BIOLOGICKÉ

MEMBRÁNY

V úvodních kapitolách bylo konstatováno, že živý organismus můžeme charakterizovat jako systém organizovaných roztoků různého složení oddělených tzv.

BIOLOGICKÝMI MEMBRÁNAMI (BIOMEMBRÁNAMI)

Základem biomembrány je tzv. membránová jednotka (jednotková membrána) tvořená BIMOLEKULÁRNÍ VRSTVOU FOSFOLIPIDŮ

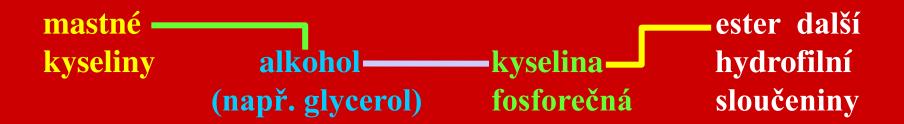
Do jednotkové membrány jsou instalovány zejména funkční BÍLKOVINY a další látky, které z membránové jednotky tvoří funkční biomembránu.

Konstrukčně jsou shodné biomembrány, které tvoří membránu cytoplasmatickou, membránu mitochondriální, membránu obklopující jádro atd.

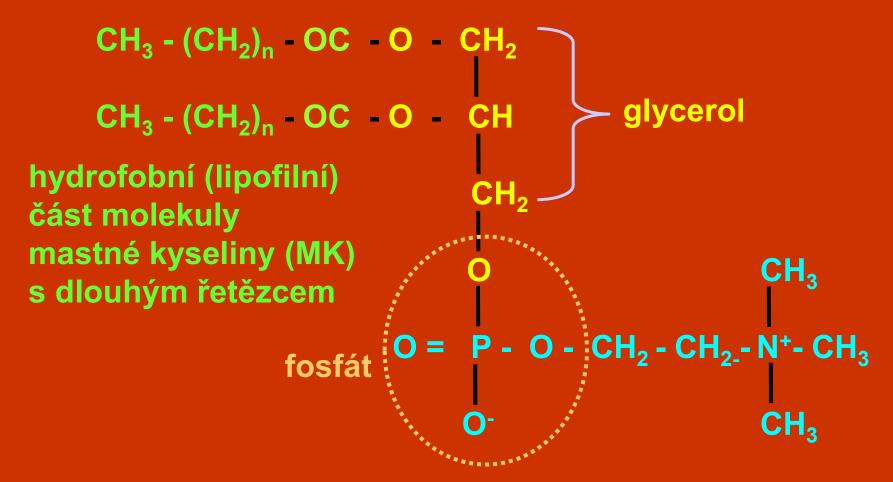
Základem membránové jednotky jsou fosfolipidy

Zjednodušeně jsou fosfolipidy estery vyšších mastných kyselin, kyseliny fosforečné a specifického alkoholu (například glycerolu).

Fosforečnanová skupina je obvykle rovněž další hydrofilní sloučeninou esterifikována



Nejjednodušší je struktura fosfoglyceridů



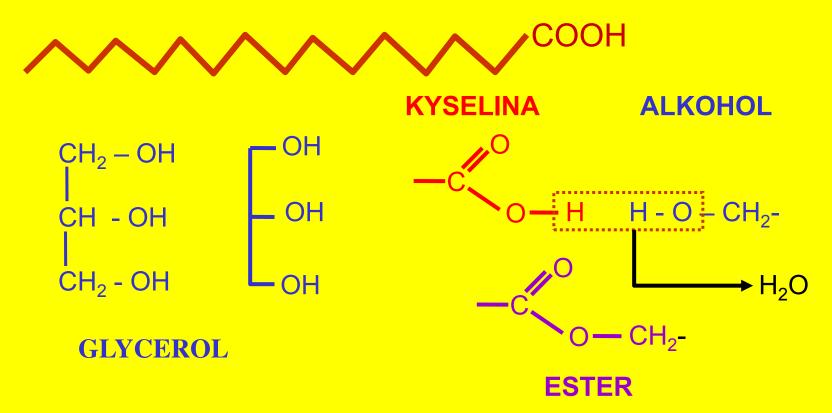
FOSFATIDYLCHOLIN

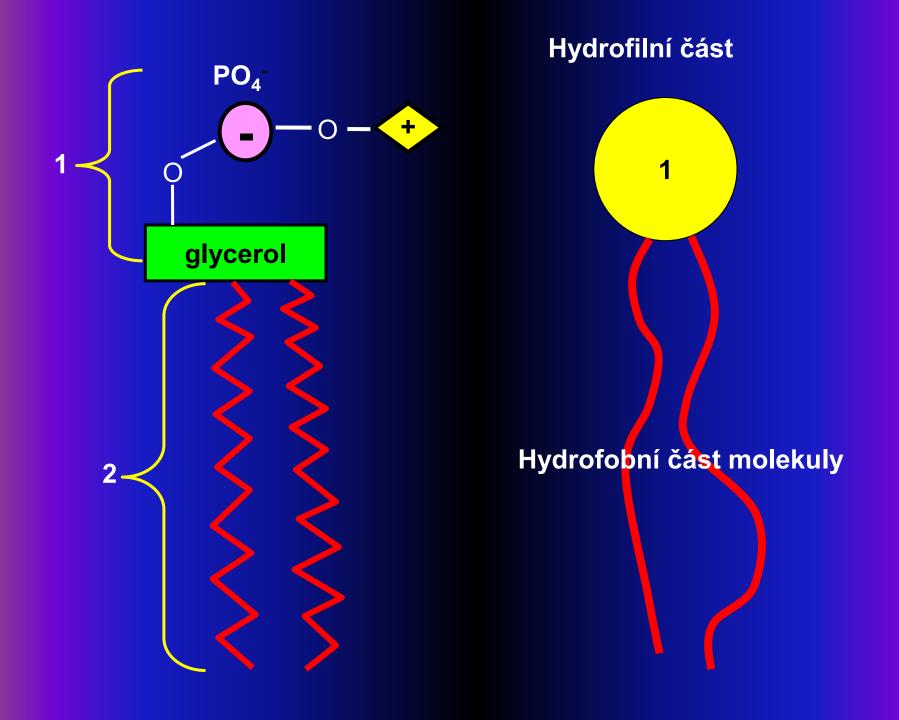
hydrofilní (lipofobní) část molekuly (aminoalkohol)

Z praktického hlediska se užívají k vyjádření struktury fosfolipidů zjednodušené vzorce:

KYSELINA PALMITOVÁ

CH₃-CH₂-

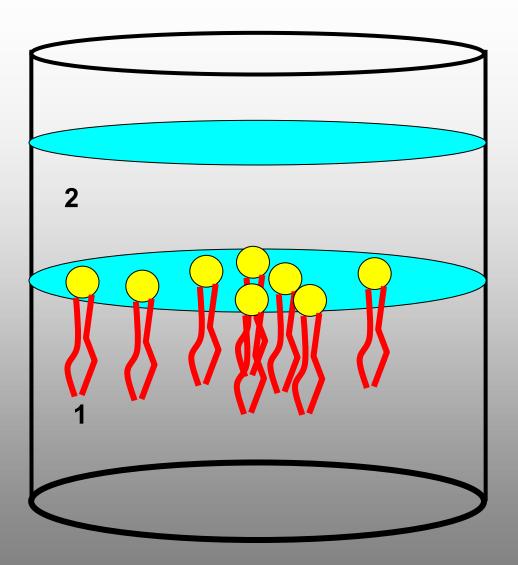


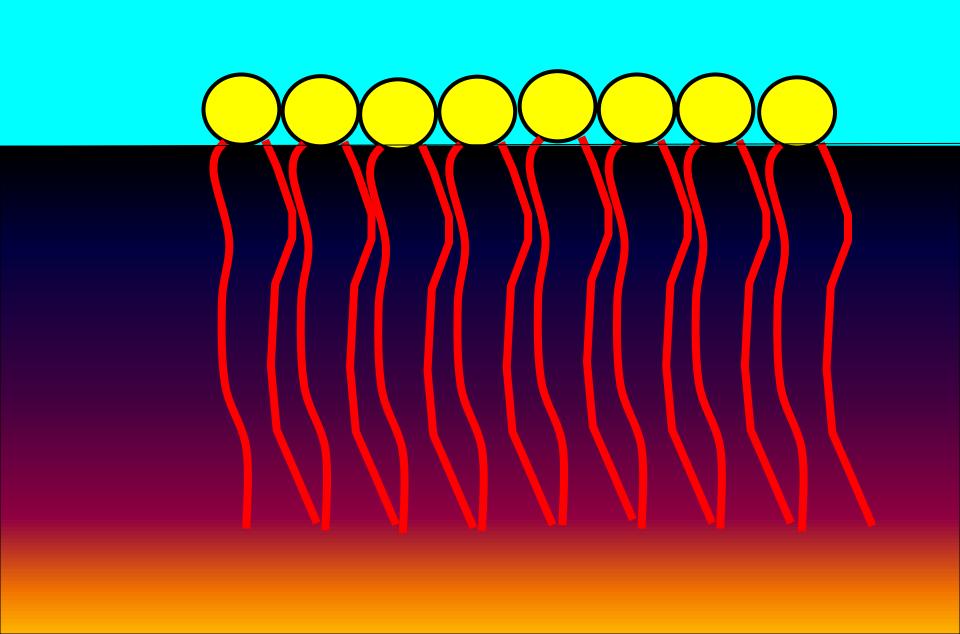


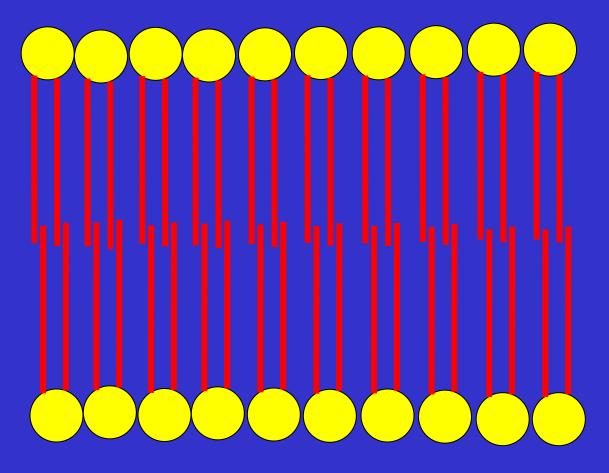
Nádoba obsahuje dvě Navzájem se nemísící Rozpouštědla:

- 1) Hydrofobní
- 2) Hydrofilní

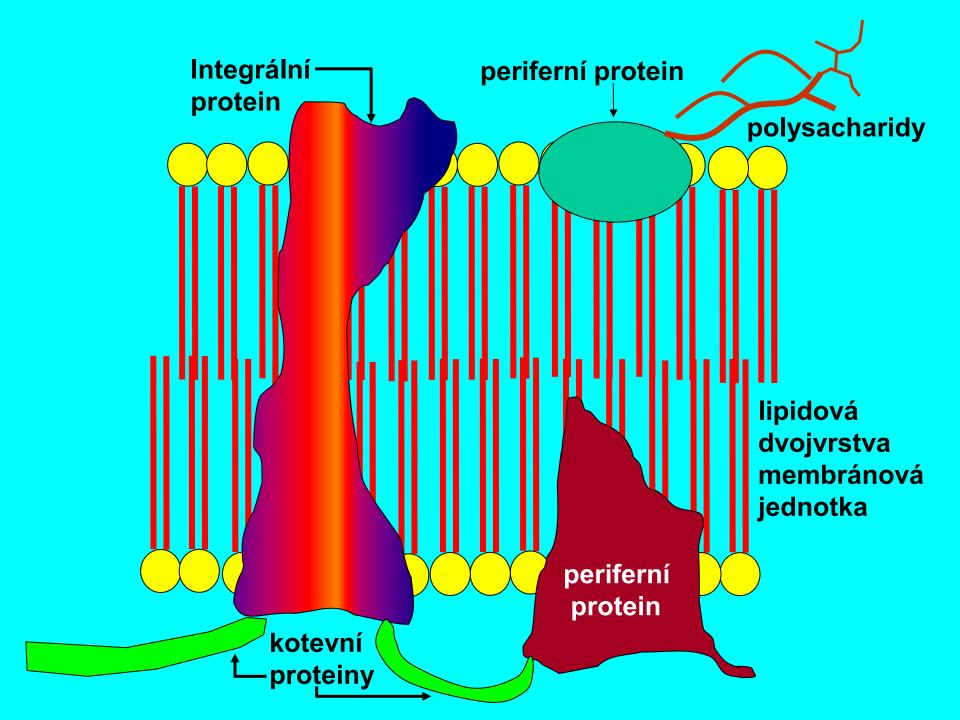
pokud přidáme fosfolipid s dobře vyjádřenou hydrofilní a hydrofobní částí molekuly, dojde k tomu, že se vytvoří tzv. monomolekulární film fosfolipidu.







Bimolekulární film: membránová jednotka

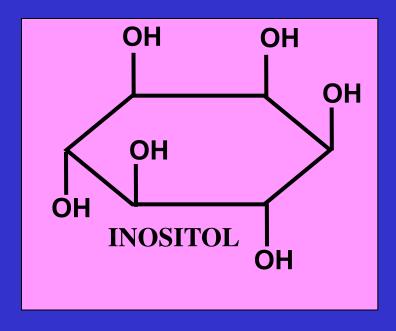


ALKOHOLY

nejběžněji se vyskytující v membránových fosfolipidech



 $HO - CH_2 - CH_2 - NH_3^+$ ETANOLAMIN



 $HO - CH_2 - CH_2 - N^+(CH_3)_3$ CHOLIN

FOSFOLIPIDY

Odvozené od glycerolu, sfingozinu a cholesterolu

Glycerol = fosfatidylcholin Sfingozin = sfingomyelin, cerebrosid cholesterol

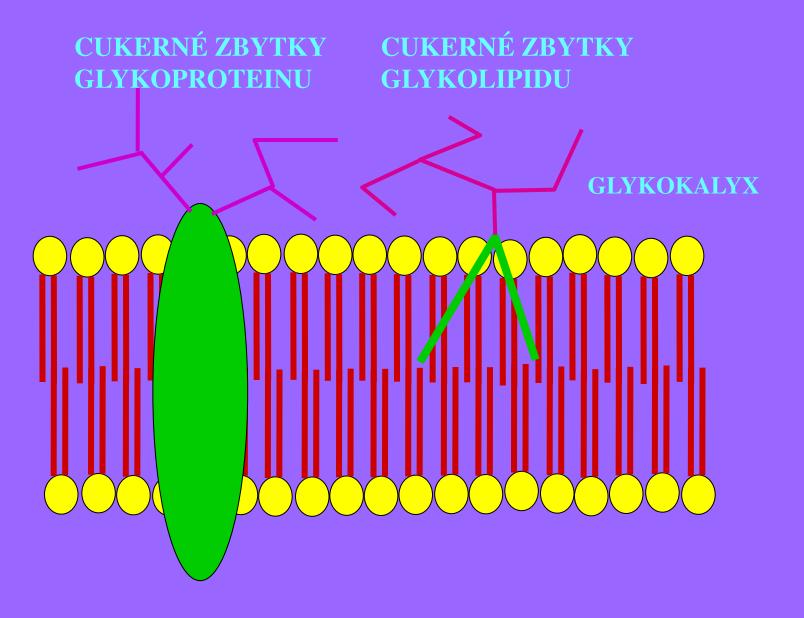
$$CH_{3}$$
- $(CH_{2})_{12}$ – CH = CH – CH – CH – CH_{2} – PO_{4} - - CH_{2} – CH_{2} – $N^{+}(CH_{3})_{3}$
 OH
 $SFINGOMYELIN$

$$CH_3$$
- $(CH_2)_{12}$ - CH = CH - CH - CH - CH_2 - O - OH - OH

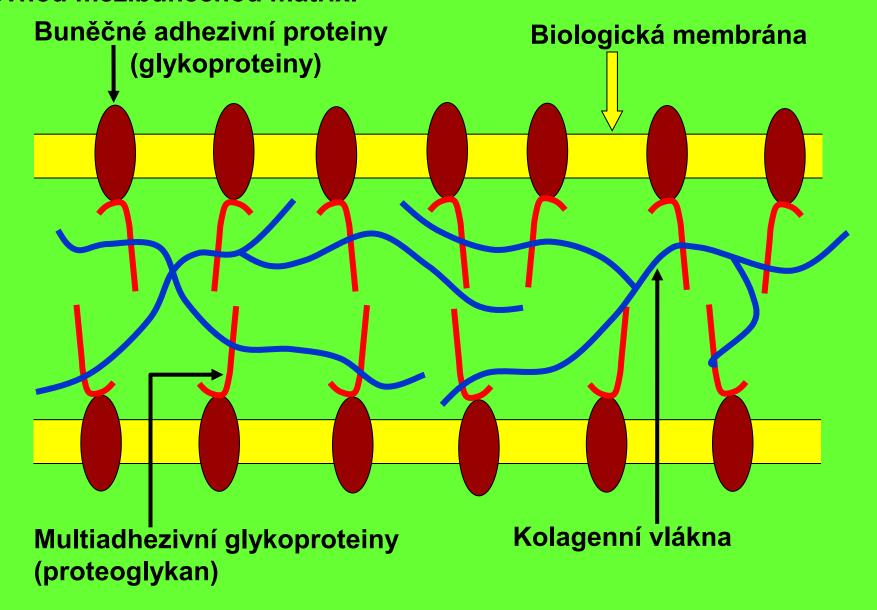
GLUKOSYLCEREBROSID

OH

MEMBRÁNA A CUKERNÉ ZBYTKY



Dvě sousední buňky vykazují relativně široké mezibuněčné prostory a Buňky jsou navzájem spojeny glykoproteiny a kolagenem. Formují Pevnou mezibuněčnou matrix.



TRANSMEMBRÁNOVÝ PŘESTUP METABOLICKY VÝZNAMNÝCH LÁTEK

Protože biologická membrána je různě permeabilní pro různé látky vytvořily se různé mechanizmy přestupu konkrétních sloučenin.

Tyto sloučeniny mohou pronikat do buňky, nebo naopak z buňky unikat. Příkladem je přesun iontů (homeostatické mechanizmy), dýchacích plynů (zajištění metabolismu buňky), extruze katabolitů z buňky, produkce různých látek pro potřeby dalších buněk, nebo molekul zajišťujících regulace (informační molekuly, mediátory, hormony).

