

# Poruchy vnitřního prostředí

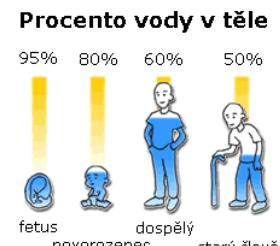
Poruchy objemu, osmolarity a tonicity

Etiopatogeneze jednotlivých poruch



## Kompartimenty těl. tekutin

- voda je v organismu rozdělena do několika oddílů:
  - (1) intracelulární tekutina (ICF)
    - 2/3 celkové vody
  - (2) extracelulární tekutina (ECF)
    - 1/3 tělesné vody
    - intersticiální tekutina (ISF)
      - obklopuje buňky, ale necirkuluje, cca 3/4 ECF
    - intravaskulární tekutina (IVT, tj. plazma)
      - cirkuluje, cca 1/4 ECF
    - transcelulární tekutina
      - tekutina mimo ISF a IVT (1-2 litry)
        - cerebrospinální tekutina, komorová voda oka
        - trávicí štavy (žaludek, pankreas, žluč)
        - hlezan
        - synoviální tekutina
        - event. tekutina v peritoneálním a pleurálním prostoru



## Homeostáza

- vnitřní prostředí (nitrobuněčné a v okolí buněk) není totožné se zevním prostředím
  - vnitřní prostředí = extracelulární a intracelulární tekutina
- jeho vlastnosti jsou takové, aby umožňovalo optimální fungování organizmu
- regulační mechanizmy zajišťují, že bez ohledu na měnící se zevní podmínky, vnitřní prostředí zůstává stabilní
  - regulací oběhu, dýchání, ledvinami, GIT, činností endokrinních žlaz
- stabilita parametrů vnitřního prostředí = **homeostáza**
  - objem
  - osmolarita
  - koncentrace iontů
  - teplota
  - pH
  - ...
- složení tělesných tekutin je výslednicí mezi přítokem (resp. tvorbou) a odtokem látek (tj. bilancí)
- poruchy bilance jednotlivých látek
  - deplece – nedostatek/ztráty neúměrné potřebám
  - retence – převaha příjmu/tvorby nad odvodem

2

## Rozdělení vody v těle

| celk. tělesná voda<br>~45 litrů<br>(60 – 65% hmotnosti) | extracelulární tekutina<br>~15 litrů<br>(20 -23% hmotnosti)  | plazma<br>~3 litry<br>(4% hmotnosti)                    |
|---|--|---|
|   |  | intersticiální tekutina<br>~12 litrů<br>(16% hmotnosti) |
|   | intracelulární tekutina<br>~30 litrů<br>(40 - 45% hmotnosti) |   |

# Denní bilance vody

| příjmy        |              | ztráty        |              |
|---------------|--------------|---------------|--------------|
| metabolismus  | 0.5 L        | močí          | 1 – 2 L      |
| pití          | 1 L          | stolicí       | 0.1 L        |
| potrava       | 1 L          | odpařováním   | 0.6 – 0.8 L  |
|               |              | dýcháním      | 0.5 L        |
| <b>celkem</b> | <b>2.5 L</b> | <b>celkem</b> | <b>2.5 L</b> |

5

# Odhad osmolarity krve

- osmolarita =  $2 \times ([\text{Na}^+] + [\text{K}^+]) + 5$   
•  $2 \times 140 + 5 + 5 = 290$
- osmolarita =  $2 \times [\text{Na}^+] + [\text{Glc}] + [\text{urea}]$   
•  $2 \times 140 + 5 + 5 = 290$

# Osmolarita a tonicita

- voda tvoří v organizmu zákl. prostředí v němž jsou rozpuštěny další soluty
  - cca 200 molekul vody / 1 molekulu solutu
- **osmolarita** (mmol/l)
  - osmotický tlak v jednom litru rozpouštědla
  - je přímo úměrná počtu rozpuštěných částic v roztoku daného objemu
  - normální rozmezí **285 ± 10 mmol/l**
  - všechny kompartimenty musí být v osmotické rovnováze
    - s výjimkou přechodných změn a patologických stavů
  - nejvýznamnější osmoticky aktivní látky
    - glukóza, močovina, albumin
    - ionty (Na, K, Cl, fosfáty, bikarbonát, ...)
- **tonicita** = elektrolytové (iontové) složení těl. tekutin
  - objem ECF je proporcionalní celkovému obsahu Na<sup>+</sup>

