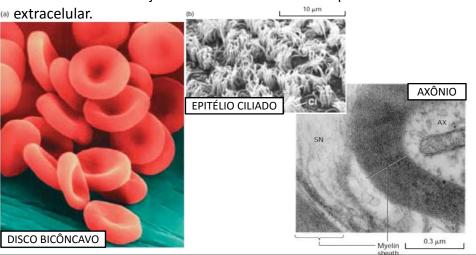
Membrana Plasm**á**tica – Estrutura e Fun**çã**o

Prof: Dr. Cleverson Agner Ramos

Membrana Plasmática

Visão Geral das Membranas Biológicas

- As membranas celulares são essenciais para a vida da célula. A **Membrama Plasmática** envolve a célula, define seus limites, e mantêm as diferenças essenciais entre o citoplasma e o meio



Membrana Plasmática

Funções da Membrana Plasmática

- 1) Delimitação do corpo celular e das organelas;
- 2) Controle da entrada e saída de substâncias;
- 3) Recepção de estímulos;
- 4) Antigênica;
- 5) Enzimática;
- 6) Compartimentalização celular;
- 7) Adesão intercelular para a formação de tecidos;
- 8) Comunicação celular;
- 9) Funções especializadas

Membrana Plasmática A bicamada de lipídios Bicamada lipídica (5 nm) Moléculas proteicas (C)

Três visões de uma membrana celular

Uma micrografia eletrônica da membrana plasmática (de um eritrócito humano) vista em uma secção transversal (A). Em B e C estas representações gráficas mostram visões bi e tridimensionais da membrana celular e a disposição de seus lipídios e proteínas.

Membrana Plasmática O₂ CO_2 Permeabilidade da bicamada MOLÉCULAS No **HIDROFÓBICAS** propriedades anfipáticas Hormônios fosfolipídios permitem o isolamento de Esteroides compartimentos distintos, **PEQUENAS** intracelular e o extracelular, de modo H₂O **MOLÉCULAS** Ureia que apenas algumas moléculas podem **POLARES** Glicerol NÃO-CARREGADAS transpor a barreira hidrofóbica. **GRANDES** Glicose MOLÉCULAS **POLARES** Sacarose NÃO-CARREGADAS H+, Na+ HCO3, K **ÍONS** Ca2+, CI Mg²⁺ Bicamada lipídica sintética

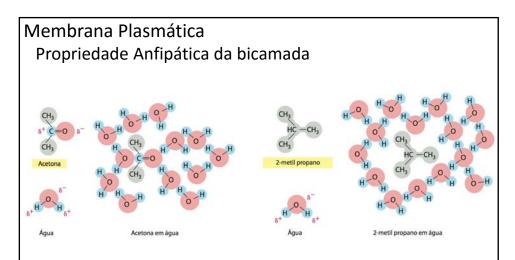


Figura 10-6 Como as moléculas hidrofílicas e hidrofóbicas interagem de modo diferente com a água. (A) Como a acetona é polar, pode formar interações eletrostáticas favoráveis com as moléculas de água, as quais também são polares. Assim, a acetona se dissolve imediatamente em água. (B) Ao contrário, o 2-metil propano é completamente hidrofóbico. Como não pode formar interações favoráveis com a água, força as moléculas de água adjacentes a se reorganizarem em estruturas semelhantes ao gelo, as quais aumentam a energia livre. Portanto, este composto é praticamente insolúvel em água. O símbolo δ^- indica uma carga parcialmente negativa, e δ^+ indica uma carga parcialmente positiva. Os átomos polares estão representados em cores e os grupos apolares em *cinza*.