Existují tyto mechanizmy umožňující přestup látek přes biomembrány:

Aktivní transport Sekundární aktivní transport Pasivní přestup Přenos makromolekulárních látek AKTIVNÍ TRANSPORT (BĚŽNĚ "PUMPY") Spotřebovává chemickou energii uloženou v makroergních fosforečnanových esterech (ATP, kreatin-fosfát)

Na-K-ATPasa (sodíko-draslíková pumpa)
Ca-ATPasa (vápníková pumpa)
Protonová pumpa

Transmembránový přesun látek

AKTIVNÍ (BĚŽNĚ "PUMPY")
Spotřebovává chemickou
energii uloženou v
makroergních
fosforečnanových esterech
(ATP, kreatin-fosfát)

PASIVNÍ (nespotřebovávají chemickou energii)

- 1) DIFUSE
- 2) FACILITOVANÁ DIFUSE
- 3) SYMPORT
- 4) ANTIPORT

Na-K-ATPasa Ca-ATPasa Protonová **pumpa**

TRANSPORT MAKROMOLEKULÁRNÍCH LÁTEK

Nutná spolupráce cytoskeletonu, Spotřeba energie PINOCYTOSA ENDOCYTOSA EXOCYTOSA

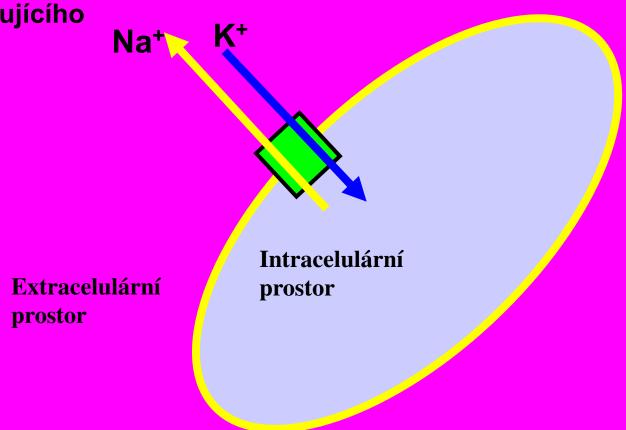
Aktivní transport

Příkladem je klasická sodíko-draslíková pumpa.

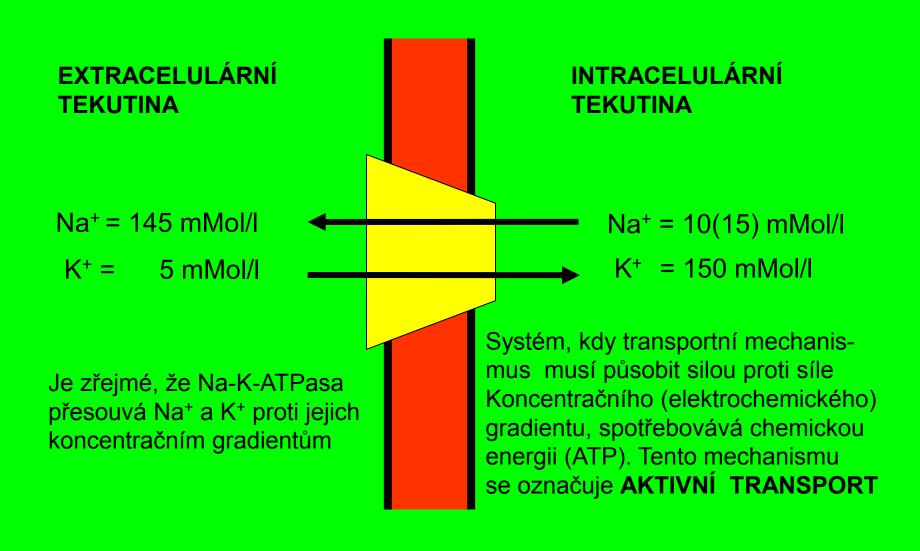
Na-K-ATPasa. Přípona –aza označuje, že transportní protein má

vlastnosti enzymu

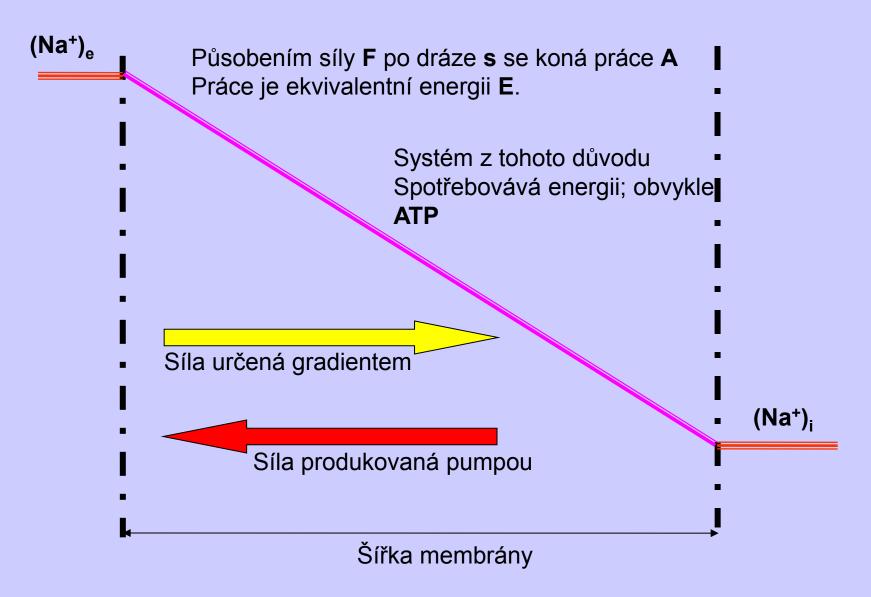
hydrolyzujícího ATP.

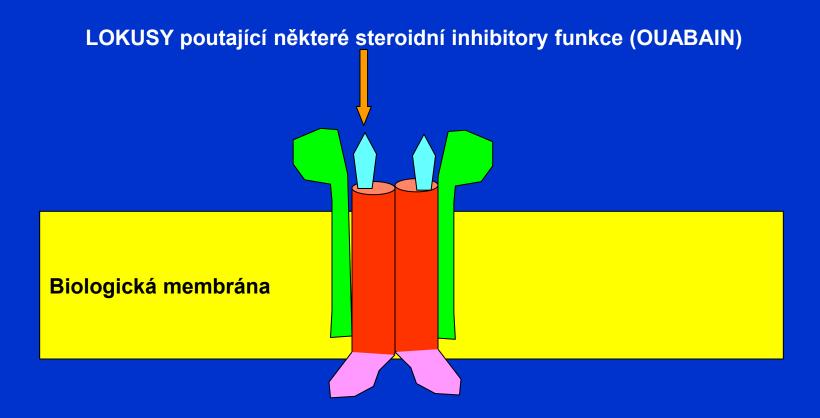


Iontové poměry Na-K-ATPasy

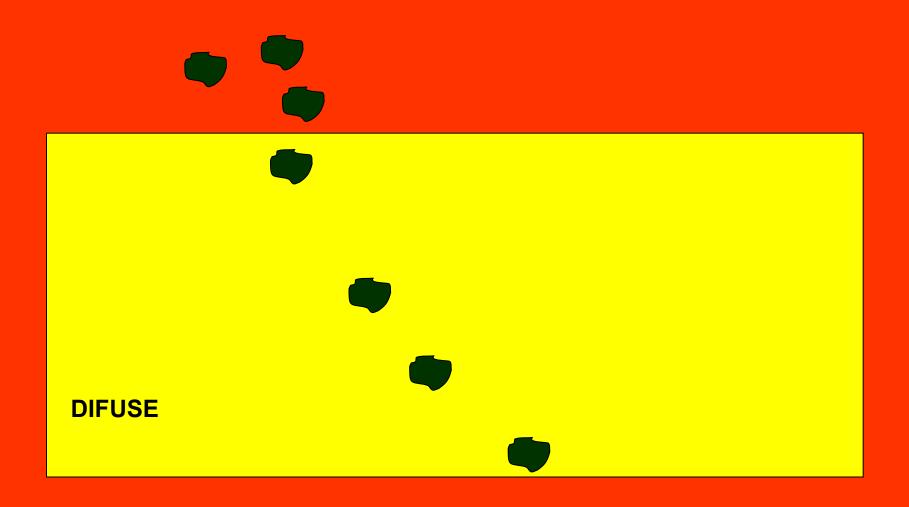


Proč aktivní transport spotřebovává energii

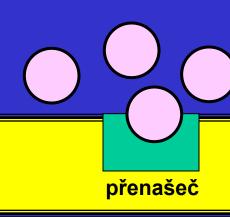




Místa hydrolyzující ATP

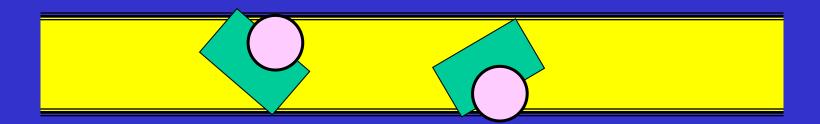


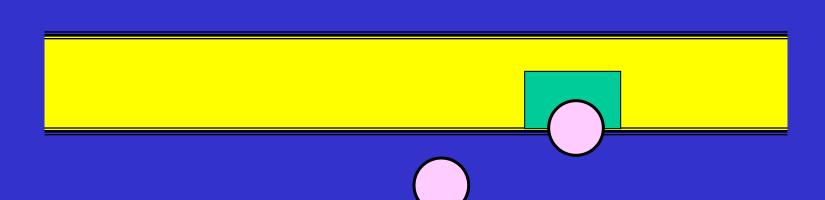


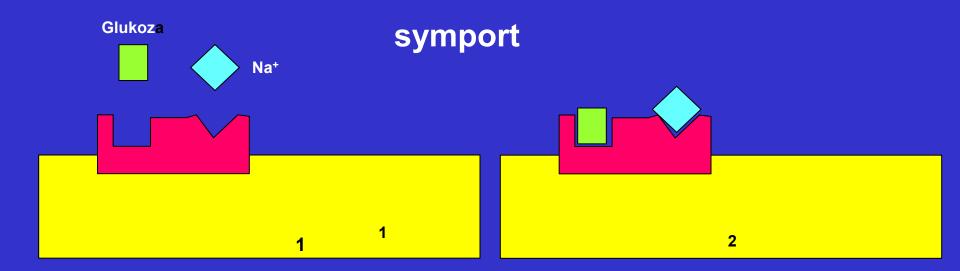


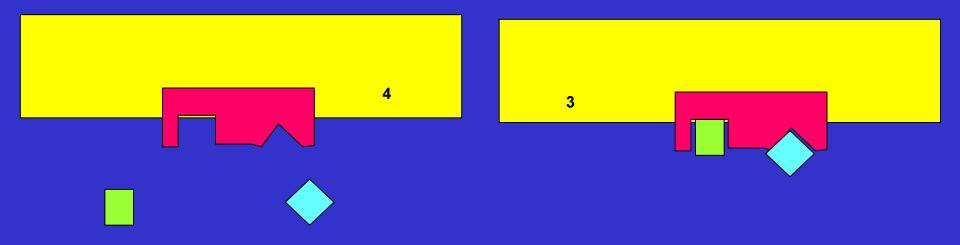
FACILITOVANÁ DIFUSE

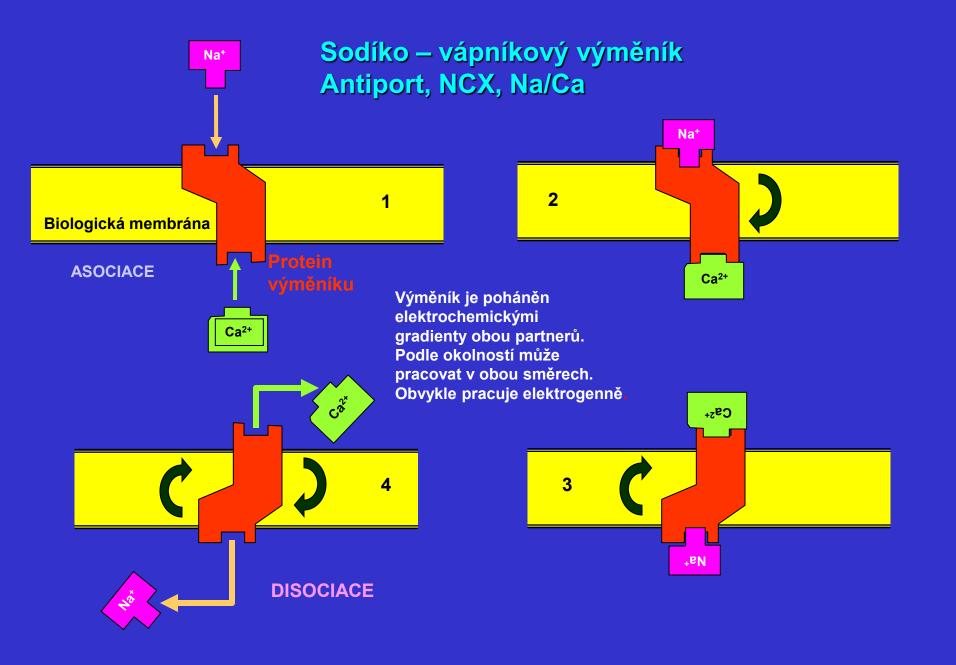
Biologická membrána



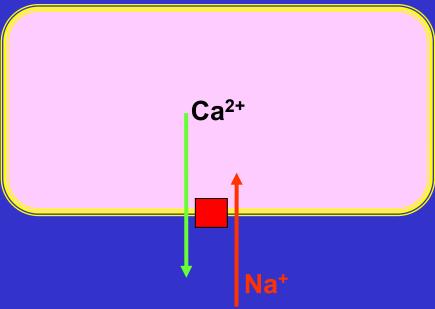








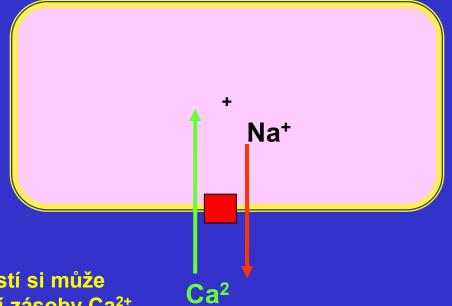
Úloha výměníku



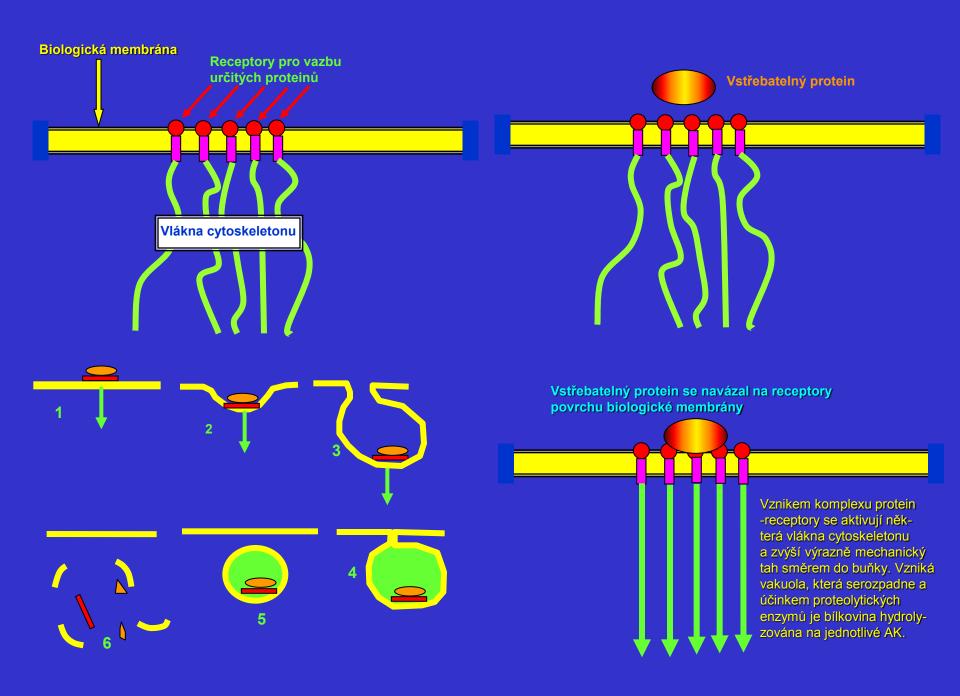
NCX se stává významným nástrojem buněčné vápníkové homeostázy.

Každá buňka se brání tzv. vápníkovému přetížení.

Normální intracelulární koncentrace Ca²⁺ je menší než 10⁻⁷mol.l⁻¹. K vápníkovému přetížení jsou mimořádně citlivé buňky myokardu a nervové buňky.