6

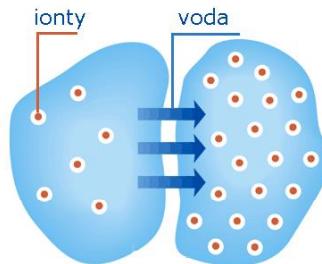
# Iontové složení tělesných tekutin

| Elektrolyty              | Plasma,<br>(mEq/L)<br>[molarita] | Intersticiální<br>tekutina<br>(mEq/L) | Intracelulární<br>tekutina<br>(mEq/L) |
|--------------------------|----------------------------------|---------------------------------------|---------------------------------------|
| Na <sup>+</sup>          | 142                              | 145                                   | 10                                    |
| K <sup>+</sup>           | 4                                | 4                                     | 160                                   |
| Ca <sup>2+</sup>         | 5                                | 5                                     | 2                                     |
| Mg <sup>2+</sup>         | 2                                | 2                                     | 26                                    |
| <b>Kationty celkově:</b> | <b>153</b>                       | <b>156</b>                            | <b>198</b>                            |
| Chloridy                 | 101                              | 114                                   | 3                                     |
| Bikarbonáty              | 27                               | 31                                    | 10                                    |
| Fosfáty                  | 2                                | 2                                     | 100                                   |
| Sulfáty                  | 1                                | 1                                     | 20                                    |
| Org. kyseliny            | 6                                | 7                                     |                                       |
| Proteiny                 | 16                               | 1                                     | 65                                    |
| <b>Anionty celkově:</b>  | <b>153</b>                       | <b>156</b>                            | <b>198</b>                            |

7

# Výměna látek mezi ICT a ECT

- ICF a ECF jsou odděleny buněčnými membránami
  - bílkoviny membrán zaručují, že membrány jsou **permeabilní pro vodu** (difuzí)
  - naopak **permeability pro ionty** je s výjimkou K<sup>+</sup> prakticky nulová
    - **otevírání iontových kanálů je řízené**
- pohyb vody dovnitř (ven) do (z) buněk mění jejich velikost (roztahuje se resp. kontrahuje)
- **osmóza** se objevuje, pokud vzniká gradient nepropustného solutu přes membránu permeabilní pro vodu
  - v buňkách se objevují osmotické toky, pokud vzniká osmotický gradient mezi ICT a ECT
- v celém těle jsou tyto kompartmenty vždy v osmotické rovnováze přesto, že složení tekutin je v těchto kompartmentech velmi odlišné
- přidání nebo odebrání solutu jednomu nebo několika tělesným kompartmentům povede k k narušení osmotické rovnováhy a k výměně vody mezi ICF a ECF



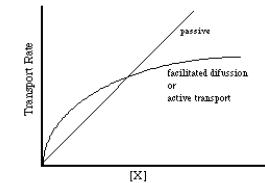
9

**Membránové transporty jsou řízeny silami působícími na úrovni membrány**

| Typ transportu   | Rozdíly v            | Síla                  |
|------------------|----------------------|-----------------------|
| difúze           | koncentraci          | koncentrační gradient |
| elektrický proud | napětí (voltage)     | napěťový gradient     |
| filtrace         | hydrostatickém tlaku | tlakový gradient      |
| osmóza           | osmotickém tlaku     | osmotický gradient    |