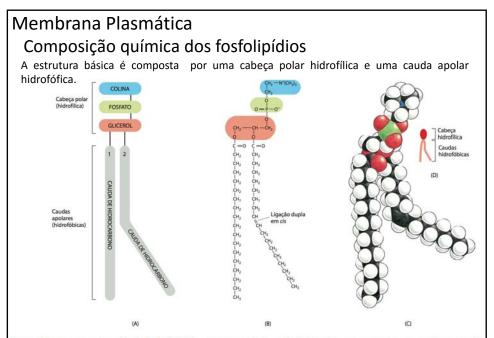
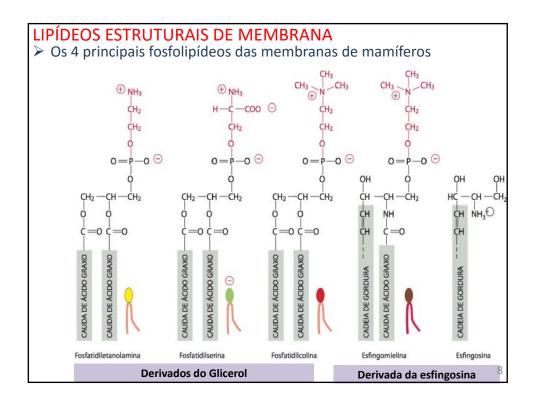
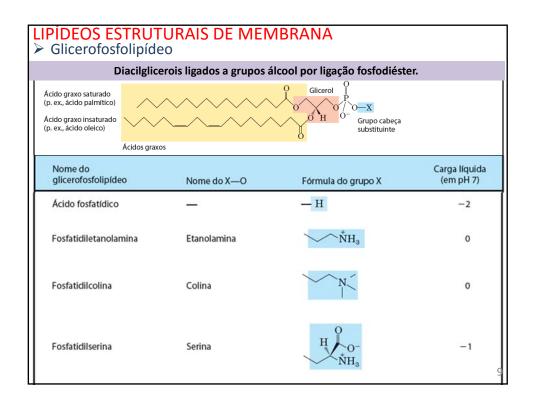
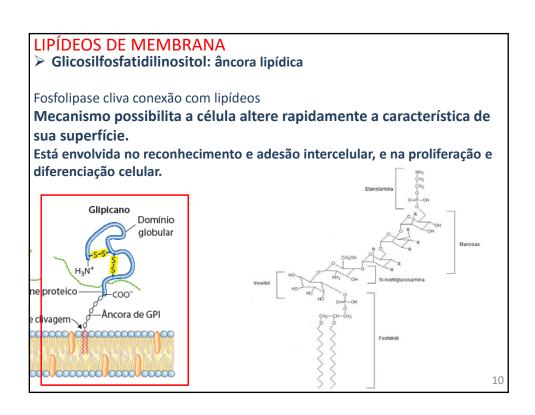
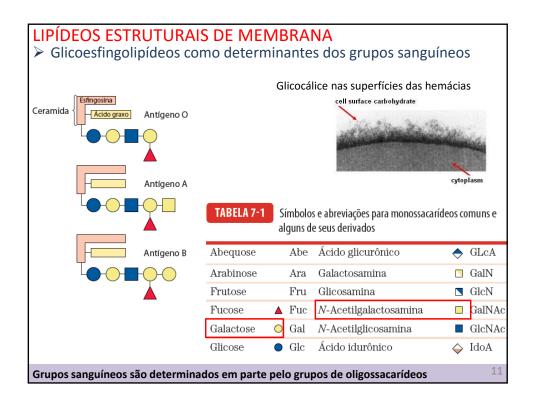


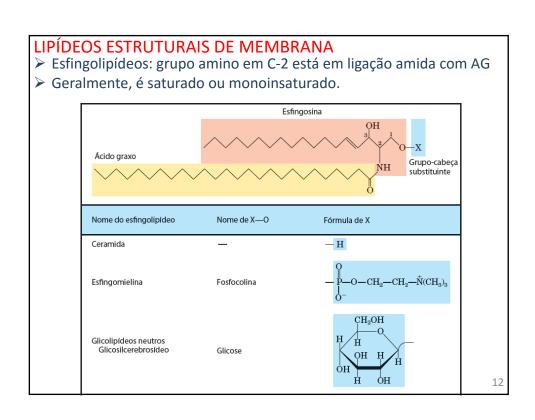
Figura 10-2 As partes da molécula de fosfolipídeo. Este exemplo é uma fosfatidilcolina, representada esquematicamente (A), por uma fórmula (B), por um modelo de preenchimento espacial (C) e por um símbolo (D). A flexão resultante da ligação dupla em cis está exagerada para enfatização.

