

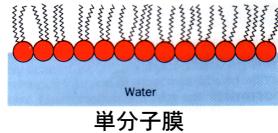
## 問題

- 1) 制限酵素を説明せよ。
- 2) DNAの塩基配列決定の方法（サンガー法）を説明せよ。

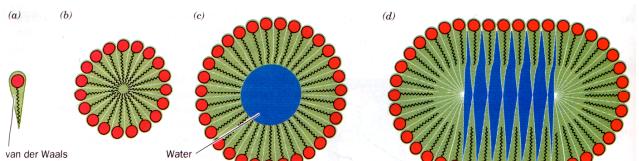
答案用紙に名前を書くのを忘れないこと。

## 脂質による構造

油が波を静める現象（小さい波だけ） 臨界ミセル濃度(cmc)：両親媒性分子がミセルを作るのに必要な最低濃度

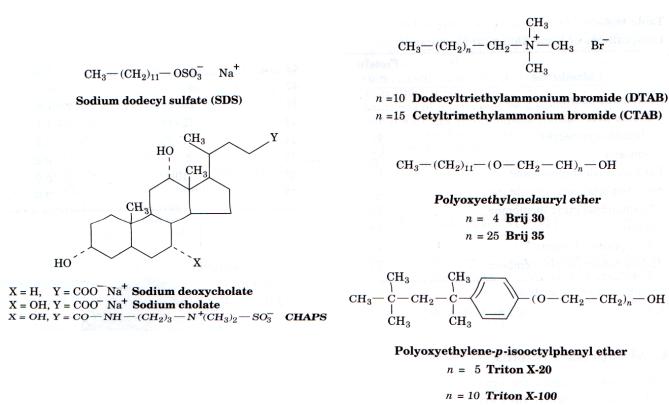


▲ ドデシル硫酸ナトリウム(288)	：約1 mM
▲ 生体脂質	：10 <sup>-6</sup> M以下
▼ デオキシコール酸(415)	：約5 mM (会合数 4 ~ 10)
◆ TritonX-100(628)	：約0.25 mM (会合数 ~ 100)

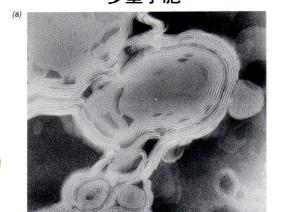
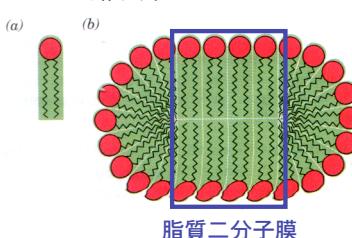