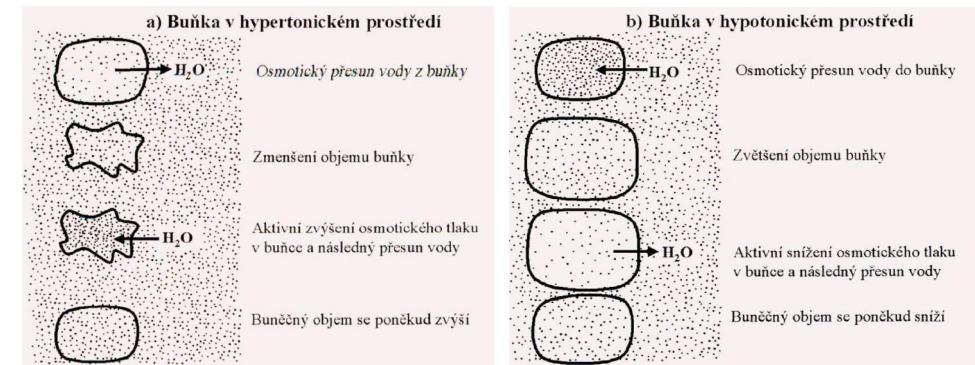
# Membránové transportní mechanismy

- typy transportů
  - prostá difuze
  - usnadněná difuze
  - osmóza
  - iontový kanál
  - aktivní pumpa
- membránové transporty jsou řízeny silami, které působí na úrovni membrány
  - na molekulu může působit více sil najednou (koncentrační a napěťový gradient)
  - pohyb vody je řízen jak tlakovým, tak osmotickým gradientem
  - množství vody, které se přesunuje během osmózy ovlivňuje objem buňky



10

**Reakce buňky na změny osmotického tlaku**



11

12

# Regulace objemu a osmolarity

- osmolarita se reguluje vodou**

- osmoreceptory v hypothalamu → produkce ADH a vyvolání pocitu žízně → transport ADH do zadního laloku hypofýzy → zvýšení zpětné resorpce vody v ledvině



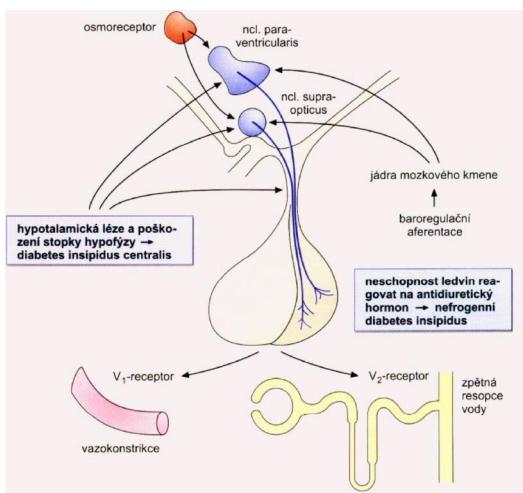
- cirkulující **objem** se reguluje **sodíkem**

- regulace je vázána na detekci a změny **krevního tlaku**
- baroreceptory ve vysoko- a nízkotlakém řečišti → aktivace sympatoadrenálního systému, RAAS a ANF → vazokonstrikce a retence  $\text{Na}^+$