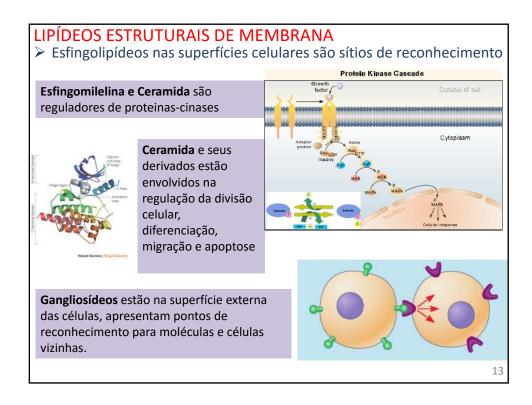


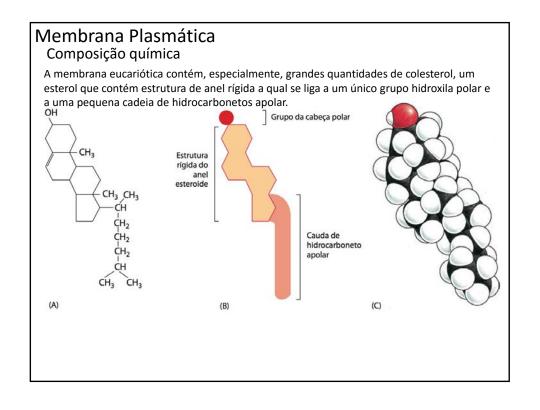












Membrana Plasmática

Composição química

	Porcentagem total de lipídeos por peso					
Lipídeo	Membrana plasmática de um hepatócito	Membrana plasmática de um eritrócito	Mielina	Mitocôndria (Membranas interna e externa)	Retículo endoplasmático	Bactéria E. Coli
Colesterol Fosfatidiletanolamina Fosfatidilserina Fosfatidilcolina Esfingomielina Glicolipideos Outros	17 7 4 24 19 7 22	23 18 7 17 18 3 14	22 15 9 10 8 28 8	3 28 2 44 0 Traços 23	6 17 5 40 5 Traços 27	0 70 Traços 0 0 0 30
	2 - 1 -			Grupos de cabeça polar Região enrijecida pelo colesterol Região mais fluida		

LIPÍDEOS ESTRUTURAIS DE MEMBRANA

Síntese de Fosfolipídios ocorre no retículo endoplasmático liso

Todas as vias seguem alguns padrões a partir de precursores simples:

- 1) Síntese de molécula esqueleto (glicerol ou esfingosina)
- 2) Acoplamento dos AG aos esqueletos (ligação éster ou amida)
- 3) Adição de grupo hidrofílico

$$\begin{array}{c} CH_2-O-C-R^1 \\ CH_2-O-C-R^2 \\ CH_2-O-C-R^2 \\ CH_2-O-P-O-C-R^2 \\ \end{array} \text{ $\stackrel{\bigcirc}{\text{Acido fosfat(dico}}$} \\ CH_2-O-P-O-C-R^2 \\ CH_2-O-P-O-C-R^2 \\ \hline \\ Glicerofosfolipideo \\ \end{array}$$