脂質部分の疎水性鎖が1本：球状ミセルを作り易い

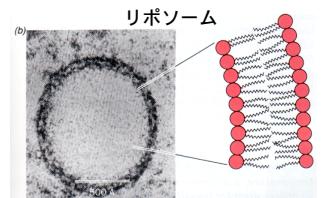
## 生化学で用いられる界面活性剤



円筒形の脂質分子は円盤状のミセルを作りやすい

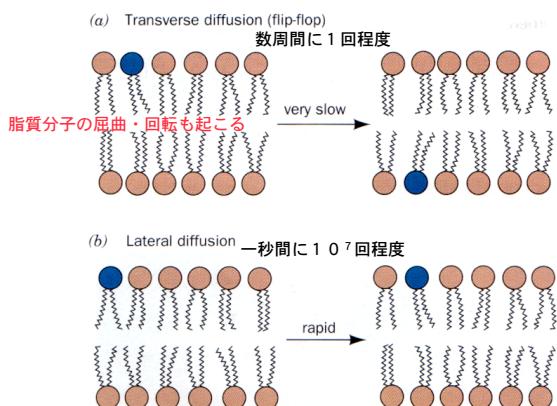


## 脂質二分子膜

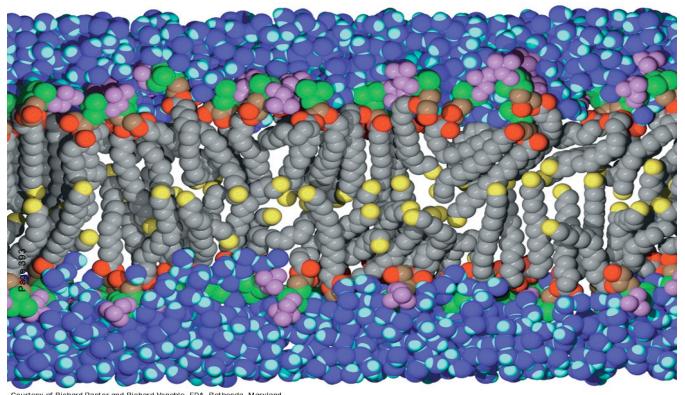


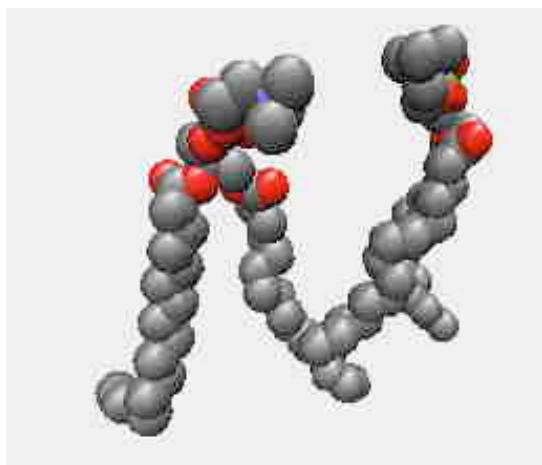
## 脂質分子の運動

スピノラベルしてESR（電子スピン共鳴）で測定  
蛍光退色法で測定

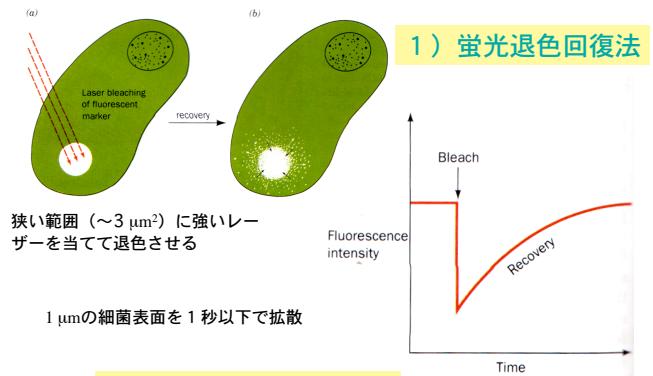


**Figure 12-16** Snapshot of a molecular dynamics simulation of a lipid bilayer consisting of dipalmitoyl phosphatidylcholine surrounded by water.

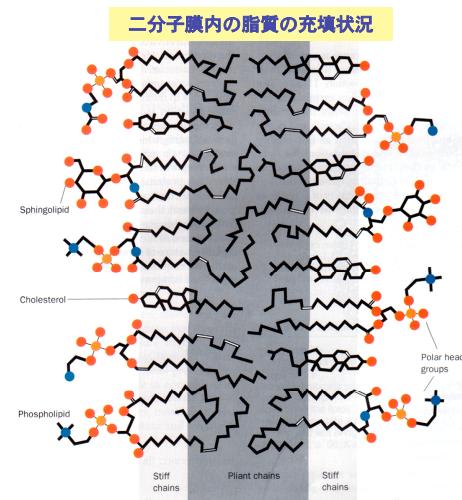
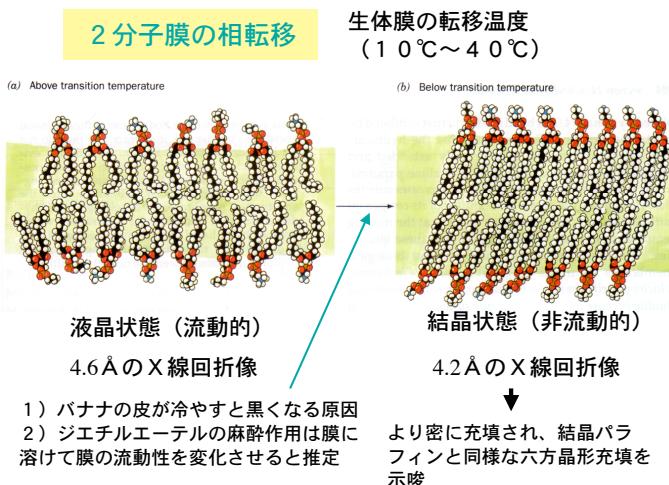