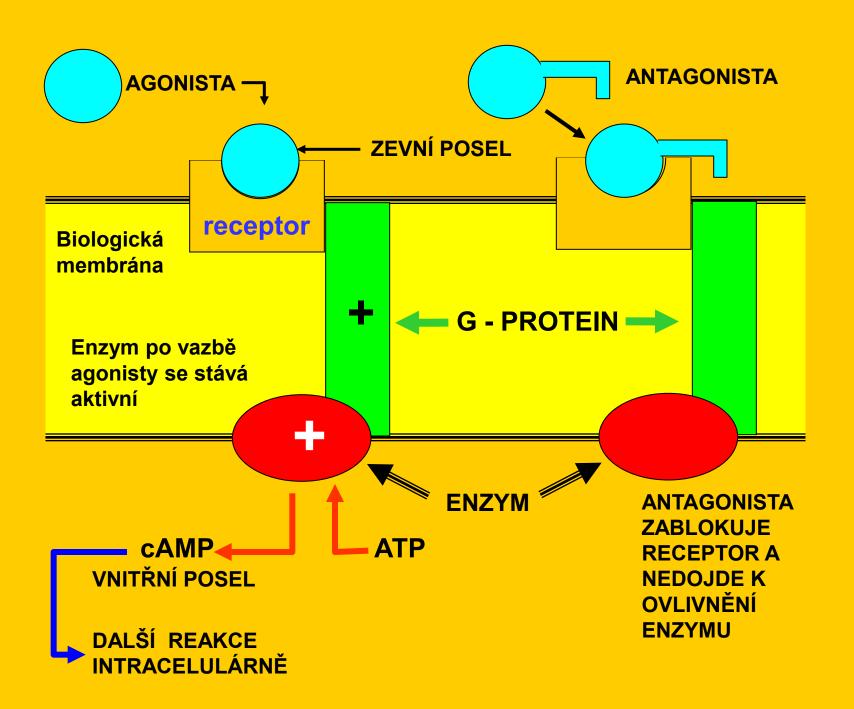
Za zcela mimořádných okolností si může Buňka doplňovat intracelulární zásoby Ca²⁺

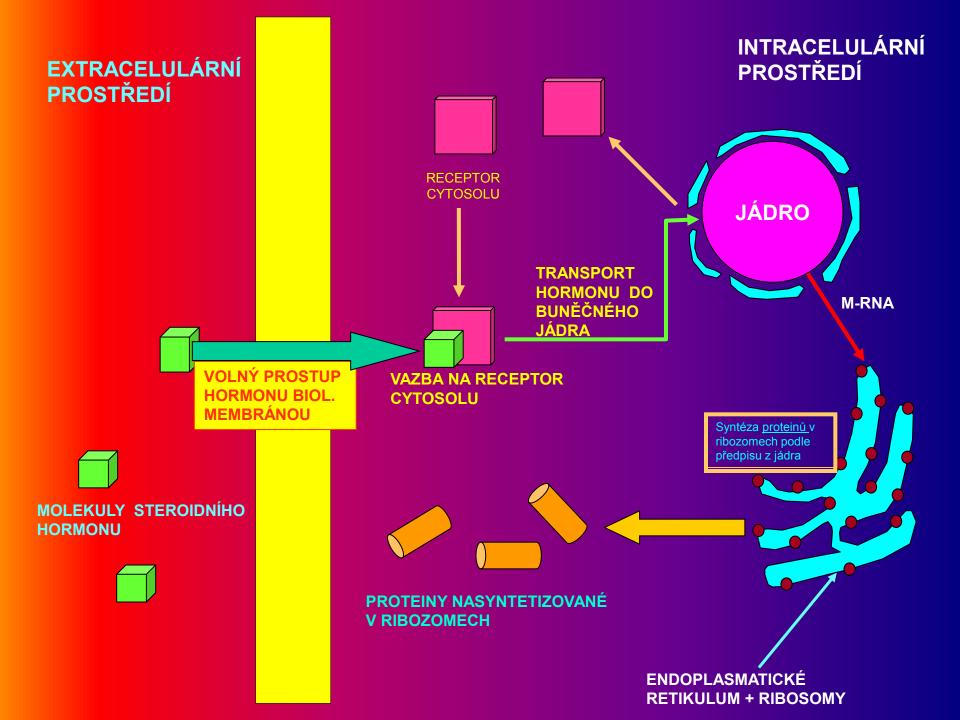


Přenos informací biologickými membránami

INFORMACE JSOU PŘENÁŠENY INTRACELULÁRNĚ (PŘES BIOLOGICKÉ MEMBRÁNY) TĚMITO ZÁKLADNÍMI CESTAMI:

- 1) PROSTŘEDNICTVÍM INFORMAČNÍCH MOLEKUL (HORMONY, MEDIÁTORY)
 - a) informační (signální) extracelulární molekula se naváže na receptor membrány a přepíše se v systému membránových proteinů na intracelulární informační molekulu. Zevní posel se v membráně transformuje ve vnitřního posla.
- 2) PROSTŘEDNICTVÍM ELEKTRICKÉHO STAVU BIOLOGICKÉ MEMBRÁNY. V případě tzv. vzrušivých tkání se biologická(buněčná) membrána může vyskytovat ve dvou elektricky odlišných stavech: KMN a AN. Vlastností AN je schopnost šířit se po membráně konečnou rychlostí a vyvolávat různé formy odpovědí.
 - 3) Mechanické podněty jsou nejčastější formou podnětů ovlivňujících buňky. Tahem ve směru membrány prostřednictvím vláken cytoskeletonu jsou aktivovány rozmanité iontové kanály, kterými protéká proud iontů a vyvolává rozmanité odpovědi.
 - 4) SVĚTLO, forma elektromagnetického vlnění. Foton viditelného světla je přijat fotoreceptory a přeměněn na elektrickou odpověď, která se přenáší jako nervové vzruchy.





DĚJE PROBÍHAJÍCÍ V JÁDŘE PŮSOBENÍM STEROIDNÍCH HORMONŮ

STEROIDNÍ HORMON V JÁDŘE VYVOLÁ :

- 1) VÝBĚR PŘÍSLUŠNÉ ČÁSTI GENETICKÉ INFORMACE
- 2) Přepis (transkskribci) genetické informace do m-RNA
 - 3) Přesun m-RNA do ribosomů hladkého endoplasmatického retikula (ER)

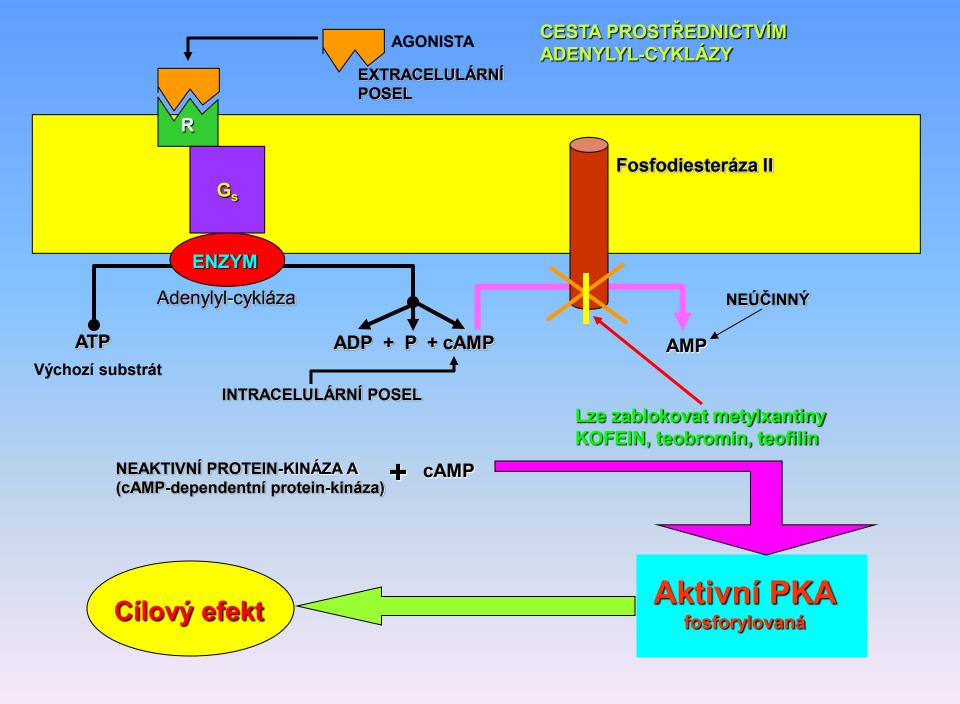
ENDOPLASMATICKÉ
RETIKULUM + RIBOSOMY

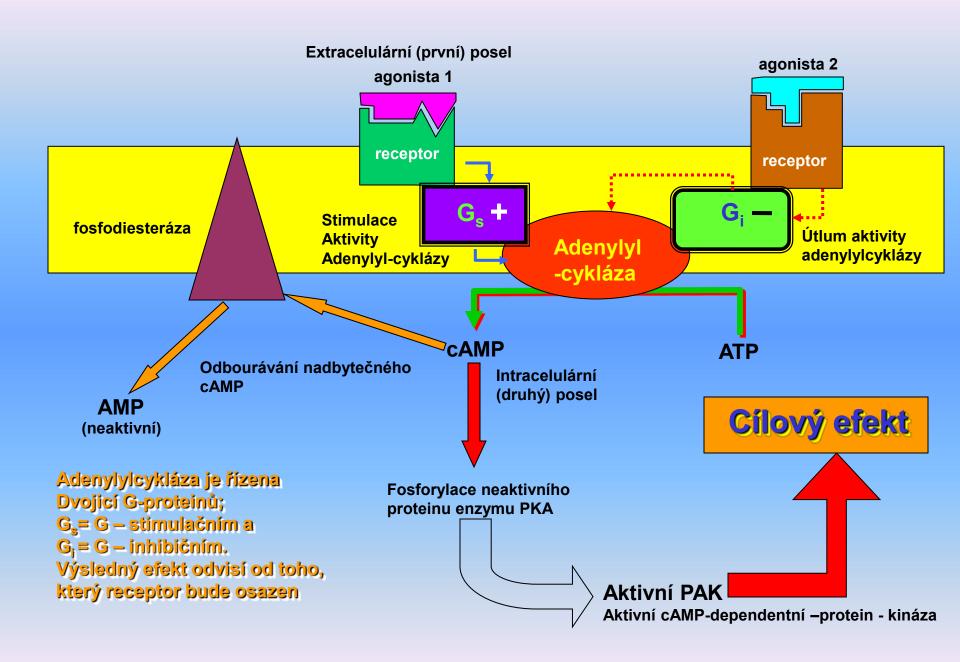
4) Podle předlohy syntéza proteinů v ribosomech (nutná ATP, aminokyseliny)

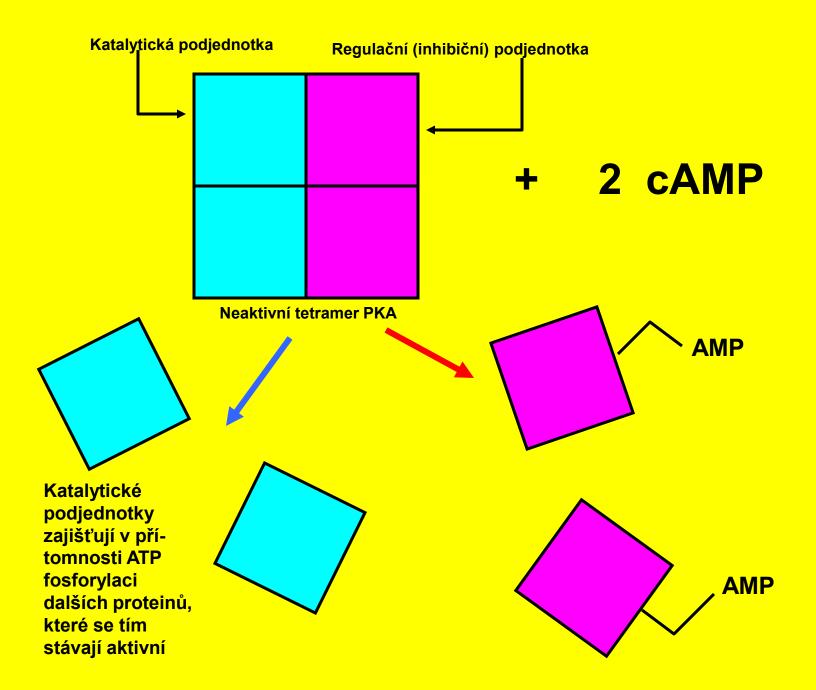
ÚLOHA PROTEINŮ NASYNTETIZOVANÝCH POD VLIVEM STEROIDNÍCH HORMONŮ V RIBOSOMECH CÍLOVÉ BUŇKY

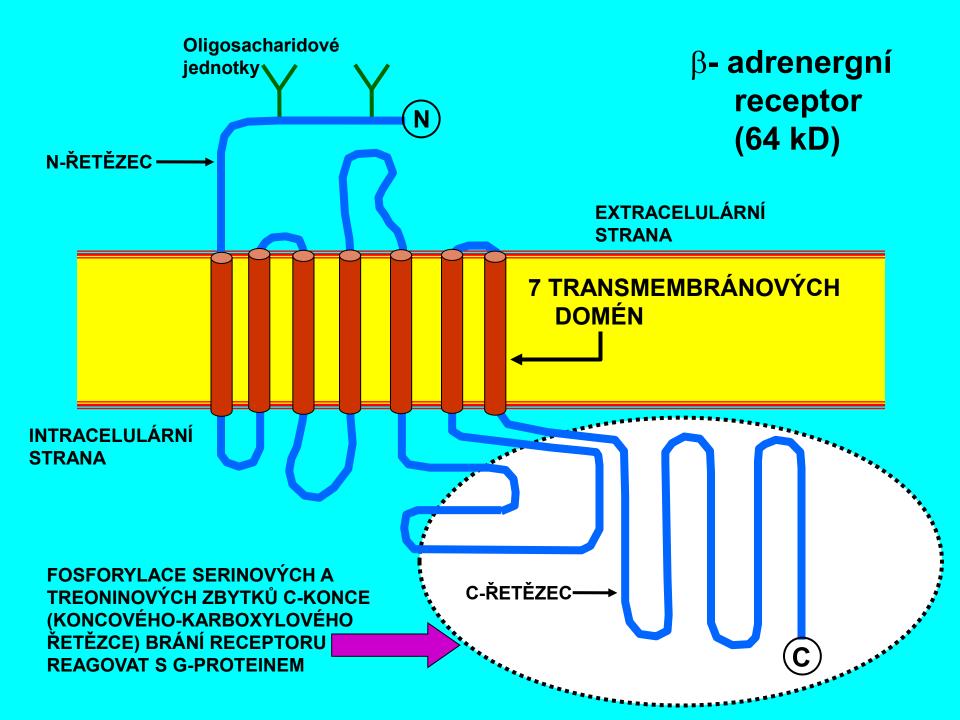
- 1) Proteiny enzymů, které ovlivní metabolismus cílové buňky
 - 2) Proteiny secernované ovlivněnou buňkou
 - 3) Proteiny membránových iontových kanálů a dalších transporterů. Ty jsou instalovány do membrány a ovlivňují elektrické chování cílové buňky

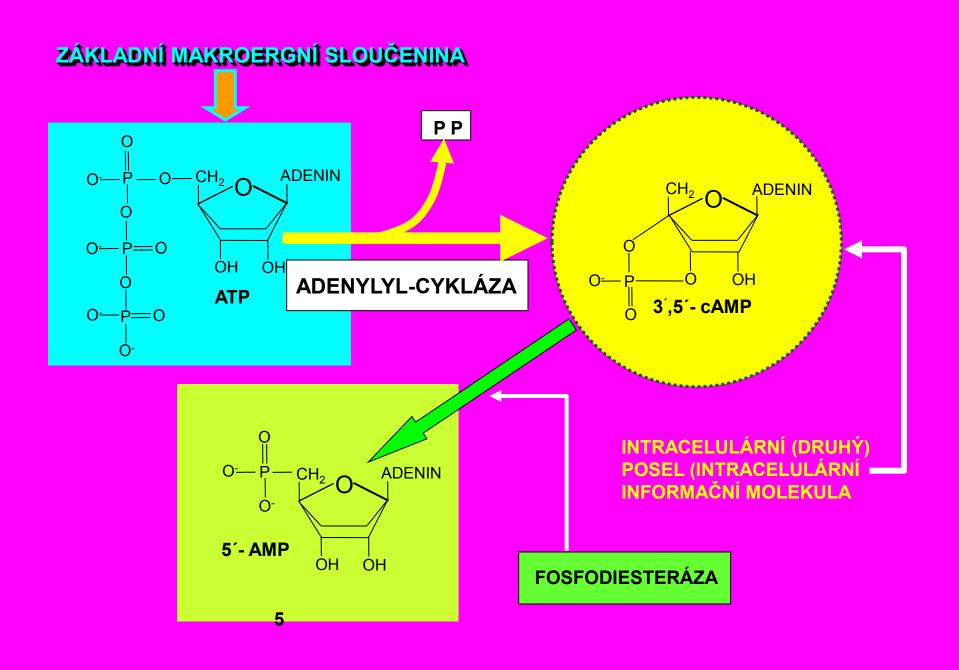
4) Strukturní proteiny (nutné k obnově proteinových struktur buňky: cytoskeleton, organely, atd.)