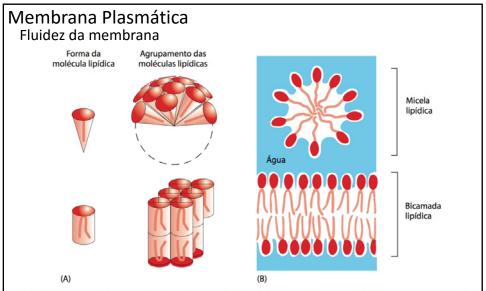
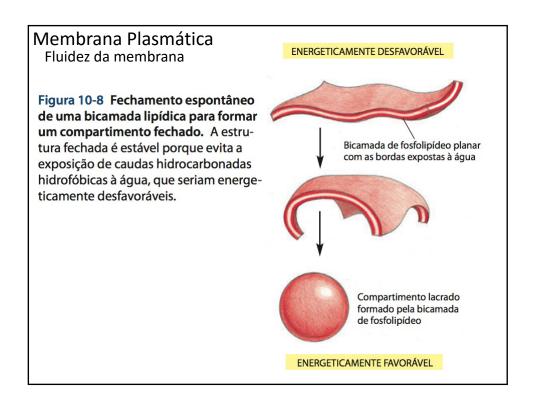
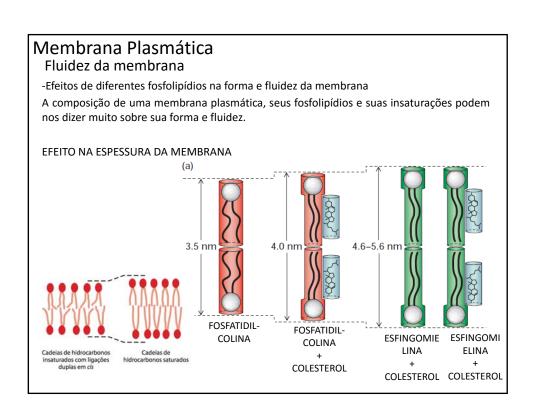


Figura 10-7 Arranjo do agrupamento das moléculas de lipídeos em um ambiente aquoso. (A) Moléculas lipídicas em forma de cunha (acima) formam micelas, enquanto moléculas fosfolipídicas em forma cilíndrica (abaixo) formam bicamadas. (B) Uma micela lipídica e uma bicamada lipídica observadas em uma secção transversal. As moléculas lipídicas formam espontaneamente uma ou outra dessas estruturas em água, dependendo de sua forma.







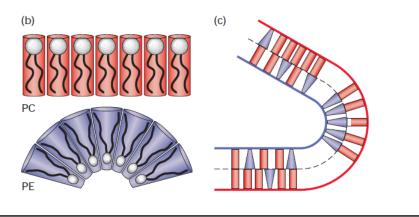
Membrana Plasmática

Fluidez da membrana

-Efeitos de diferentes fosfolipídios na forma e fluidez da membrana

A composição de uma membrana plasmática, seus fosfolipídios e suas insaturações podem nos dizer muito sobre sua forma e fluidez.

EFEITO NA CURVATURA DA MEMBRANA



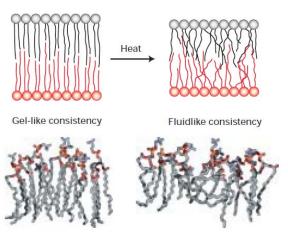
Membrana Plasmática

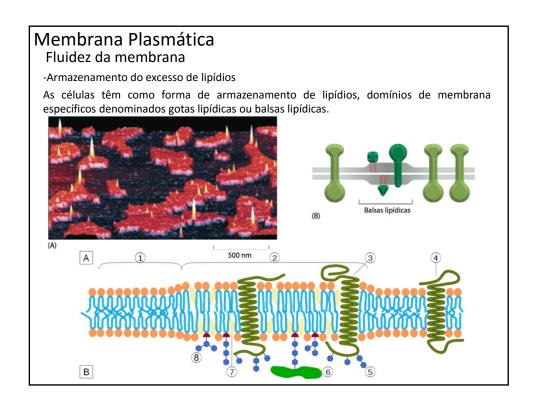
Fluidez da membrana

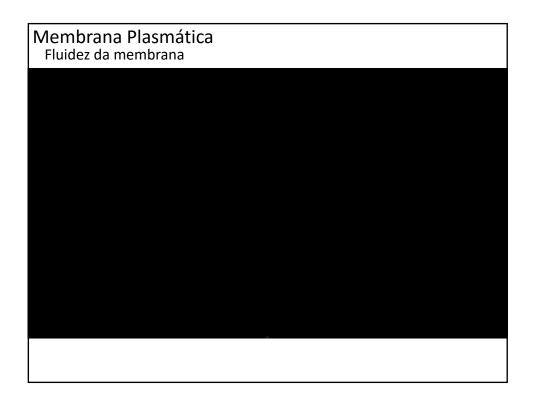
-Efeitos de diferentes fosfolipídios na forma e fluidez da membrana