### 水平拡散の速度測定



### 2) 電子スピン共鳴法



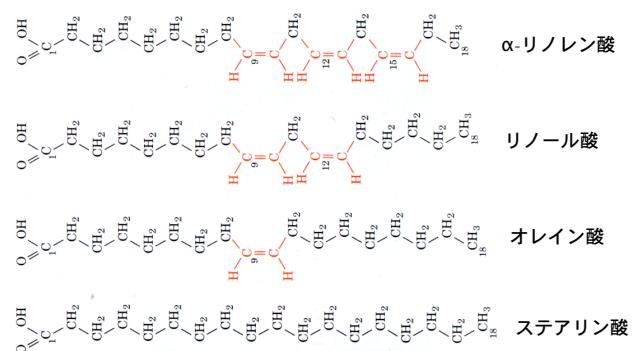
### 生体における主要な脂肪酸

Table 11-1  
The Common Biological Fatty Acids

Symbol <sup>a</sup>	Common Name	Systematic Name	Structure	mp (°C)
Saturated fatty acids				
12:0	Lauric acid	Dodecanoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>10</sub> COOH	44.2
14:0	Myristic acid	Tetradecanoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>12</sub> COOH	52
16:0	Palmitic acid	Hexadecanoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>14</sub> COOH	63.1
18:0	Stearic acid	Octadecanoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>16</sub> COOH	69.6
20:0	Arachidic acid	Eicosanoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>18</sub> COOH	75.4
22:0	Behenic acid	Docosanoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>20</sub> COOH	81
24:0	Lignoceric acid	Tetracosanoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>22</sub> COOH	84.2
Unsaturated fatty acids (all double bonds are cis)				
16:1	Palmitoleic acid	9-Hexadecenoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> COOH	-0.5
18:1	Oleic acid	9-Octadecenoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>7</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>10</sub> COOH	13.4
18:2	Linoleic acid	9,12-Octadecadienoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>6</sub> (CH=CHCH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> COOH	-9
18:3	α-Linolenic acid	9,12,15-Octadecatrienoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> COOH	-17
18:3	γ-Linolenic acid	6,9,12-Octadecatrienoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> (CH=CHCH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> COOH	注意
20:4	Arachidonic acid	5,8,11,14-Eicosatetraenoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> (CH=CHCH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> COOH	-49.5
20:5	EPA	5,8,11,14,17-Eicosapentaenoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> COOH	-54
24:1	Nervonic acid	15-Tetracosenoic acid	CH <sub>3</sub> (CH <sub>2</sub> ) <sub>9</sub> CH=CH(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> COOH	39

二重結合の位置に注意

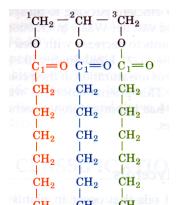
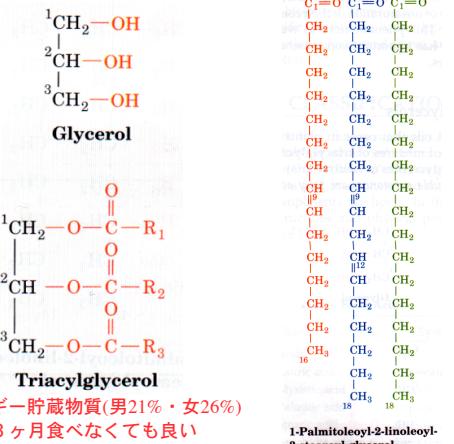
### C<sub>18</sub>脂肪酸の構造 (二重結合はすべてシス型)



<sup>a</sup> Number of carbon atoms: Number of double bonds.