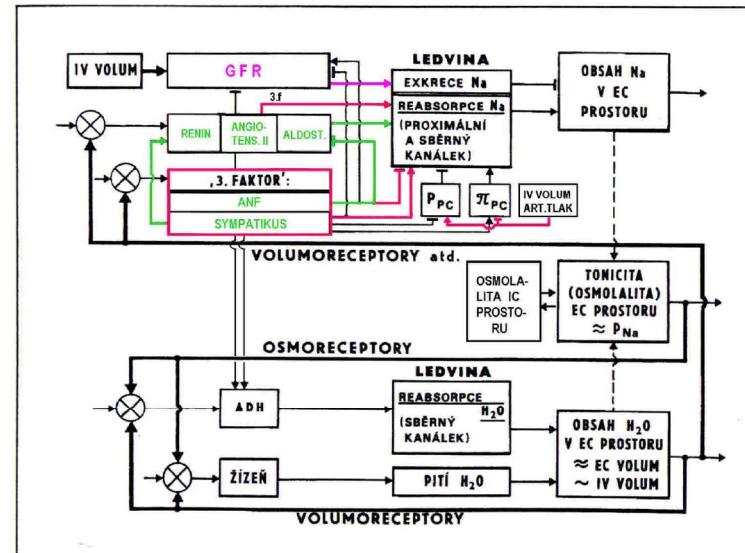
13

## Osmorecepce - ADH



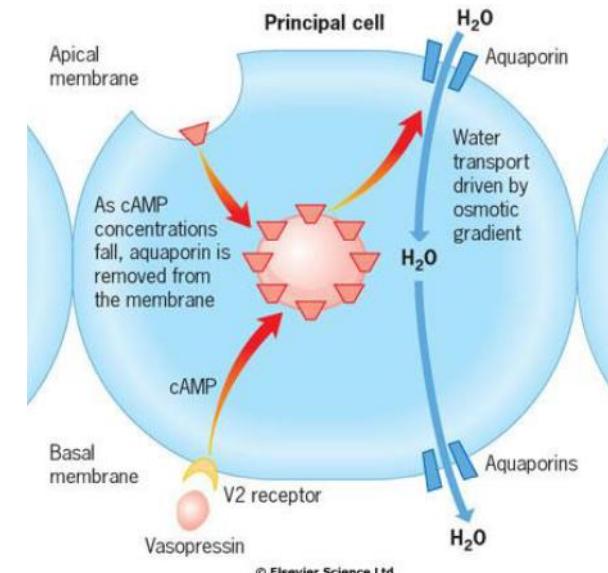
- (1) vzestup osmolarity plazmy vede ke zmenšení objemu buněk v osmoreceptorech hypothalamu
- (2) sekrece ADH (= vazopresin)
  - ADH se váže na receptor V<sub>2</sub> a způsobuje (prostřednictvím cAMP) inzerci aquaporinu do apikální membrány, což umožní transport vody podél osmotického gradientu ve sběrném kanáku nefronu
- (3) navození pocitu žízně
  - cestou n. glossopharyngeus – snížení produkce slin, suchost sliznic
- dalšími stimulátory sekrece ADH jsou
  - výraznější pokles efektivního cirkulačního objemu (zvýšená hladina AT II)
  - stres, bolest, strach, sexuální vzrušení
  - dopamin, nikotin, hypoxie, hyperglykémie, některé léky
- tlumení sekrece ADH
  - hypervolemie, hypoosmolarita, ADH (zpětnovazebně)
  - enkefaliny, glukokortikoidy, alkohol