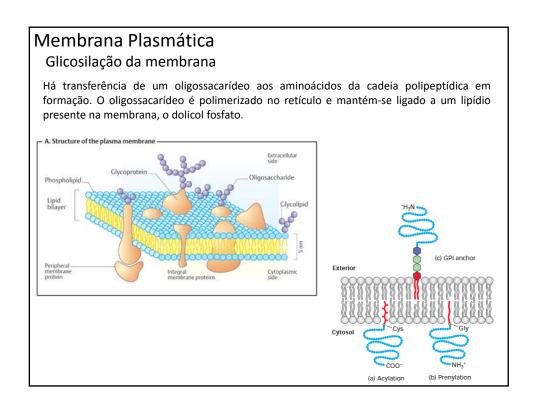
A composição de uma membrana plasmática, seus fosfolipídios e suas insaturações podem nos dizer muito sobre sua forma e fluidez.

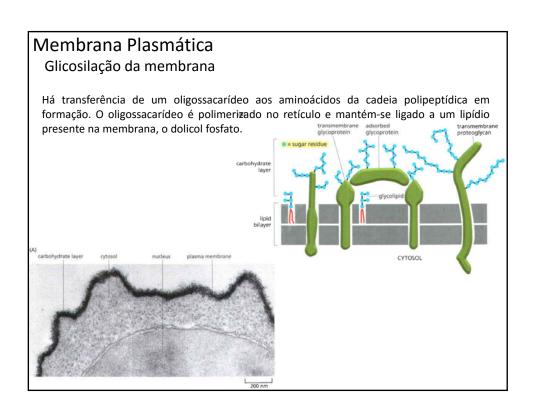
EFEITO DA TEMPERATURA NA FLUÍDEZ DA MEMBRANA

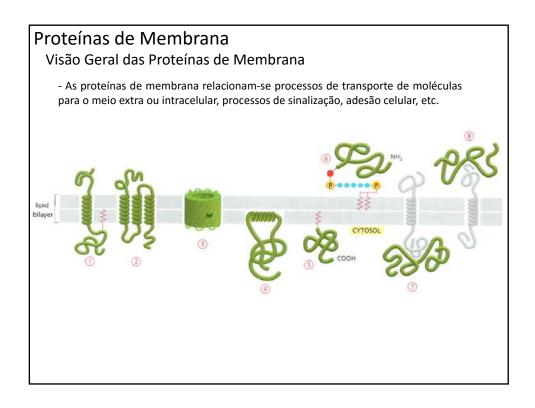


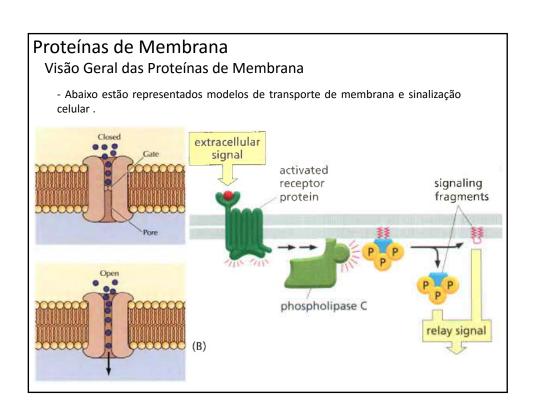


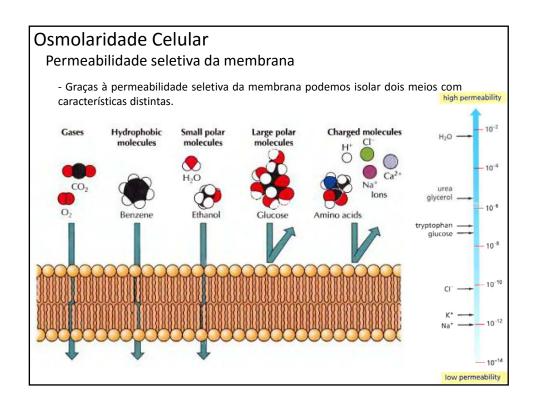












Osmolaridade Celular

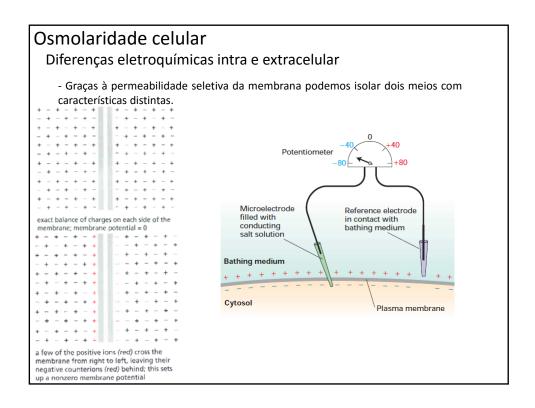
Diferenças eletroquímicas intra e extracelular

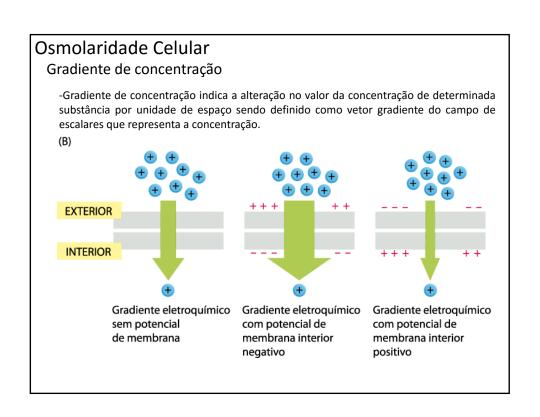