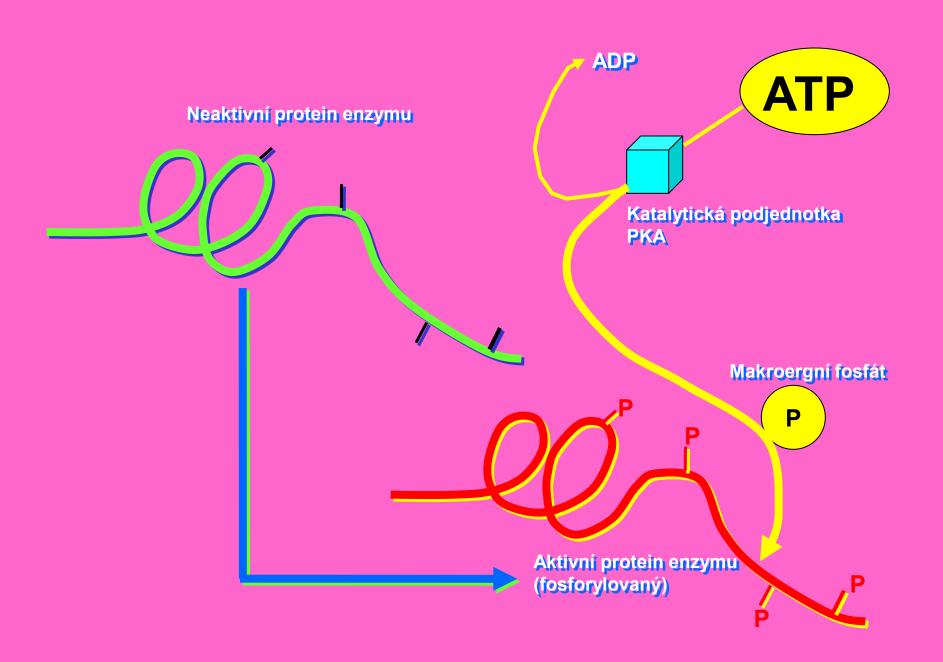


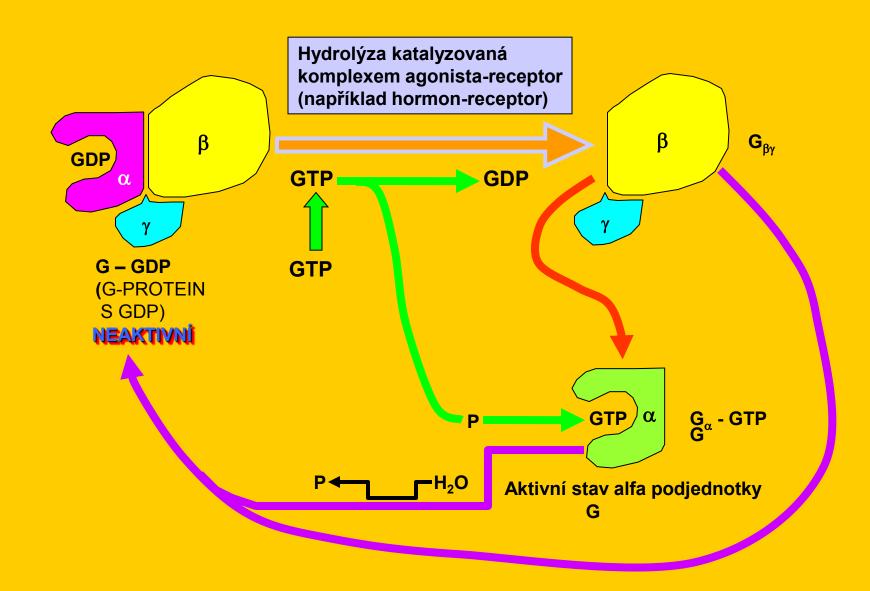


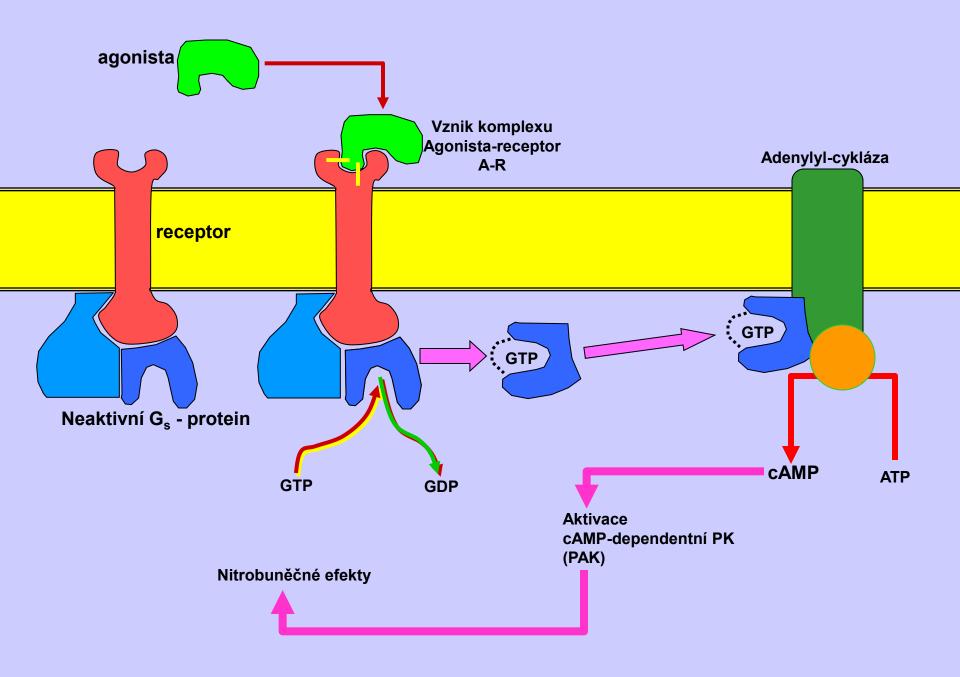


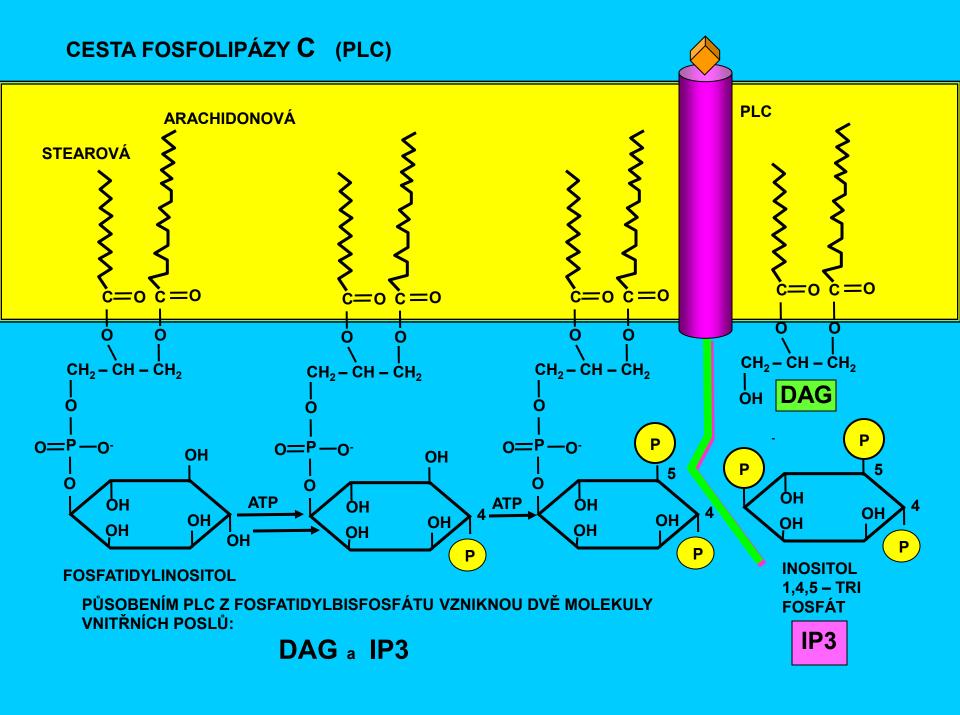












CESTA FOSFOLIPÁZY C (PLC)

Fosfatidyl-inositol-polyfosfát Membránový fosfolipid

Hydrolýzou prostřednictvím
PLC
Vnikají dvě odlišné informační molekuly

Diacyl-glycerol (nadále DAC)

Aktivuje protein-kinázu C (PKC)

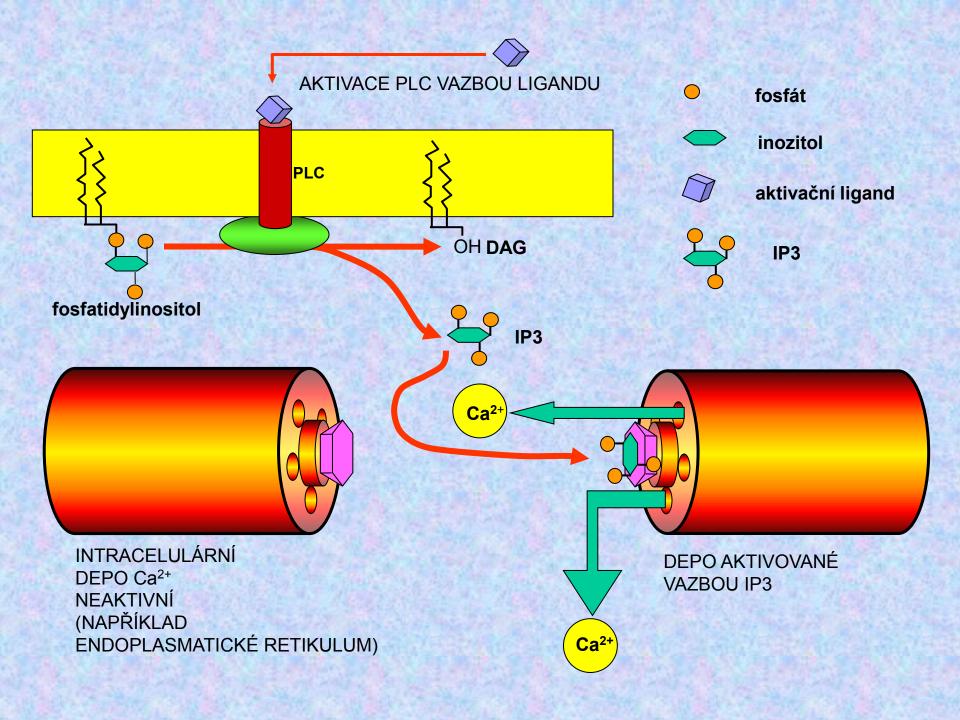
PKC – je multifunkční kináza

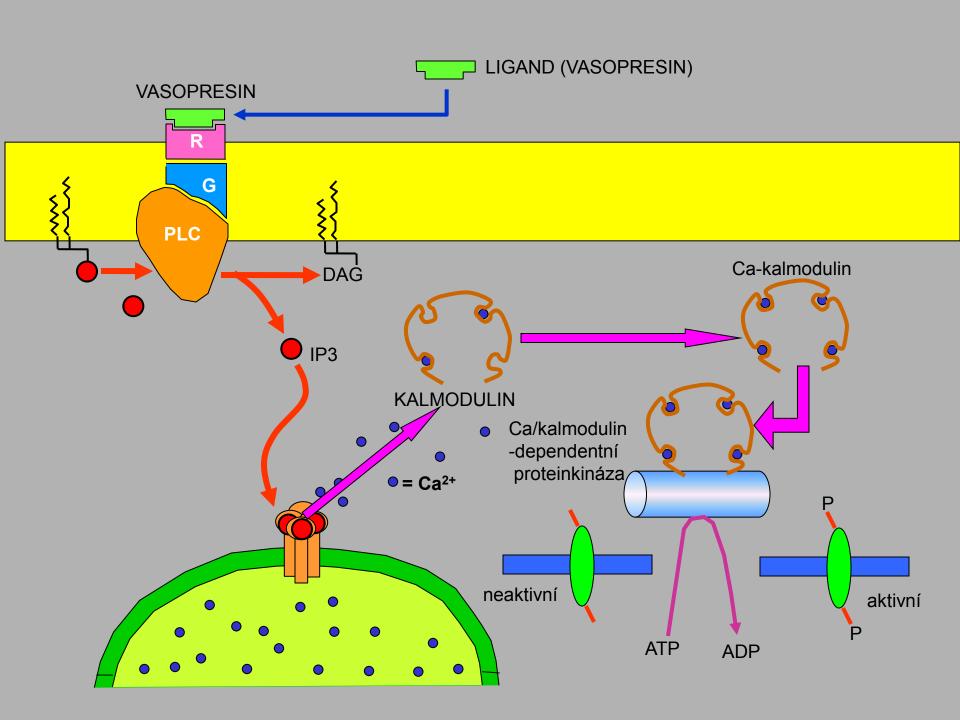
PKC kontroluje buněčné dělení PKC řídí buněčnou proliferaci 1, 4, 5 inositol - trisfosfát (nadále IP)

Uplatňuje se především jako "uvolňovač" (mobilizér) z nitrobuněčných zásob Ca²⁺

Zásoby jsou především v endoplasmatickém retikulu (ER); méně a né fyziologicky v mitochodnriích.

Působením IP3 se Ca²⁺ uvolňují do cytoplasmy, Ca²⁺ aktivují další funkce. Ca²⁺ jsou další intracelulární posel.





RAS

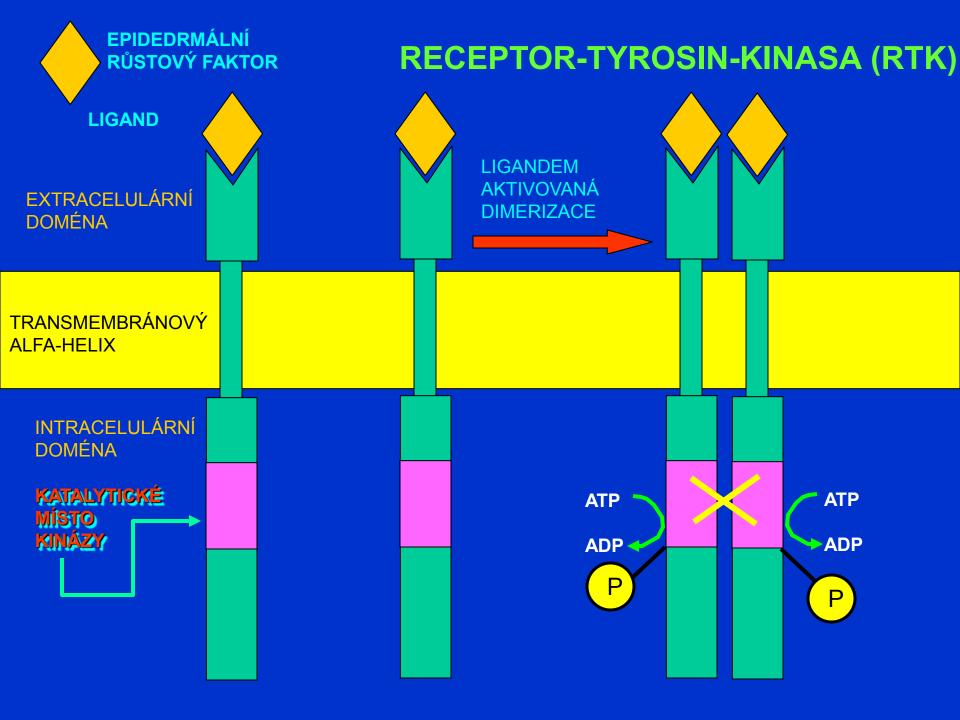
Ras a α-G podjednotka trimerického G – proteinu je aktivována GTP

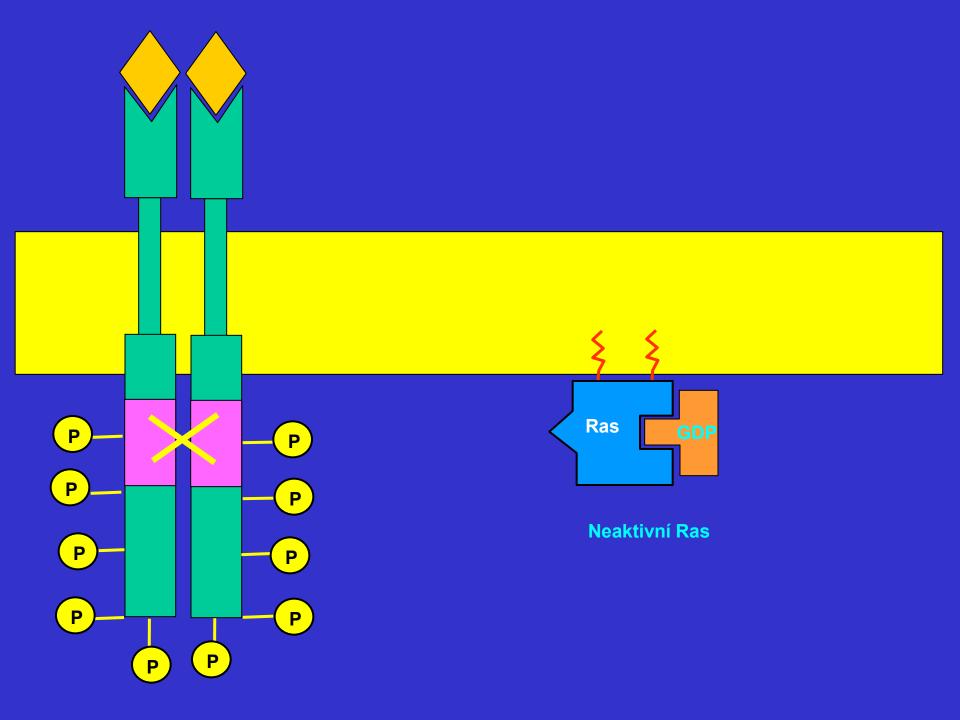
Zatímco trimerický G-protein je přímo spojen s receptorem (GPCR) a přímo přenáší signál z receptoru na efektor (enzym); Ras není spojen s RTK

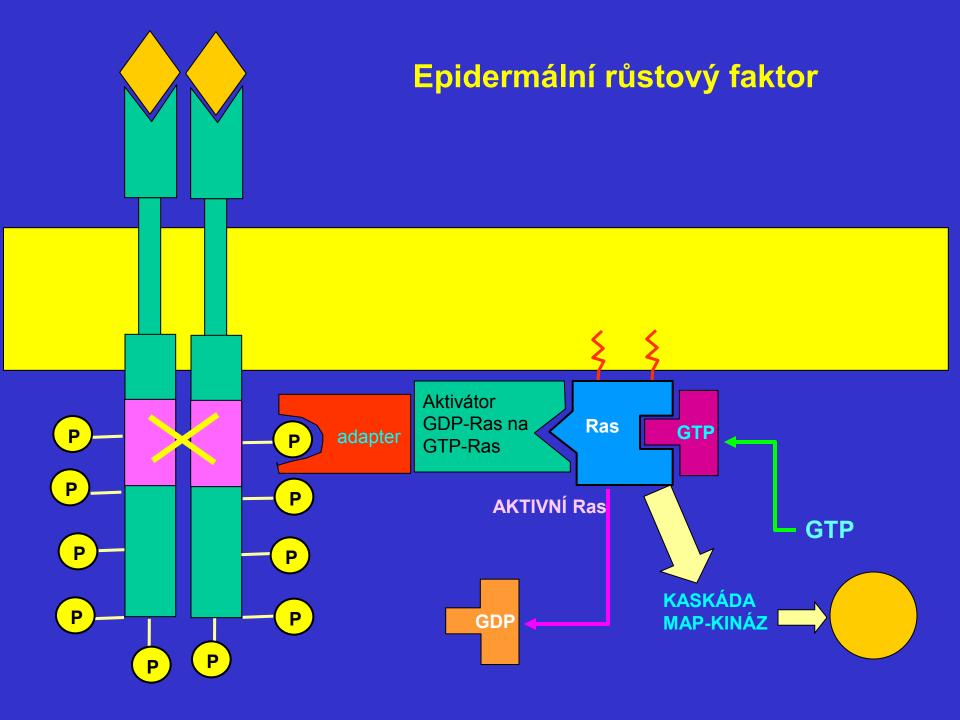
Aktivace obou G-proteinu i Ras je spištěna vazbou ligandu (agonisty, hormonu) na příslušný receptor na buněčném povrchu. Aktivace G-proteinu a Ras je odlišná

Ras je malý protein, tvořený asi 170 AK, zatímco G_{α} - podjednotka je tvořena asi 300 AK.