Source: Dawson, R. M. C., Elliott, D. C., Elliott, W. H., and Jones, K. M., *Data for Biochemical Research* (2nd ed.), Chapter 11, Clarendon Press (1969).

## トリアシルグリセロール



## グリセロリン脂質

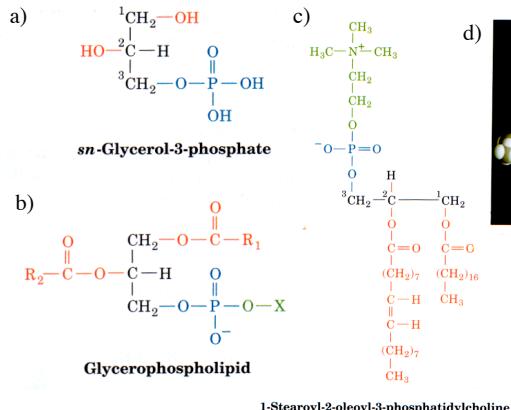
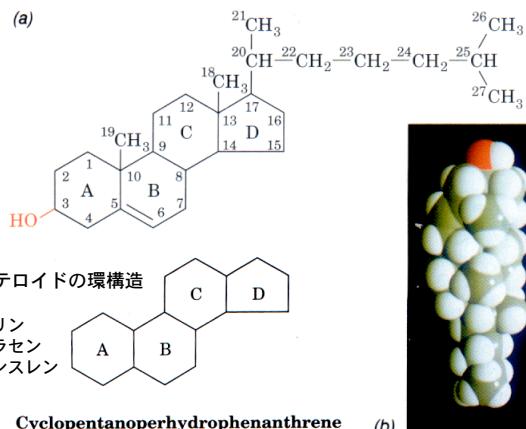


Table 11-2  
The Common Classes of Glycerophospholipids

Name of X-OH	Formula of -X	Name of Phospholipid
Water	- H	Phosphatidic acid
Ethanolamine	- $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{NH}_3^+$	Phosphatidylethanolamine
Choline	- $\text{CH}_2\text{CH}_2\text{N}(\text{CH}_3)_3$	Phosphatidylcholine (lecithin)
Serine	- $\text{CH}_2\text{CH}(\text{NH}_2)\text{PO}_4^-$	Phosphatidylserine
myo-Inositol		Phosphatidylinositol
Glycerol	- $\text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2\text{OH}$	Phosphatidylglycerol
Phosphatidylglycerol	$\begin{array}{c} \text{O} \\    \\ \text{CH}_2\text{CH}(\text{OH})\text{CH}_2-\text{O}-\text{P}-\text{O}-\text{CH}_2 \\   \\ \text{O} \\    \\ \text{CH}-\text{O}-\text{C}-\text{R}_4 \\   \\ \text{R}_3-\text{C}-\text{O}-\text{CH}_2 \end{array}$	Diphosphatidylglycerol (cardiolipin)