- Graças à permeabilidade seletiva da membrana podemos isolar dois meios com características distintas.

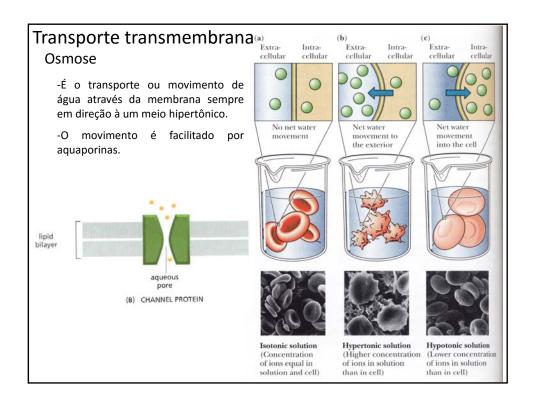
Tabela 11-1 Uma comparação de concentrações de íons no interior e no exterior de uma célula típica de mamífero

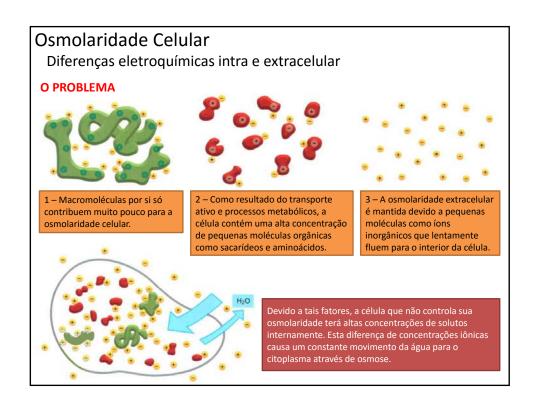
ceidia dipica de maninero						
Componente	Concentração intracelular (mM)	Concentração extracelular (mM)				
Cátions						
Na ⁺ K ⁺ Mg ²⁺ Ca ²⁺ H ⁺	5-15 140 0,5 10^{-4} $7 \times 10^{-5} (10^{-7.2} \text{ M ou pH 7,2})$	145 5 1-2 1-2 $4 \times 10^{-5} (10^{-7.4} \text{ M ou pH 7,4})$				
Ânions*						
CI ⁻	5–15	110				