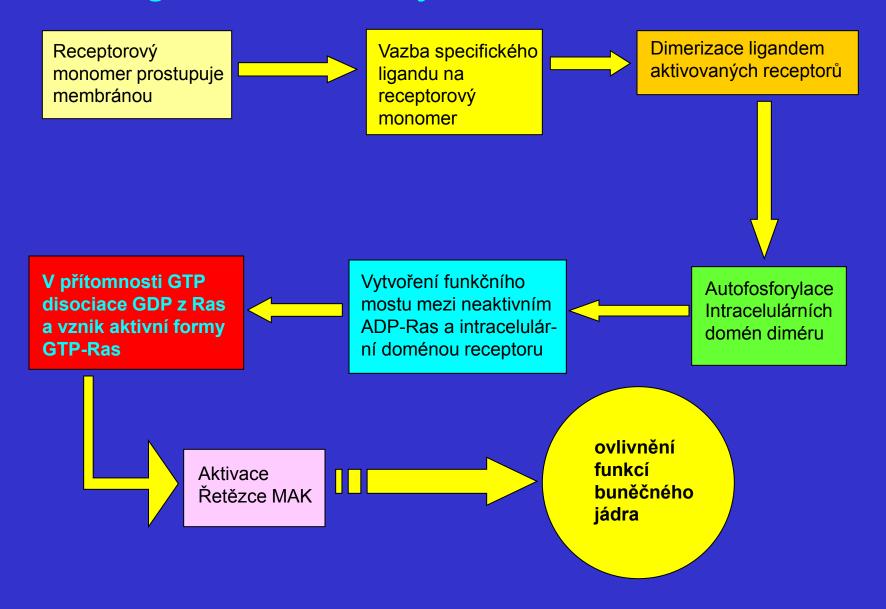
Oba Ras a $G\alpha$ jsou členy velké rodiny nitrobuněšných GTP-poutajících proteinů







Signální cesta užívající RTK



Příklad informačních molekul, které využívají cesty Receptor – tyrosin kináza

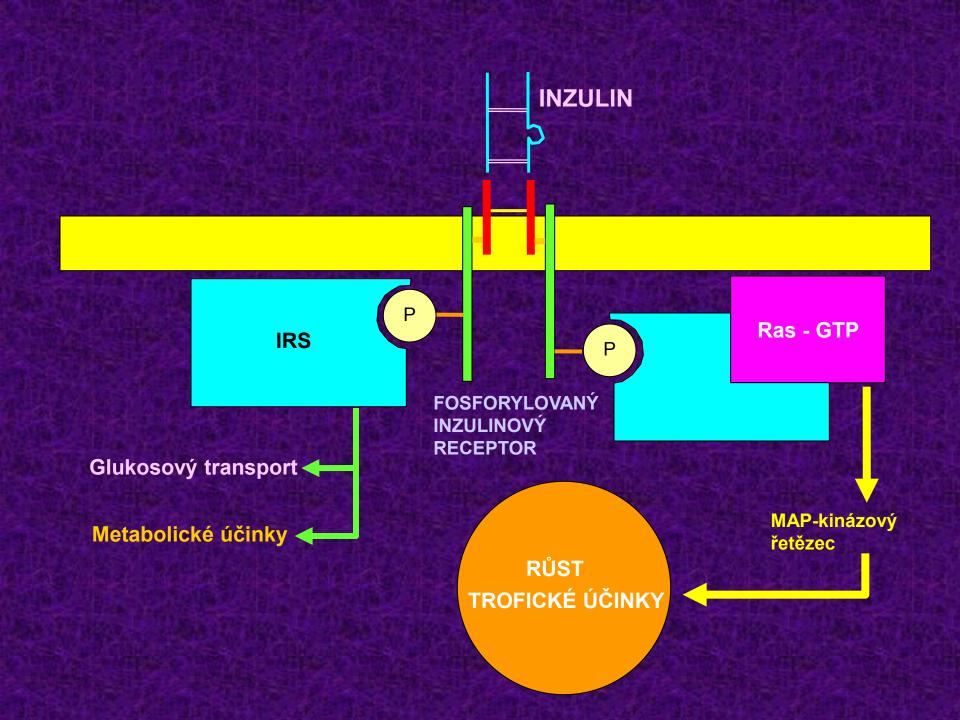
kolonie stimulující faktor (CSF I)

epidermální růstový faktor (EGF)

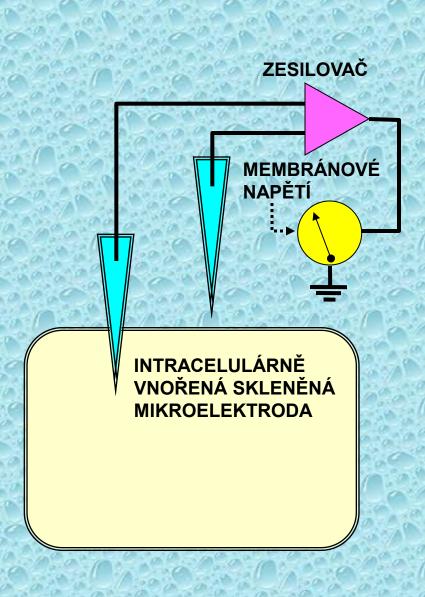
Insulinu podobný růstový faktor I (IGF I)

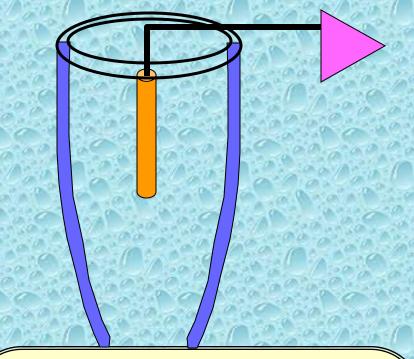
insulin

nervový růstový faktor (NGF)

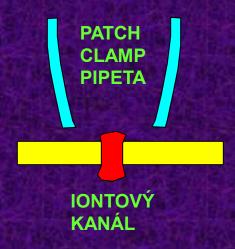


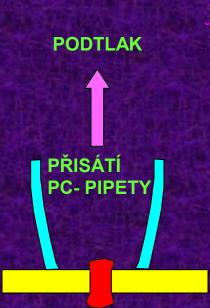
Membránové iontové kanály





TECHNIKA PŘISÁTÉ SKLENĚNÉ
MIKROKAPILÁRY K MEMBRÁNĚ.
JE PRAVDĚPODOBNÉ, ŽE POD ÚSTÍM
MIKROPIPETY BUDOU MEMBRÁNOVÉ
KANÁLY A TOUTO CESTOU JE LZE
CÍLENĚ STUDOVAT. TATO TECHNIKA
SE OZNAČUJE "TECHNIKA TERČÍKOVÉHO
ZÁMKU".

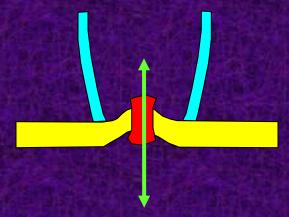




TECHNIKA
TERČÍKOVÉHO
ZÁMKU

DOVOLUJE MĚŘIT VLASTNOSTI JEDINÉHO MEMBRÁNOVÉHO KANÁLU

> CÍLENÉ STUDIUM VLASTNOSTÍ IZOLOVANÉHO KANÁLU TECHNIKOU PATCH - CLAMP



V PIPETĚ JE MOŽNÉ CÍLENĚ MĚNIT SLOŽENÍ MĚŘÍCÍHO ROZTOKU A PIPETOU LZE IZOLOVANÝ KANÁL ELEKTRICKY OVLIVŇOVAT

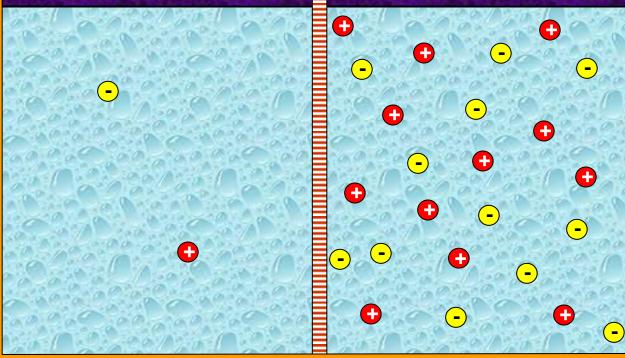
Výklad elektrochemického rovnovážného napětí

Obecně platí, že soli jednomocných kationtů a jenomocných aniontů ve vodném roztoku Elektrolyticky disociují, neboli rozpadají se na kationty a anionty obklopené hydratačními obaly.

Semipermeabilní membrána způsobilá propouštět kationy, ale bránit prostupu aniontů V levém komparmentu je koncentrace disociované soli mnohonásobně nižší než v kompartmentu pravém.

levý kompartment

pravý kompartment



Například dochází k disociaci KCI:

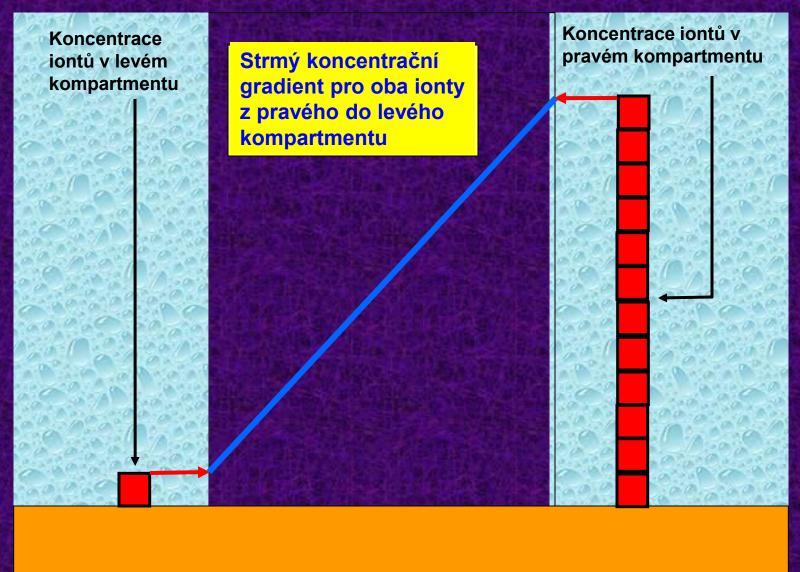
Pokud je membrána impermeabilní, obsahuje levý i pravý kompartment stejný počet kladných a záporných iontů (i když v rozdílné koncentraci).

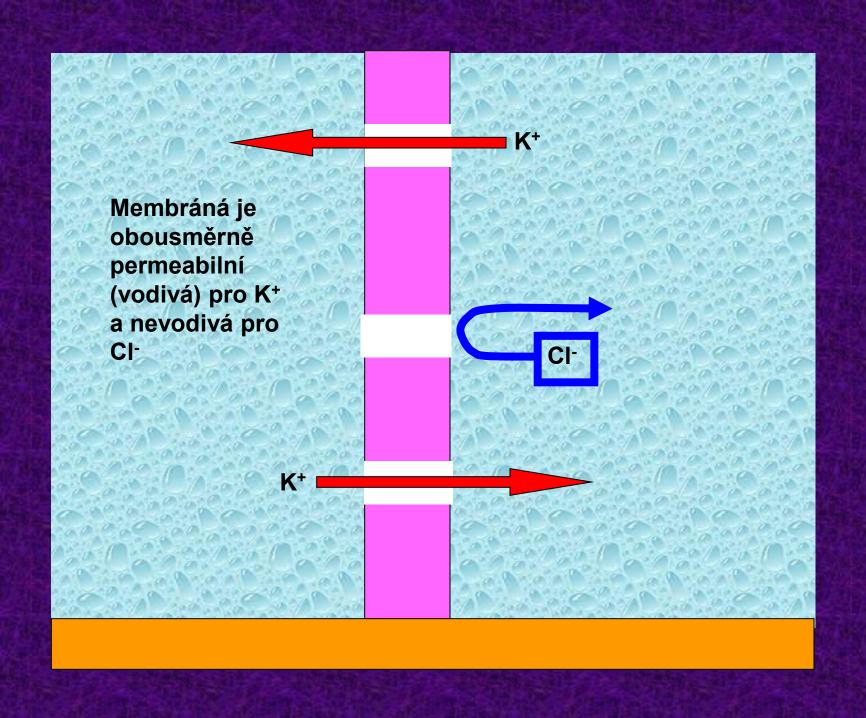
 $1 K^{+} = 1 CI^{-}$

 $12 \text{ K}^+ = 12 \text{ CI}^-$

Oba kompartmenty Jsou elektroneutrální

Zvětšená semipermeabilní membrána





Koncentrace kationtů a aniontů je v pravém kompartmentu stejná, stejná situace je v kompartmentu levém. Předpokládáme, že oddělující membrána je nevodivá. Z tohoto důvodu nese levý i pravý kompartment nulový elektrický náboj.

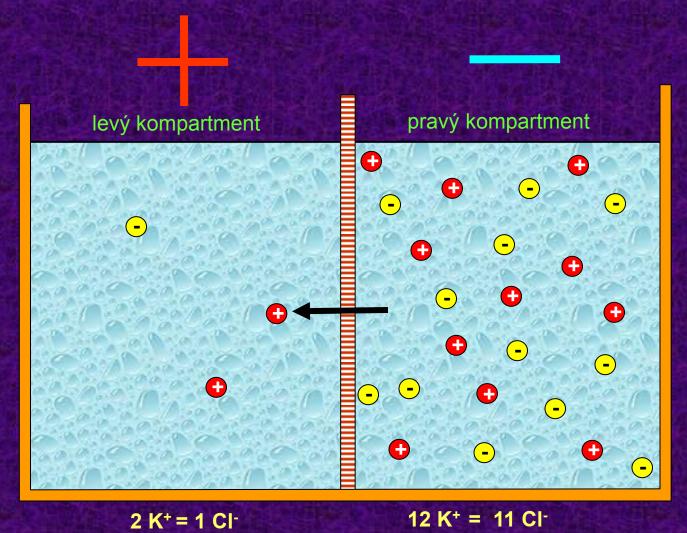
Koncentrace iontů je v pravém kompartmentu 12x větší než v komparmentu levém. Rozdíly koncentrací vpravo a vlevo určují strmý koncentrační gradient zprava do leva.

Membrána je v obou směrech volně vodivá pro K⁺ a nevodivá pro Cl⁻

Na ionty působí síla určená koncentračním gradientem (tedy zprava do leva)

K⁺ se mohou pohybovat po koncentračním gradientu. Protože je membrána nevodivá pro Cl⁻ nejsou draselné kationty následovány chloridovými anionty

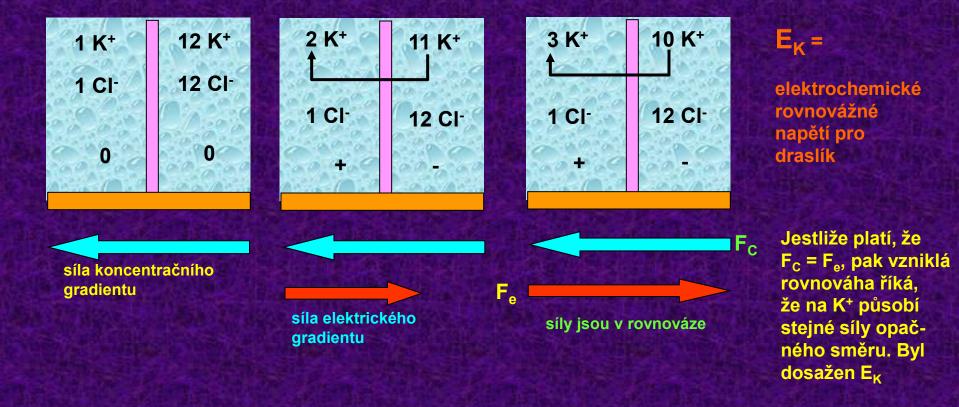
Koncentrační gradient způsobí přesun určitého množství K⁺ do leva. K⁺ nejsou sledovány anionty a vznikne situace, kdy je levý Kompartment polarizován kladně a pravý záporně Přestupem prvního K⁺ z pravého do levého kompartmentu nastane nerovnováho nábojů. Levý prostor se polarizuje kladně, pravý záporně. Únik kationtů není provázen přesunem aniontů a proto vzniká elektrická síla: záporně polarizovaný pravý kompartment přitahuje K⁺ a současně kladně nabitý levý kompartment kladné ionty odpuzuje.



Dosud byly vlastnosti systému určovány jen gradientem koncentračním; přestupem prvního kationtu zprava do leva vede k nové situaci: levý kompartment je polarizován kladně a pravý záporně. Vzniká praktická otázka, kdy se přesun K⁺ ustálí. Skutečnost, že byla porušena elektroneutralita pravého a levého kompartmentu, levý nese kladný a pravý záporný náboj, odhaluje existenci nové síly, která působí na draselné kationty a snaží se je z levého prostoru vrátit do prostoru pravého. Jednoduše lze tuto sílu označit elektrickou. Zatímco koncentrační gradient působí silou zprava do leva, vznikající elektrický gradient působí v opačném směru.

V okamžiku, kdy síla působící na K* v důsledku koncentračního gradientu se bude rovnat síle gradientu elektrického, působí na K* v obou směrech stejné síly. Jestliže se síla definovaná koncentračním gradientem rovná síle určené gradientem elektrickým (ale opačného směru) bylo dosaženo elektrochemického rovnovážného napětí pro určitý iont.

Elektrochemické rovnovážné napětí se označuje E_x, přičemž index X označuje iont jehož E je vyjadřováno. Jednotkou E je mV.