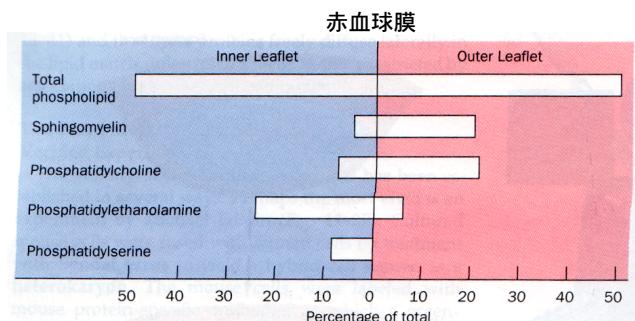
## コレステロールの構造



## コレステロールの性質

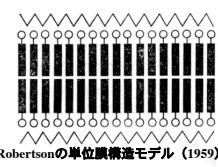
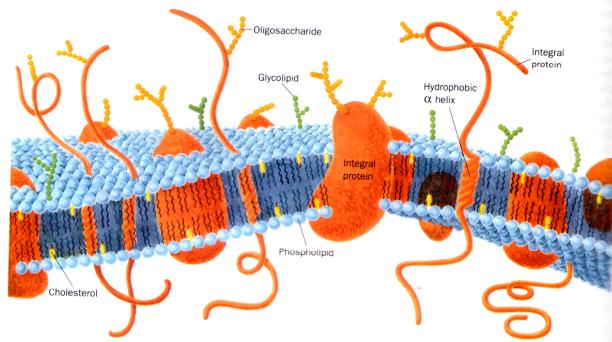
- 1) 膜の流動性を減少する
- 2) 膜の相転移（結晶化）を阻害
- 3) 水溶性分子の透過性を減少
- 4) フリップフロッピングしやすい
- 5) ステロイドホルモン（性ホルモン・副腎皮ホルモン）の前駆体

## 膜の内外層のリン脂質の差違



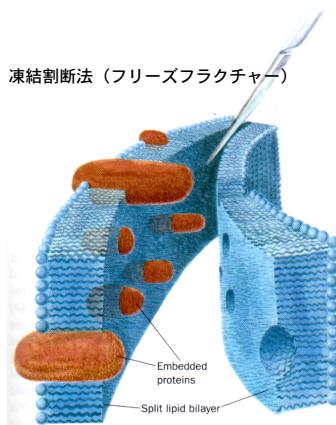
## 形質膜の模式図

流动モザイクモデル（1972年）

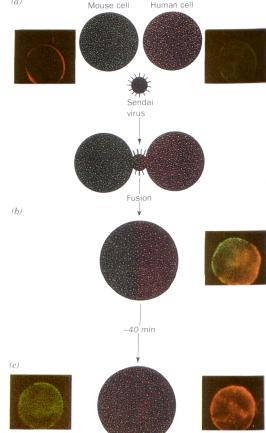


## 生体膜の構造と流動性の実証

凍結割断法（フリーズフラクチャー）

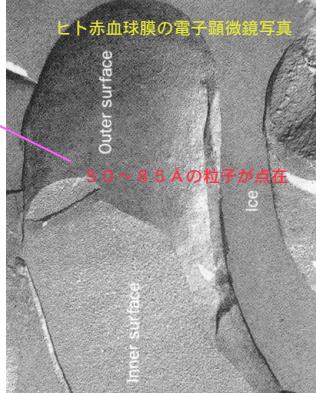
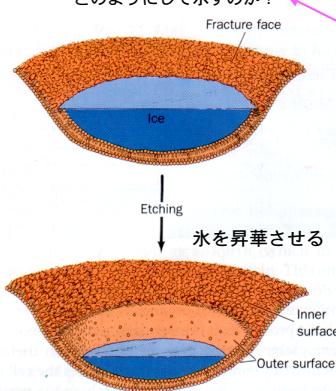


ヒトとマウス細胞の融合



## 凍結エッティング法

粒子が蛋白質であることをどのようにして示すのか？



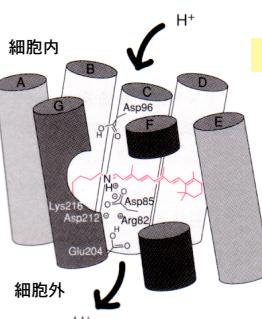
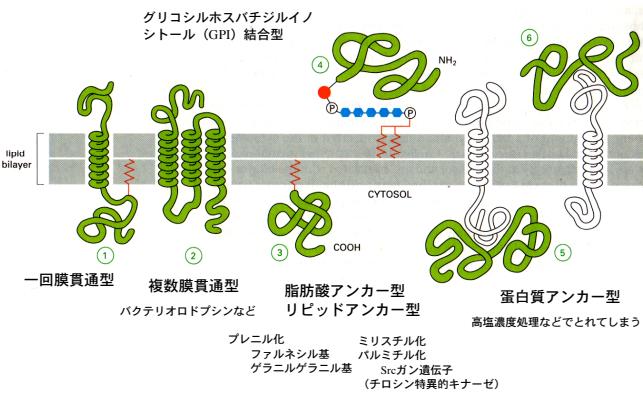
## 膜内蛋白質