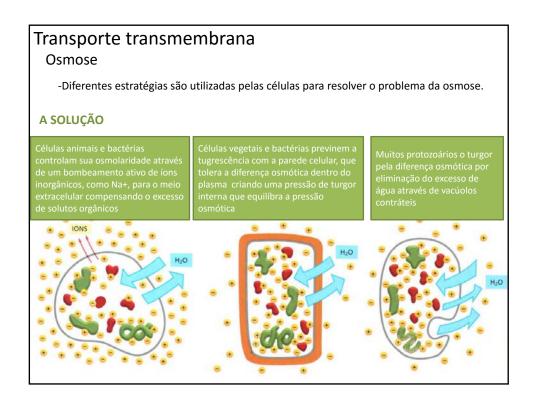
KADENTRONAFORA

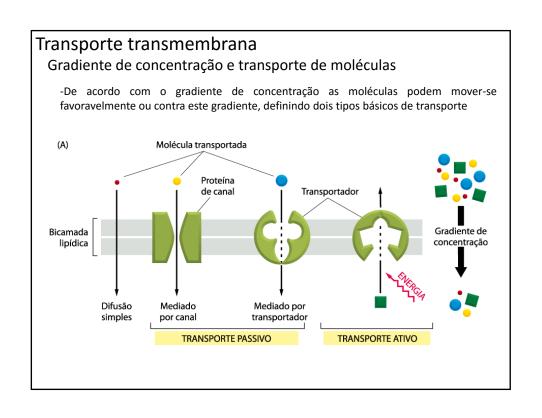




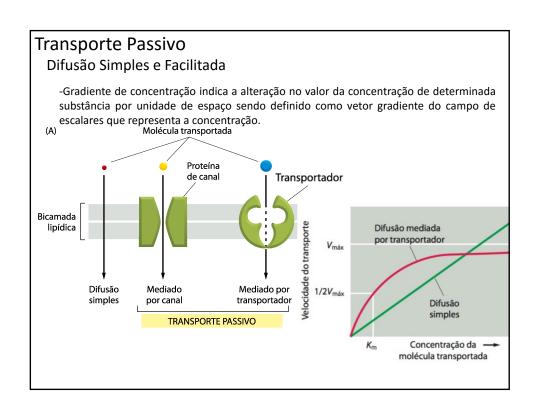


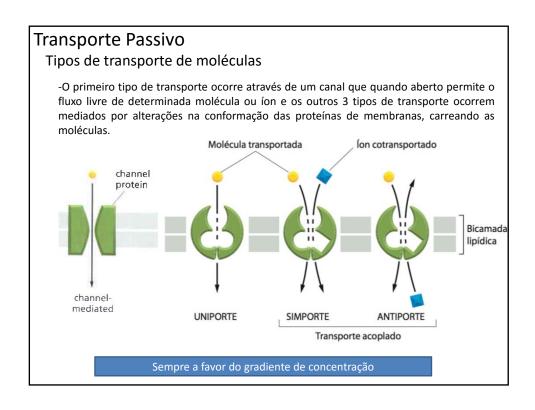


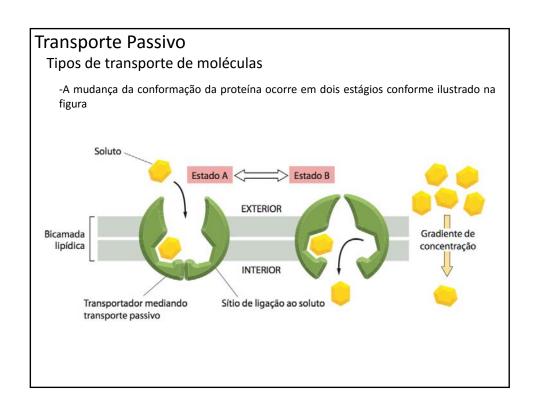




Transporte Passivo Difusão -Gradiente de concentração indica a alteração no valor da concentração de determinada substância por unidade de espaço sendo definido como vetor gradiente do campo de escalares que representa a concentração. (A) Molécula transportada Proteína de canal Transportador Bicamada Gradiente de lipídica concentração Difusão Mediado Mediado por simples transportador TRANSPORTE PASSIVO







Proteínas Canais Canais iônicos -São proteínas que permitem o fluxo de íons a favor de seu gradiente de concentração, semelhantes às aquaporinas, mas o mecanismo de controle da abertura destes canais pode diferir. Voltagegated (extracellular ligand) (intracellular ligand) gated (intracellular ligand) CLOSED (CYTOSOL)