NERNSTOVA ROVNICE

$$E_{X} = \frac{-R.T}{n.F} \times \ln \frac{[X]_{i}}{[X]_{e}}$$

R = UNIVERSÁLNÍ PLYNOVÁ KONSTANTA

(P.V = R.T), 8.3 J/mol.K

T = ABSOLUTNÍ TEPLOTA V KELVINECH

n = MOCENSTVÍ

F = FARADAYOVA KONSTANTA

(96 500 C)

In = PŘIROZENÝ LOGARITMUS

SLOŽENÍ EXTRACELULÁRNÍ A INTRACELULÁRNÍ TEKUTINY

lont [[X] _e mmol.l ⁻¹	[X] _I mmol . I ⁻¹	E _X (mV)
Na ⁺ Cl ⁻ K+	145 100	15 5 150	+ 60 - 80 - 96
K ⁺ Ca ²⁺ H ⁺	4 1.8 0.0001	0.0001 0.0002	- 96 + 130 - 18

VÝPOČET ELEKTROCHEMICKÉHO ROVNOVÁŽNÉHO NAPĚTÍ UMOŽŇUJE KLASICKÁ "NERNSTOVA ROVNICE".

E_X = ELEKTROCHEMICKÉ ROVNOVÁŽNÉ NAPĚTÍ IONTU "X"

$$E_{X} = \frac{-R.T}{n.F} \times \ln \frac{[X]_{i}}{[X]_{e}}$$

$$E_{X} = \frac{-2.303 \cdot RT}{nF} \times \log \frac{[X]_{i}}{[X]_{e}}$$

R = UNIVERSÁLNÍ PLYNOVÁ KONSTANTA (P.V = R.T), 8.3 J/ mol . K

T = ABSOLUTNÍ TEPLOTA V KELVINECH

n = MOCENSTVÍ

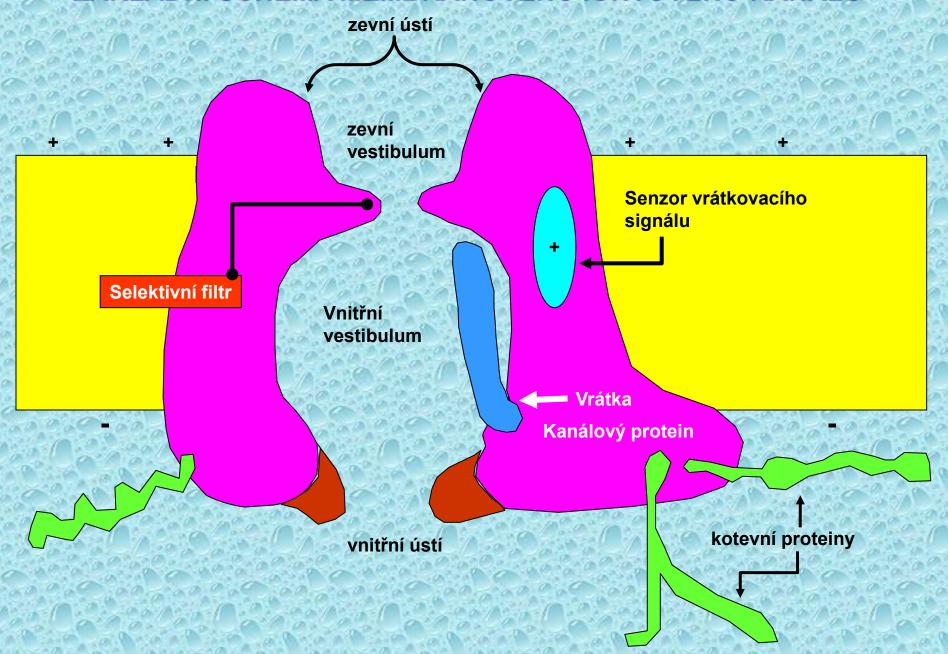
F = FARADAYOVA KONSTANTA (96 500 C)

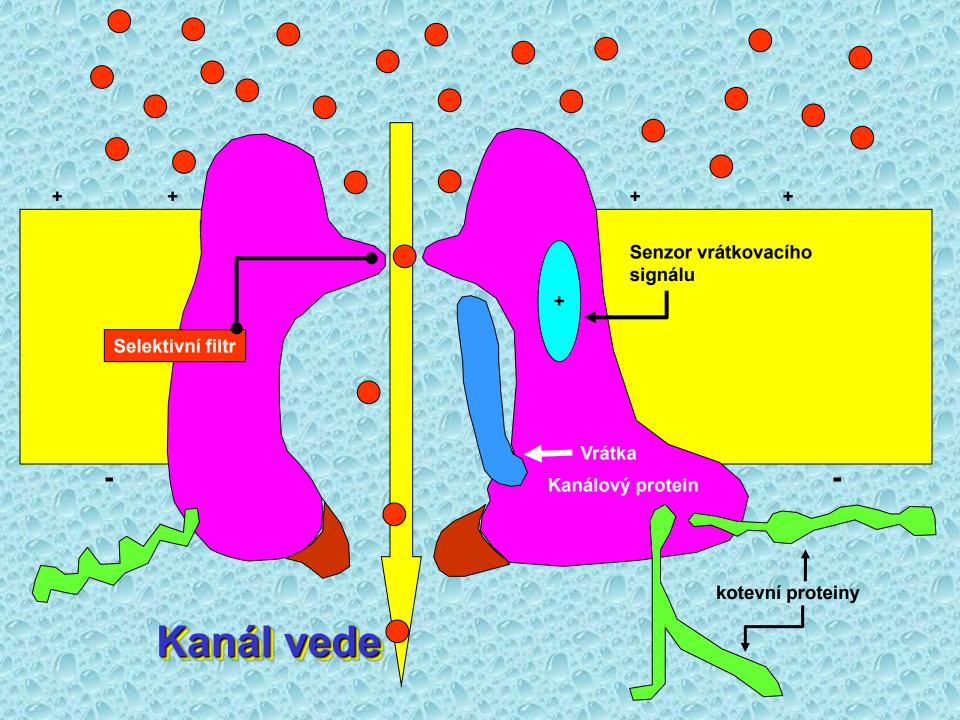
In = PŘIROZENÝ LOGARITMUS
log = DEKADICKÝ LOGARITMUS

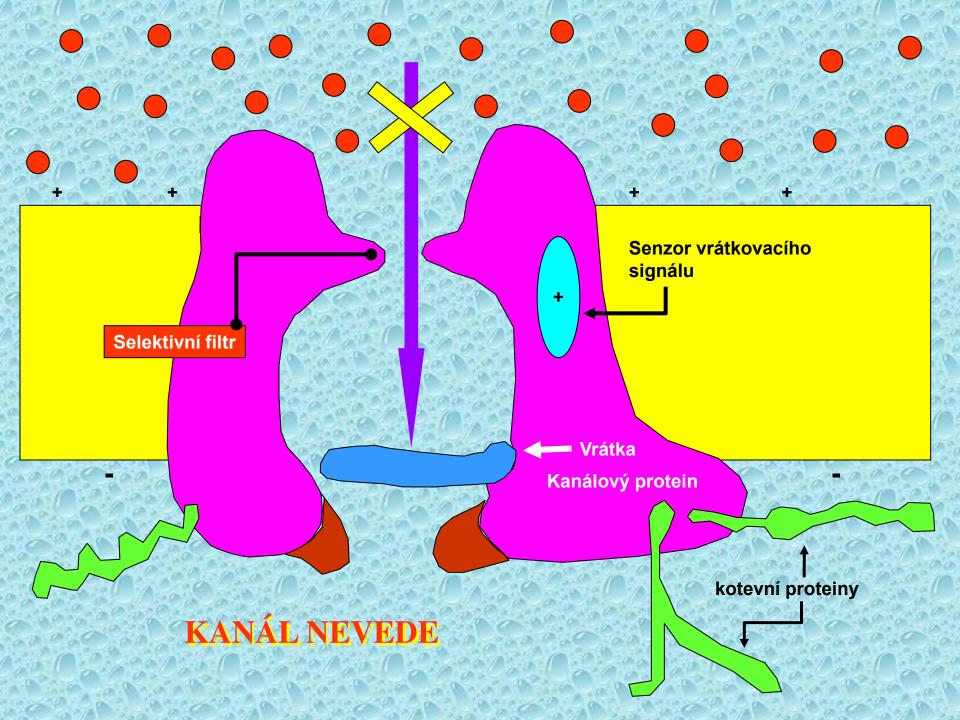
VÝPOČET PROVEDENÝ PRO 37°C ČINÍ:

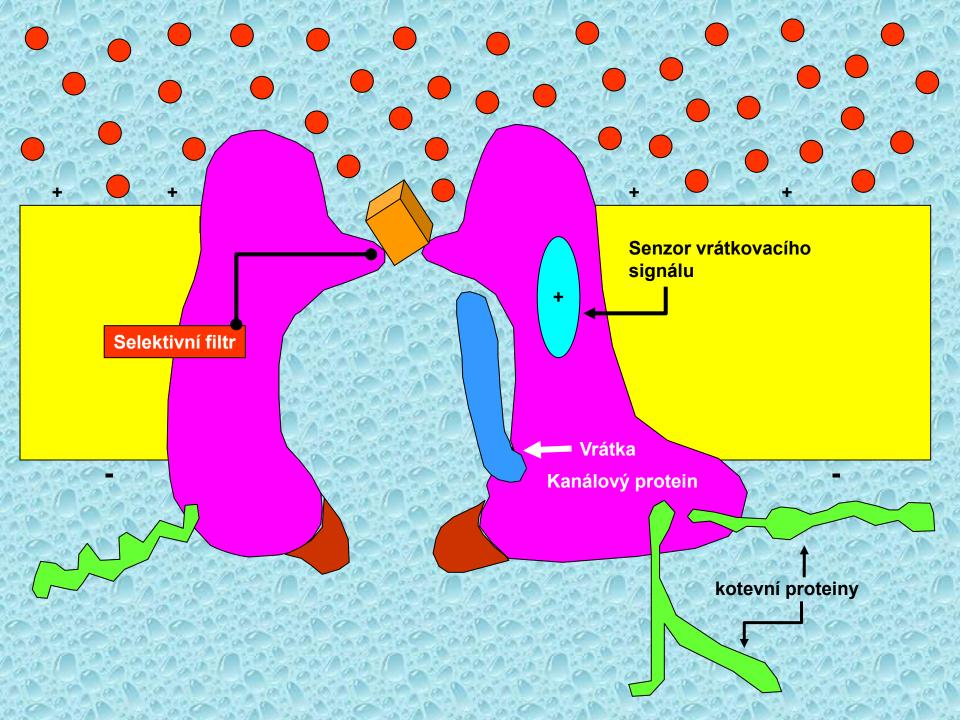
$$E_{X} = \frac{-61 \text{ mV}}{n} \times \frac{[X]_{i}}{[X]_{e}}$$

ZÁKLADNÍ SCHEMA MEMBRÁNOVÉHO IONTOVÉHO KANÁLU









ČÁSTI JONTOVÉHO KANÁLU

KANÁLOVÝ PROTEIN MÁ CHARAKTER MULTIMOLEKULÁRNÍHO POLYMERU, KTERÝ FORMUJE NĚKOLIK FUNKČNÍCH PODJEDNOTEK. KANÁLOVÝ PROTEIN MÁ CHARAKTER INTEGRÁLNÍHO PROTEINU.

ZEVNÍ ÚSTÍ SLOUŽÍ K <u>VSTUPU</u> IONTŮ Z PŘÍSLUŠNÉ STRANY. OBVYKLE OBSAHUJE ŘETĚZCE RŮZNÝCH POLYSACHARIDŮ A GLYKOPROTEINŮ

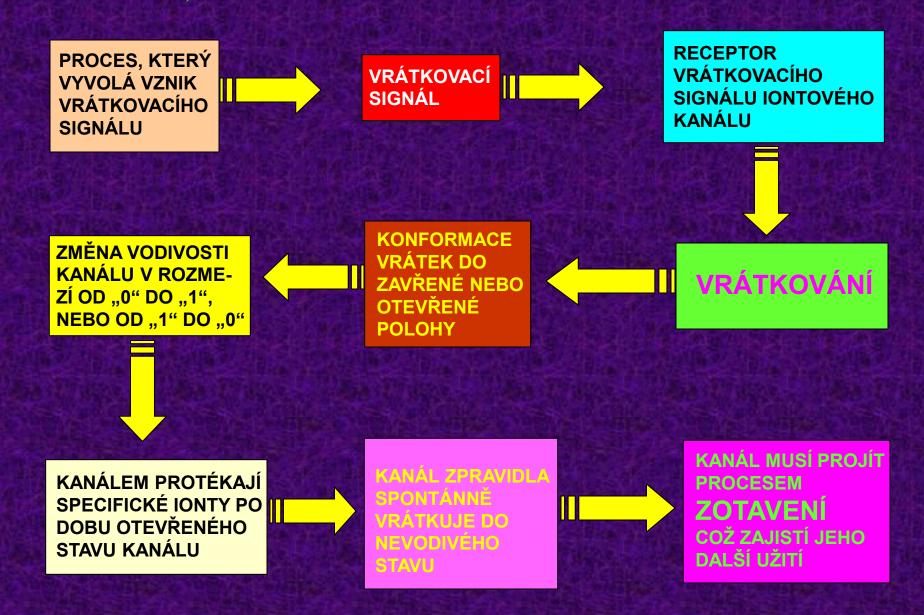
SELEKTIVNÍ FILTR ZAJIŠŤUJE, ŽE KANÁLEM MOHOU PROJÍT JEN URČITÉ IONTY. FILTR ZAJIŠŤUJE SELEKTIVITU KANÁLU.

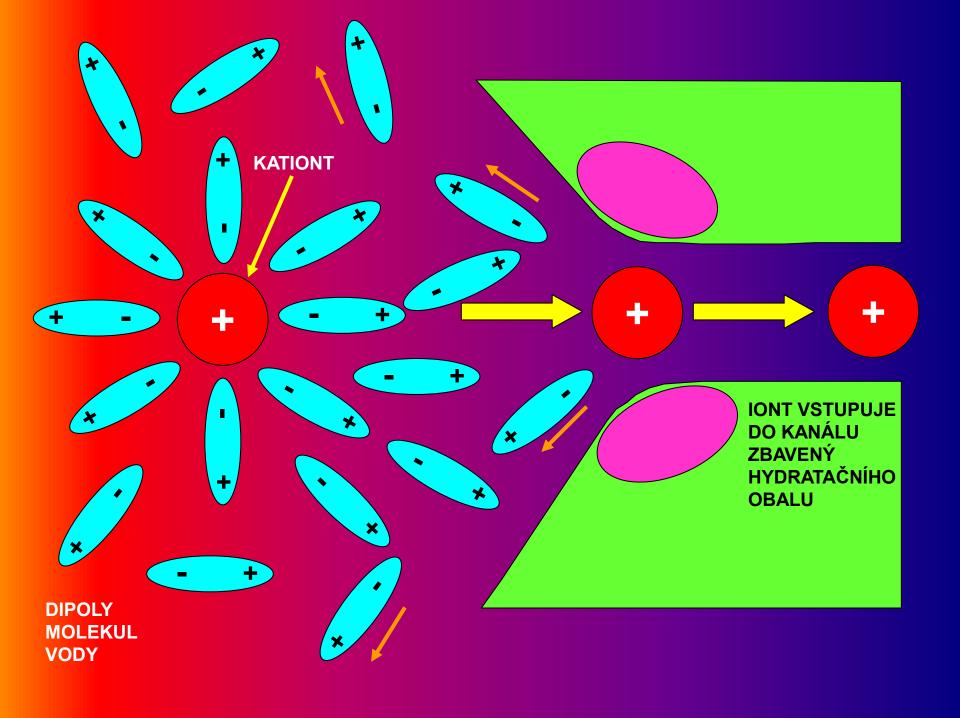
VRÁTKA (HRADLO) SE KONFORMUJÍ VE DVOU POLOHÁCH: VRÁTKA ZAVŘENÁ – KANÁL NEVEDE, VRÁTKA OTEVŘENÁ – KANÁL VEDE.

KONFORMACE KANÁLU URČUJE <u>SENZOR VRÁTKOVACÍHO SIGNÁLU</u>, COŽ JE ZAŘÍZENÍ, KTERÉ JE CITLIVÉ KE <u>SPECIFICKÉMU PODNĚTU</u>, KTERÝ ZPŮSOBÍ KONFORMACI KANÁLU DO OTEVŘENÉHO, NEBO ZAVŘENÉHO STAVU.

KONFORMAČNÍ ZMĚNY VRÁTEK KANÁLU SE OZNAČUJÍ VRÁTKOVÁNÍ. VRÁTKOVÁNÍ JE SPOJENO SE ZMĚNOU SPECIFICKÉ VODIVOSTI KANÁ-LU. <u>KANÁL VRÁTKUJE</u> DO OTEVŘENÉHO STAVU, NEBO DO ZAVŘENÉHO STAVU. V OTEVŘENÉM STAVU MÁ KANÁL VODIVOST "1", V ZAVŘENÉM STAVU MÁ KANÁL VODIVOST "0".

SLED UDÁLOSTÍ, KTERÉ VEDOU KE ZMĚNÁM VODIVOSTI KANÁLU





Prostup iontů membránovým kanálem.