膜内蛋白質：疎水力により強く膜に結合し、膜を壊さなければとれないもの

膜表在蛋白質：高塩条件・キレート剤添加・pH変化で容易に膜から解離

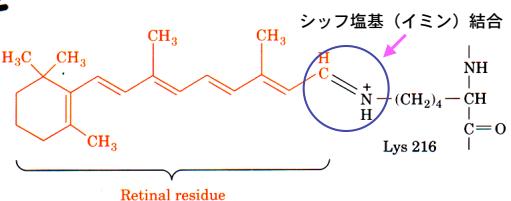


## 蛋白質の膜結合様式



## レチナールとプロトン輸送

視覚における感光素子と同じレチナールが光を受け取り、構造変換（全トランス型から13シス型を皮切りに）を起こし、プロトンを輸送する。



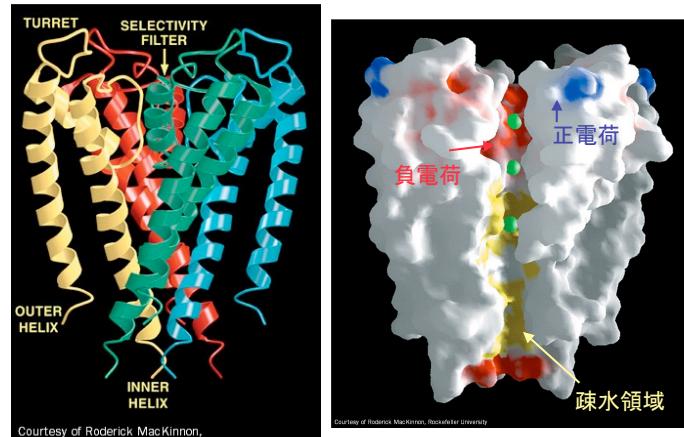
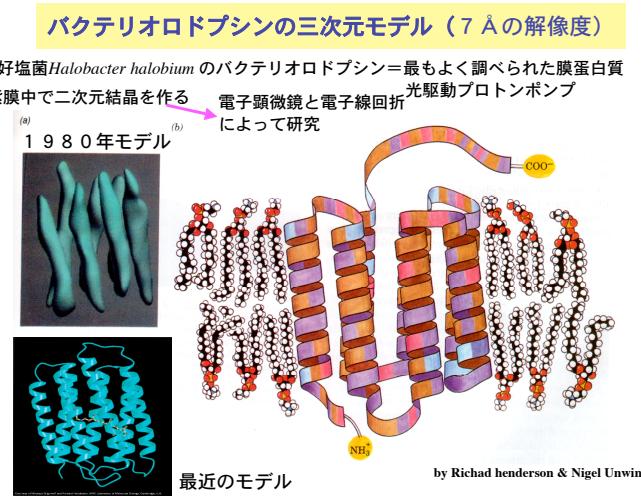


Figure 20-16X-Ray structure of the KcsA K<sup>+</sup> channel from *Streptomyces lividans*.

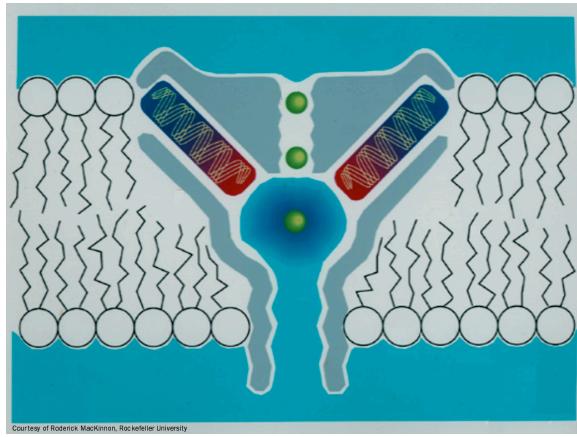


Figure 20-16c X-Ray structure of the KcsA K<sup>+</sup> channel.  
(c) A schematic diagram.