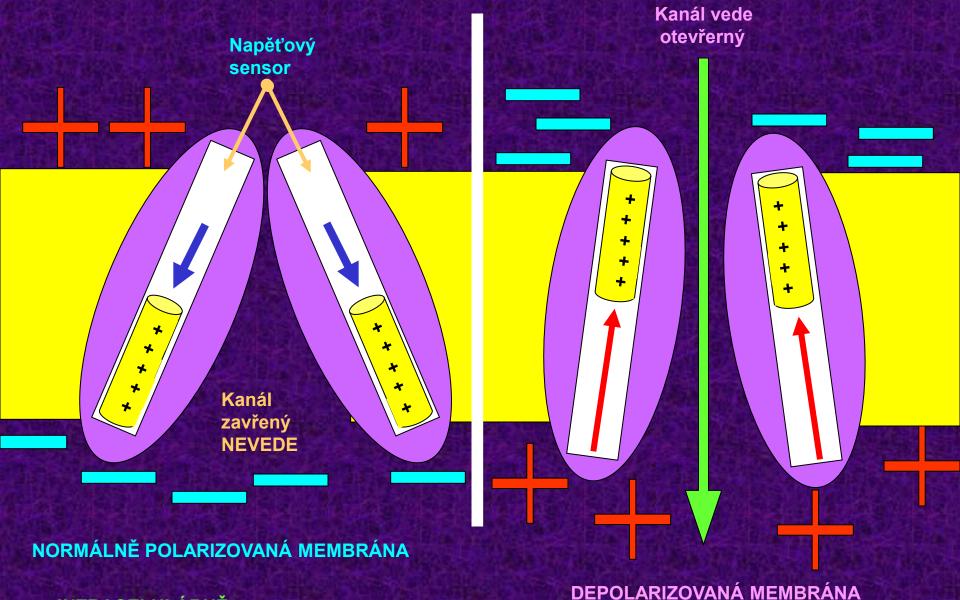
PŘEHLED ZÁKLADNÍCH MEMBRÁNOVÝCH IONTOVÝCH KANÁLŮ

- 1) NAPĚŤOVĚ VRÁTKOVANÉ KANÁLY
- 2) VAZBOU LIGANDU VRÁTKOVANÉ KANÁLY
- 3) G PROTEINEM VRÁTKOVANÉ KANÁLY
- 4) CYKLICKÝMI NUKLEOTIDY VRÁTKOVANÉ KANÁLY
- 5) MECHANOSENSITIVNÍ KANÁLY
- 6) METABOTROPNÍ KANÁLY
- 7) KANÁLY NITROBUNĚČNÝCH ORGANEL
- 8) MEZIBUNĚČNÉ KANÁLY
- 9) AQUAPORINOVÉ KANÁLY

NAPĚŤOVĚ VRÁTKOVANÉ KANÁLY

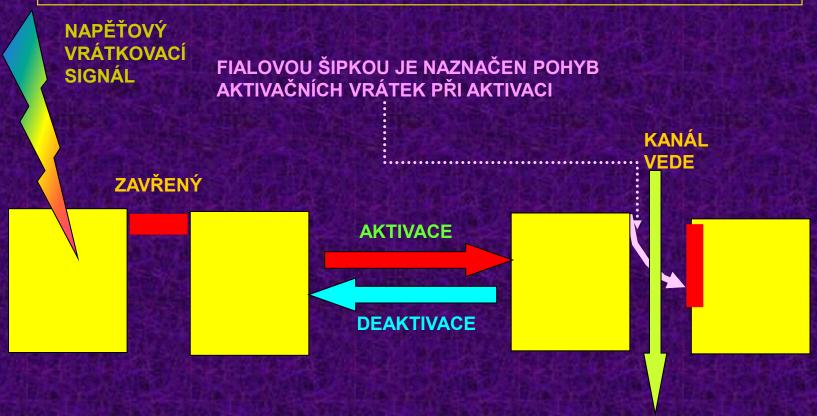
MODEL NAPĚTOVĚ ŘÍZENÉHO KANÁLU

EXTRACELULÁRNĚ



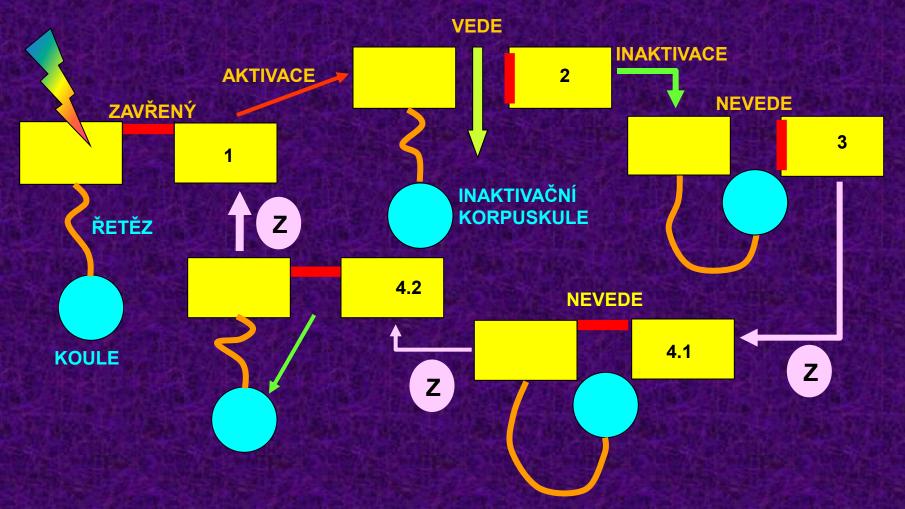
INTRACELULÁRNĚ

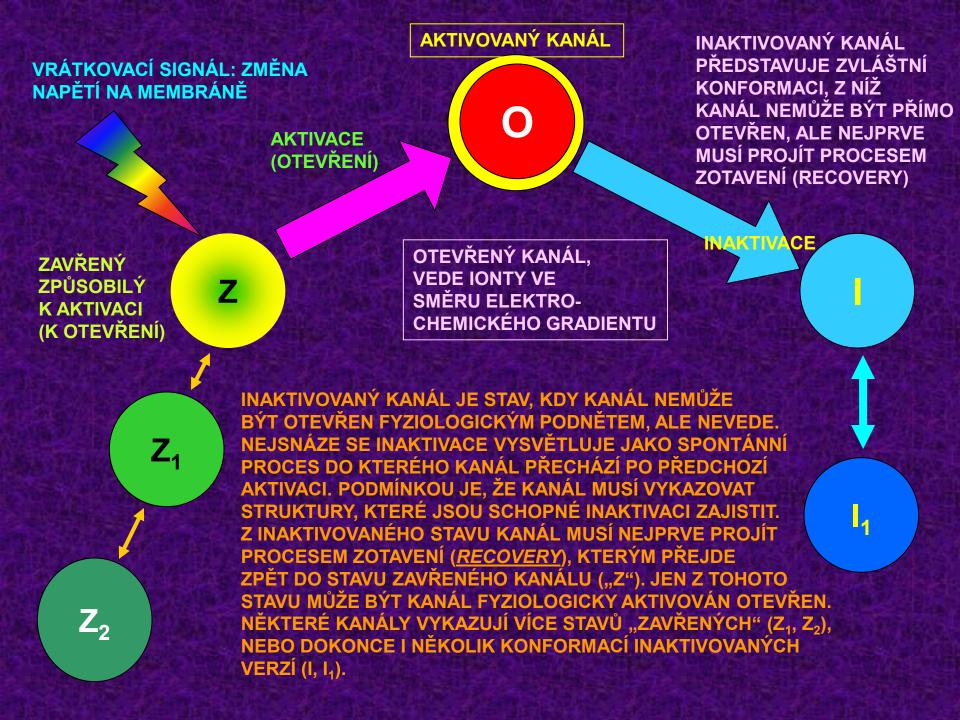
NEJJEDNODUŠŠÍ NAPĚŤOVĚ ŘÍZENÝ KANÁL. VYKAZUJE DVA ZÁKLADNÍ STAVY: "ZAVŘENÝ" A "OTEVŘENÝ". PŮSOBENÍM VRÁTKOVACÍHO SIGNÁLU (NAPĚŤOVÝ VRÁTKOVACÍ SIGNÁL) SE ZAVŘENÝ KANÁL <u>AKTIVUJE</u> DO STAVU OTEVŘENÉHO. OTEVŘENÝ KANÁL VYKAZUJE VODIVOST PRO PŘÍSLUŠNÉ IONTY. PO UKONČENÍ PŮSOBENÍ VRÁTKOVACÍHO NAPĚTÍ <u>DEAKTIVUJE</u> DO ZAVŘENÉHO STAVU. Podle klasické klasifikace se tento typ kanálu někdy označuje "kanál vykazující jen deaktivaci".



MODEL NAPĚŤOVĚ VRÁTKOVANÉHO KANÁLU, KTERÝ VYKAZUJE INAKTIVACI. PO AKTIVACI NAPĚŤOVÝM VRÁTKOVACÍM SIGNÁLEM PŘECHÁZÍ ZE STAVU ZAVŘENÝ (1) PROCESEM AKTIVACE DO OTEVŘENÉHO STAVU (2), KTERÝ JE JEDINÝM VODIVÝM STAVEM. NÁSLEDUJE SPONTÁNNÍ INAKTIVACE, KTERÝM KANÁL PŘECHÁZÍ DO KONFORMACE "INAKTIVOVANÝ" (3). Z INAKTIVOVANÉHO STAVU MUSÍ PODSTOUPIT PROCES ZOTAVENÍ (4.1, 4. 2), KTERÝM SE VRÁTÍ DO STAVU 1.

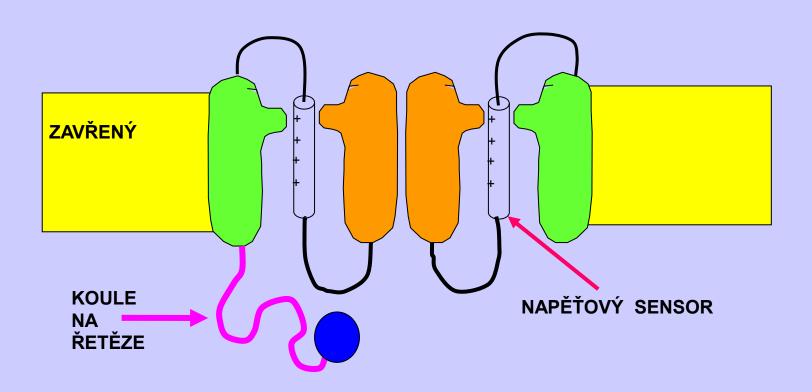
VE SCHEMATU JE PREZENTOVÁN INAKTIVAČNÍ PROCES OZNAČOVANÝ JAKO "ŘETĚZ A KOULE".





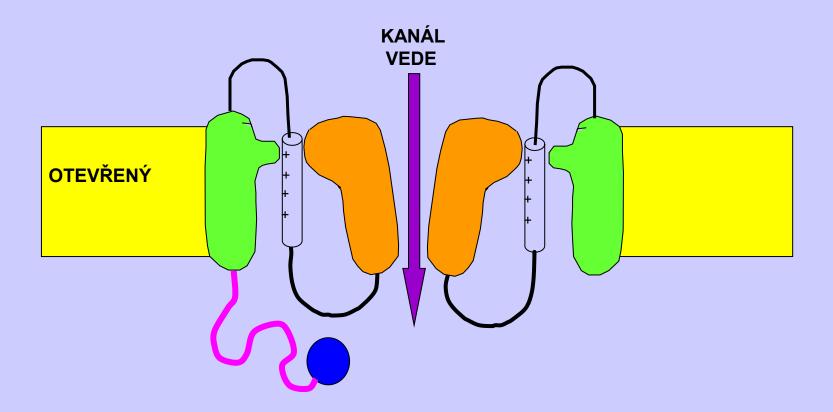
Model napěťově vrátkovaného kanálu. Výchozí stav.

ZAVŘENÝ KANÁL



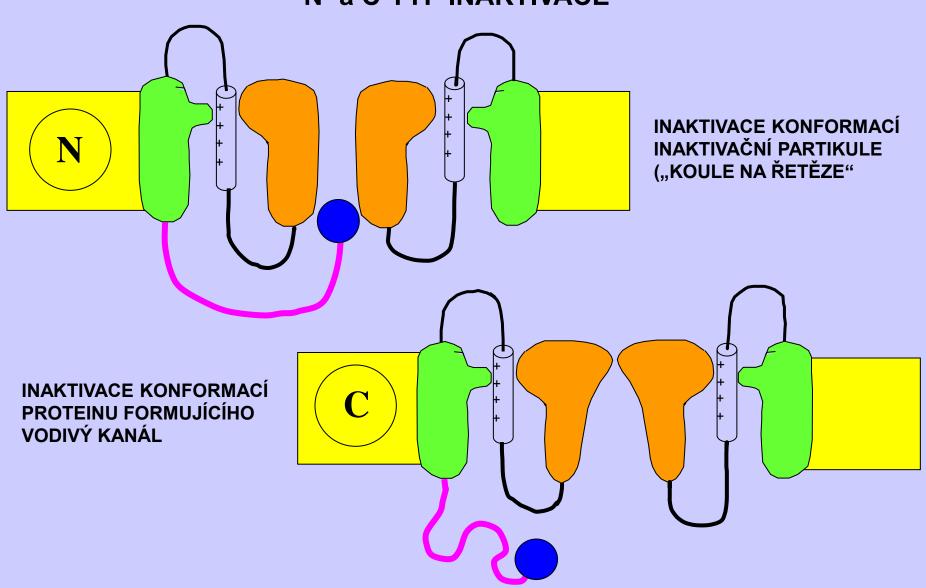
Model napěťově vrátkovaného kanálu. Napěťová aktivace.

OTEVŘENÝ



Model napěťově vrátkovaného kanálu. Inaktivace.

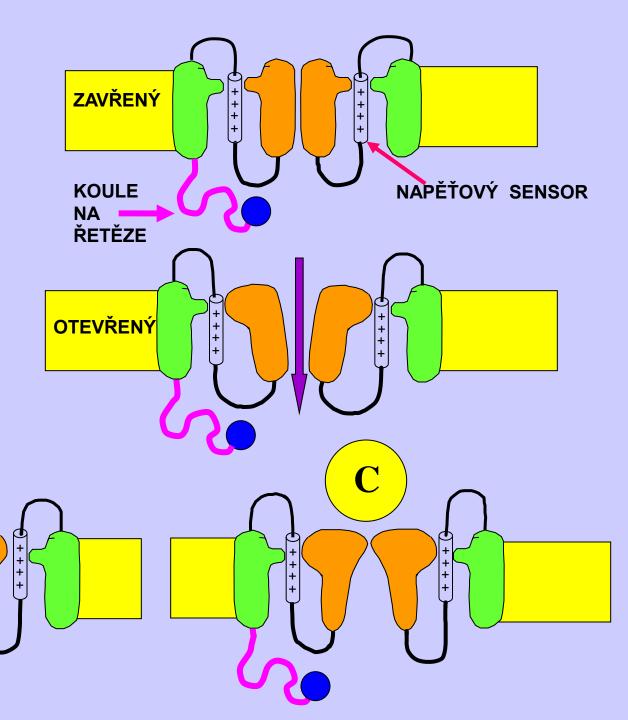


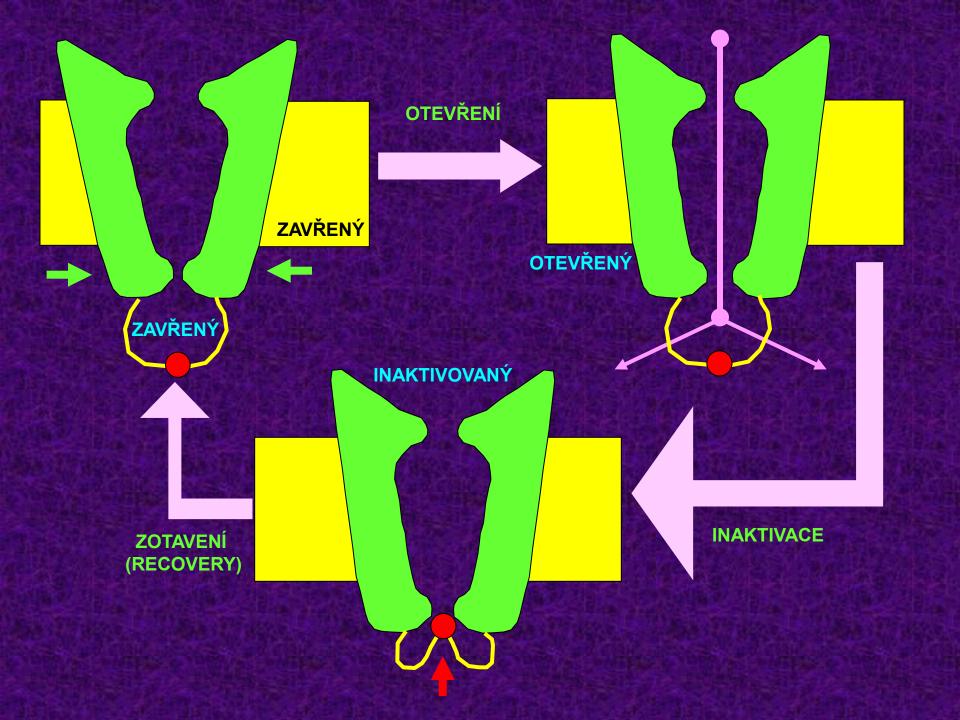


RŮZNÉ TYPY INAKTIVACE NAPĚŤOVĚ VRÁTKOVANÝCH KANÁLŮ

N – typ inaktivace

C – typ inaktivace





Kanály vykazující deaktivaci (disponují jen jedním typem vrátek, vrátky aktivačními)

Označení proudu	nositel náboje	směr toku proudu	poznámka
IK1	K +	z buňky	proud pozadí, anomální rektifikace
IK	K +	z buňky	opožděný draslíkový proud delayed rectifier
IKr	K+	z buňky	jako IK, výrazně rychlá aktivace
IKs	K ⁺	z buňky	jako IK, výrazně pomalá aktivace
INa _{bg}	Na ⁺	do buňky	proud pozadí, chová se jako trvale otevřený

Napěťově závislé kanály vykazující inaktivaci. (formálně se chovají jako kanály vybavené dvojím typem vrátek: aktivačními a inaktivačními)

Označení proudu	nositel náboje	směr toku proudu	poznámka
INa	Na ⁺	do buňky	rychlý sodíkový proud depolarizace
ICaL	Ca ²⁺	do buňky	déle přetrvávající lca
ICaT	Ca ²⁺	do buňky	oblasti SA uzlu, AV uzlu rychle aktivuje i inaktivuje
Ito	K+	z buňky	přechodný proud K ⁺ z buňky

VAZBOU LIGANDU VRÁTKOVANÉ KANÁLY

TŘÍDA RECEPTOR

VÝSKYT

SELEKTIVITA

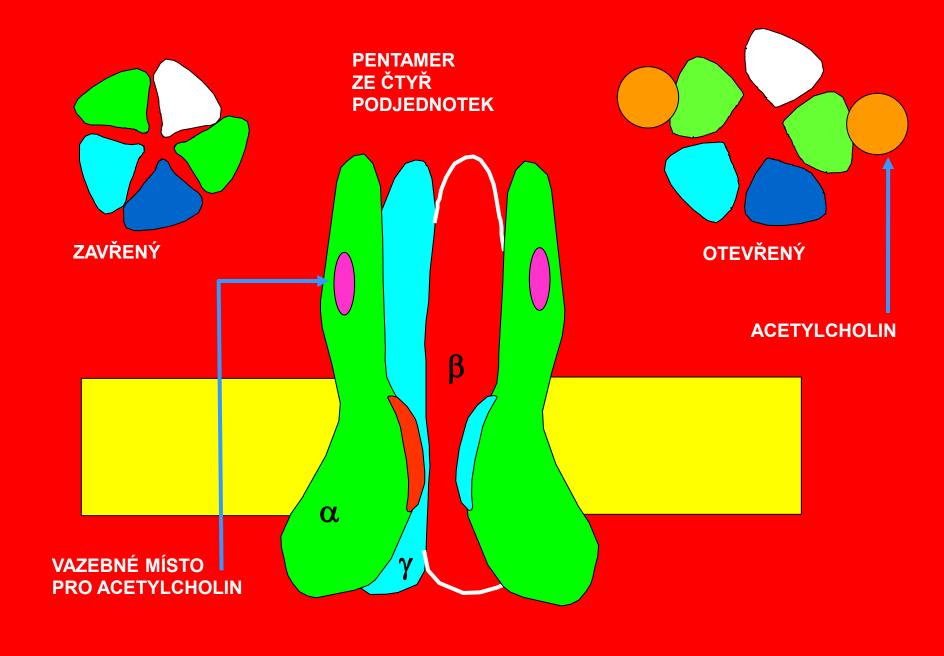
Neurotransmitery

ACETYLCHOLIN	ACETYLCHOLIN nikotinový		ns, Na⁺, K [*]
		ploténka	

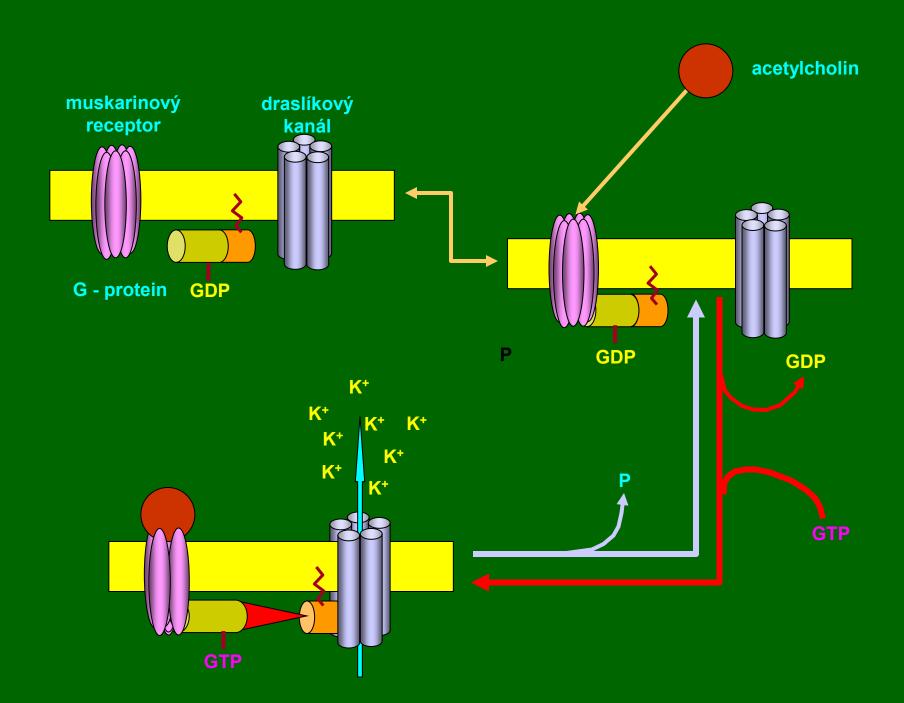
GABA, Glycin CNS CI-

Nitrobuněčné ligandy

Ca ²⁺	kalcium-dependentní kanál	intacelulárně	K+, CI-, NS
cAMP,cGMP	cAMP-, cGMP-receptory	CNS	NS
ATP	ATP-dependentní kanál metabotropní kanál	cytoplasmatická membrána	K ⁺
IP3	vápník uvolňující kanál	endoplasmatické retikulum	K+



G – PROTEINEM PŘÍMO VRÁTKOVANÉ KANÁLY



CYKLICKÝMI NUKLEOTIDY VRÁTKOVANÉ KANÁLY

CYKLICKÝMI NUKLEOTIDY VRÁTKOVANÉ KANÁLY CNG - KANÁLY

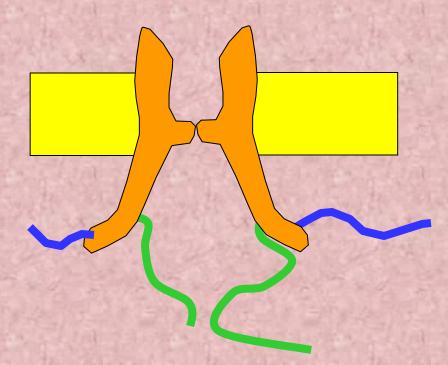
BYLY IDENTIFIKOVÁNY VE FOTORECEPTORECH, ČICHOVÝCH RECEPTORECH, A V DALŠÍCH ČÁSTECH CENTRÁLNÍ NERVOVÉ SOUSTAVY. AKTIVITA CNG-KANÁLŮ JE MODULOVÁNA JEDNAK KOMPLEXEM Ca²⁺- KALMODULIN A JEDNAK FOSFORY-LACÍ.

VRÁTKOVÁNÍ JE ZAJIŠTĚNO VAZBOU CAMP U JEDNÉ SKUPINY, U JINÉ KATEGORIE JE VRÁTKOVACÍM LIGANDEM CGMP.

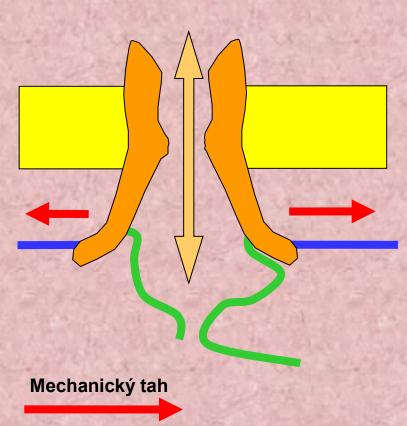
JEDNÁ SE O NESELEKTIVNÍ KATIONOIDNÍ KANÁLY. JEN V PŘÍPADĚ SENZORICKÝCH BUNĚK JSOU DŮLEŽITÉ PRO VSTUP Ca²⁺, KTERÉ JSOU NEZBYTNÉ PRO EXCITABILITU A ADAPTACI SENZORICKÝCH NEURONŮ.

V POSLEDNÍ DOBĚ BYLY CNG-KANÁLY PROKÁZÁNY JEDNAK V HYPPOKAMPU, JEDNAK VE SPERMATOZOÍCH. Je známa celá řada channelopatií CNG-kanálů, které se projevují především poruchami sítnicových funkcí, zraku, čichových funkcí.

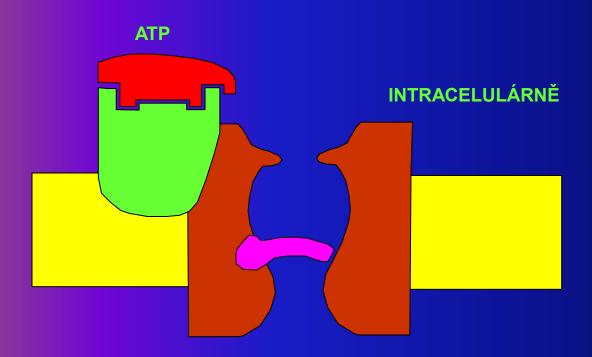
MECHANOSENSITIVNÍ KANÁLY



Tahem za vlákna cytoskeletonu (například ve směru plochy membrány) nastává mechanickou silou podmíněné vrátkování mechanosensitivních kanálů. Vrátkování může být jak otevření, tak uzavření kanálu. Smyslem je udržení například turgoru buňky při změně extracelulárních osmotických poměrů.

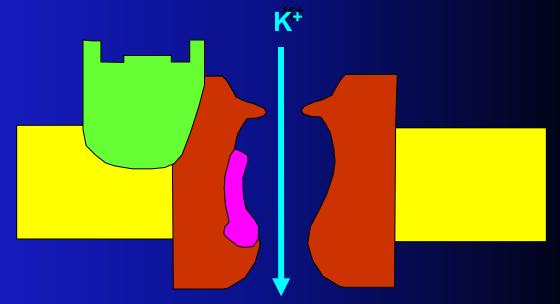


METABOTROPNÍ KANÁLY (KANÁLY ŘÍZENÉ INTRACELULÁRNÍ HLADINOU ATP)



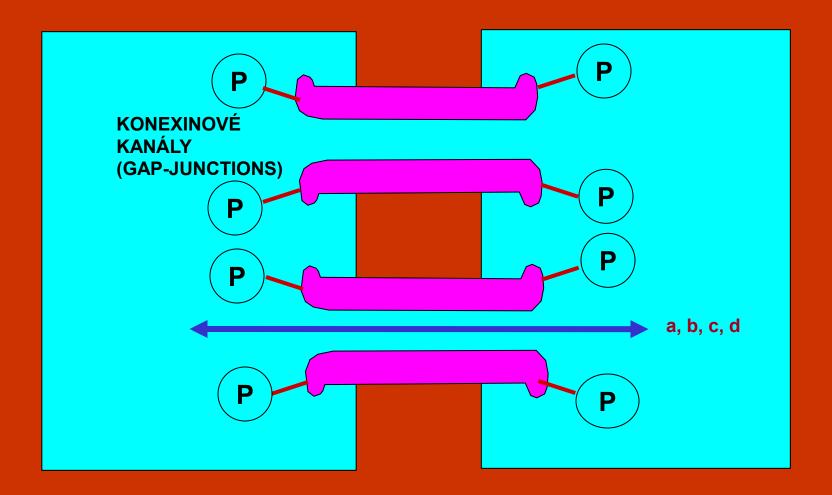
IK(ATP)

Pokles intracelulární hladiny ATP pod 1 mmol/litr vede k otevření draslíkového kanálu. Nastává hyperpolarizace a buňka se elektricky stabilisuje.



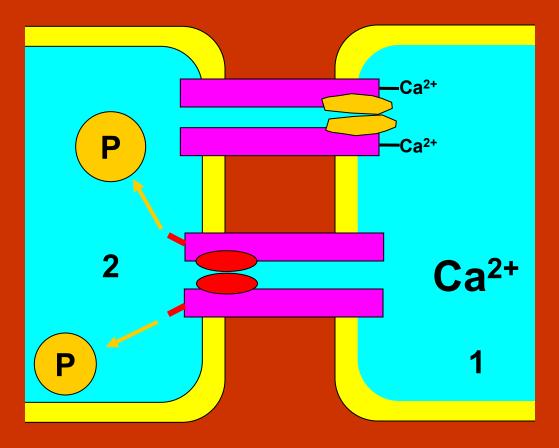
MEZIBUNĚČNÉ KANÁLY

GAP - JUNCTIONS

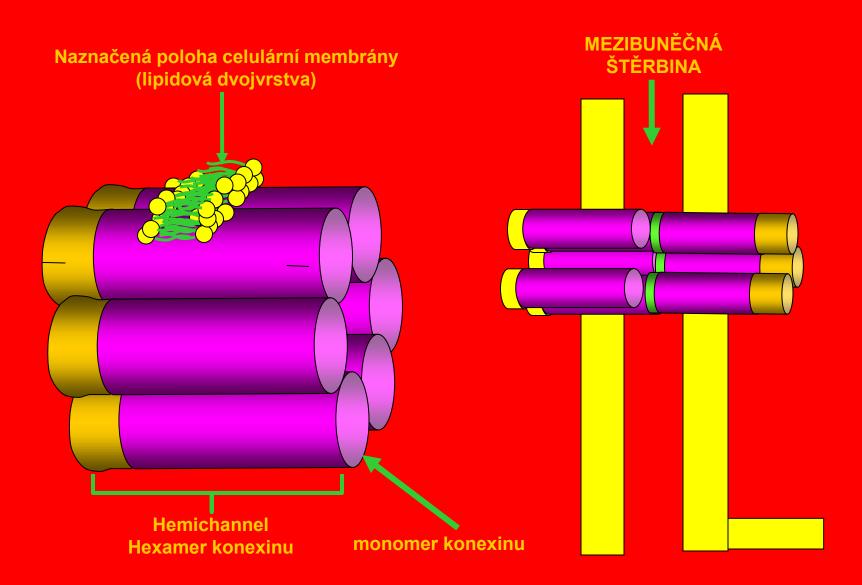


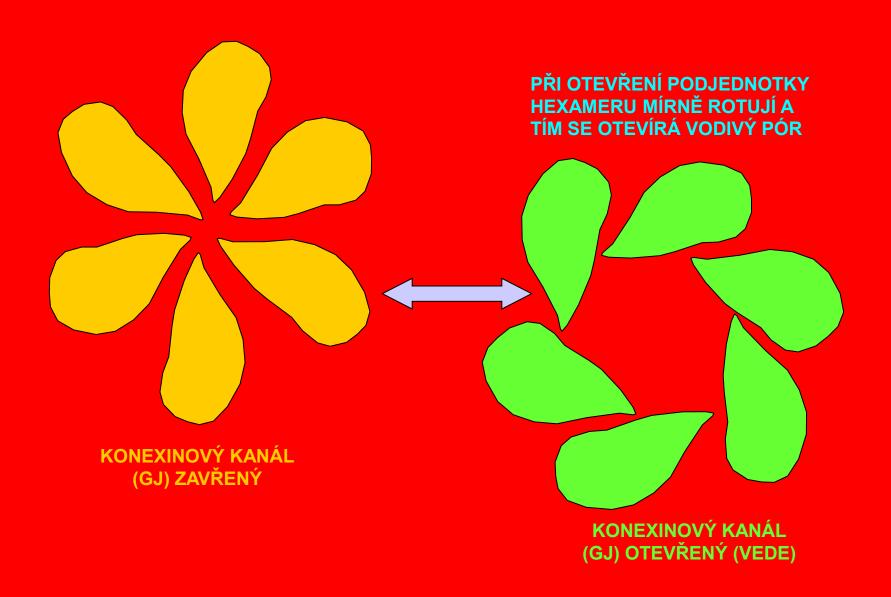
Konexinové kanály - gap junctions (GP) – mezibuněčné kanály, zajišťují: a) metabolickou kooperaci touto cestou komunikujících buněk; b) oddělení buněk při extrémním vzestupu intracelulární koncentrace Ca^{2+;}; c) oddělení metabolicky strádajících buněk od buněk zdravých; d) možnost prostupu pro-omkogenních faktorů z jedné do dalších buněk.

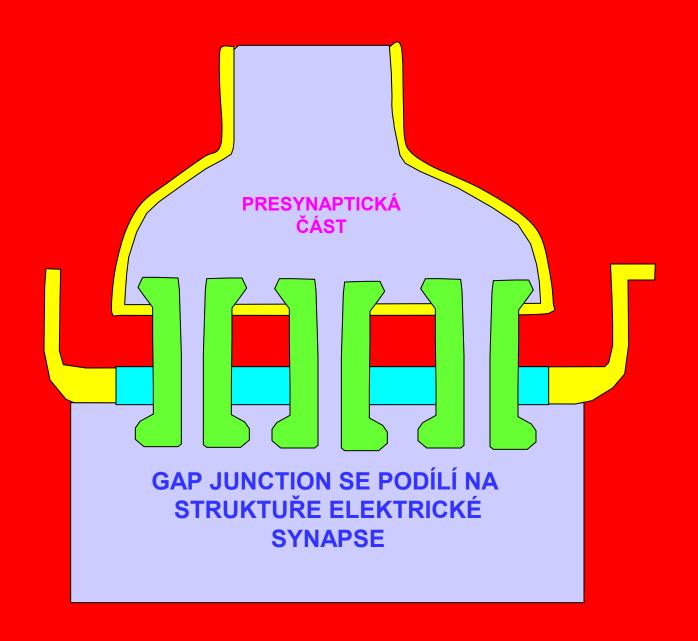
Vysoká koncentrace GJ je například v jaterní tkáni mezi hepatocyty a nebo v myokardu Mezi kardiomyocyty.



KANÁL VRÁTKUJE DO ZAVŘENÉHO STAVU: 1) PŘI ZVÝŠENÍ NITROBUNĚČNÉ KONCENTRACE VÁPNÍKU, 2) PŘI POKLESU HLADINY MAKROERGNÍCH FOSFÁTŮ







AQUAPORINOVÉ KANÁLY

AQUAPORINY JSOU INTEGRÁLNÍ PROTEINY.
PRVNÍ KLONOVÁN Z KOSTNÍ DŘENĚ V ROCE 1991, BYL OZNAČEN CHIP28 (COŽ
ZNAMENALO CHANNEL FORMING INTEGRAL PROTEIN, 28kD). POZDĚJI BYL
OZNAČEN "AQUPORIN 1". Je tvořen 269 AK.

BYLO ZJIŠTĚNO, ŽE TOK VODY "VODOU" (VODNÝM ROZTOKEM) JE ASI 66 000 X VĚTŠÍ NEŽ TOK VODY LIPIDOVOU DVOJVRSTVOU.

AQUAPORINOVÉ KANÁLY JSOU CITLIVÉ KE SLOUČENINÁM Hg. Přítomnost rtuti způsobí, že Veličina P_F poklesne desetkrát a veličina P_D asi dvakrát. Jestliže platilo, že P_F/P_D PŘED PŮSOBENÍM RTUTI ČINIL 5, PAK POD VLIVEM RTUTI KLESNE P_F NA 0.5, A ROVNĚŽ VELIČINA P_D KLESNE NA 0.5. POMĚR P_F/P_D MÁ PAK HODNOTU 1. AQUAPORINOVÝ KANÁL BYL Hg VYŘAZEN Z FUNKCE.

PROSTUP VODY SE DÁ CHARAKTERIZOVAT POMĚREM DVOU VELIČIN: P_F a P_D . Pokud lipidová membrána neobsahuje kanály pro vodu, jsou si obě veličiny rovny. Jejich poměr P_F/P_D = 1. Bylo změřeno, že uvedený poměr má v běžné membráně hodnotu 5.

ZÁKLADNÍ ELEKTROFYZIOLOGICKÉ PROCESY NA BIOLOGICKÝCH MEMBRÁNÁCH