# Regulace volumu a osmolarity



14

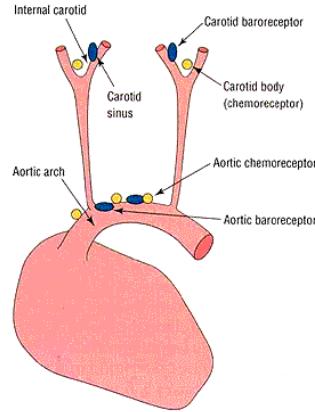
## Působení ADH



15

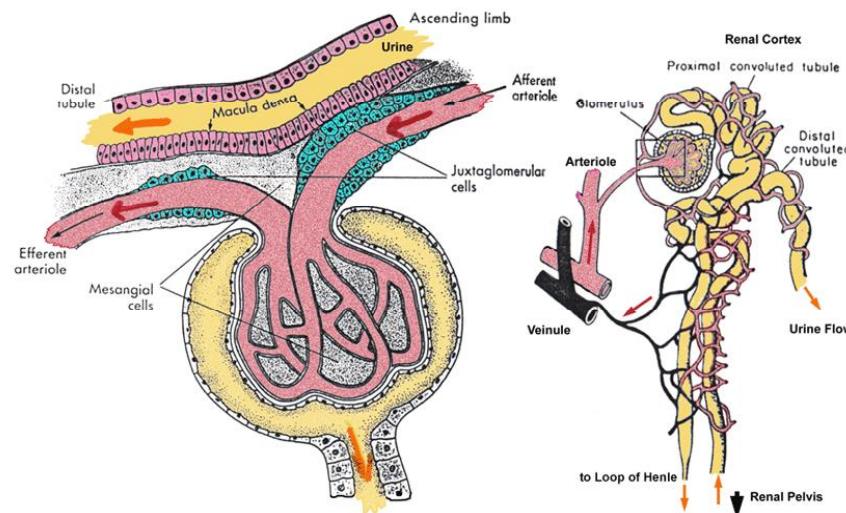
16

# Barorecepce

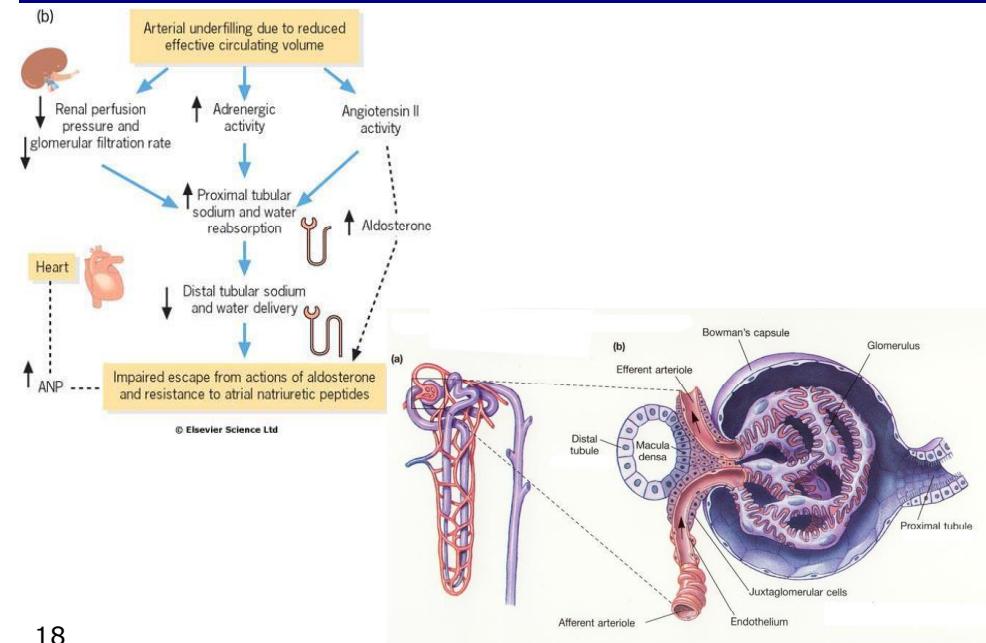


- baroreceptory
  - vysokotlaké řečiště
    - oblouk aorty a karotický sinus
      - aktivace sympatiku a posléze RAAS
    - macula densa ledvin
      - produkce reninu
  - nízkotlaké řečiště
    - srdeční předsíně
      - produkce ANF
- při větších změnách objemu se aktivuje též ADH

## Juxtaglomerulární aparát (JGA)

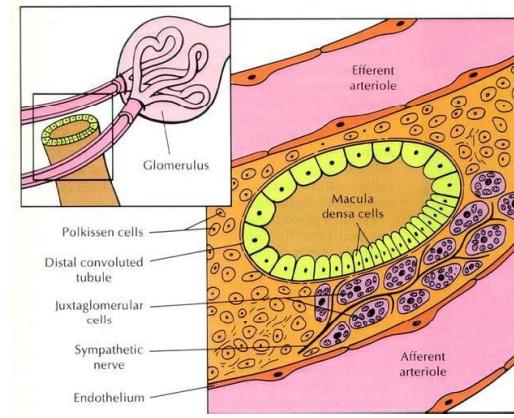


# Mediátory regulace tlaku/objemu

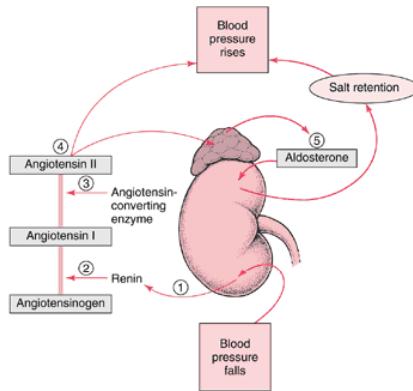


## Produkce reninu v ledvině

- regulována 3 faktory
  - (1) systémově prostřednictvím sympatické inervace JG-bb.
    - tlak detekován centr. baroreceptory
  - (2) při poklesu tlaku v a. afferens glomerulu
    - tlak detekován JGA
  - (3) při poklesu koncentrace NaCl v dist. tubulu
    - koncentrace detekována buňkami macula densa



# RAAS – hlavní mechanismus regulace tlaku a objemu



- renin štípe angiotensinogen na angiotensin I (AT I), ten je dále účinkem konvertujícího enzymu (ACE) štěpen na AT II
- hl. efekty AT II:
  - vazokonstrikce
  - $\uparrow$  reabsorpce Na v prox. tubulu
  - aktivace dřeně nadledvin k produkci aldosteronu a jeho prostřednictvím  $\uparrow$  reabsorpce Na v dist. tubulu

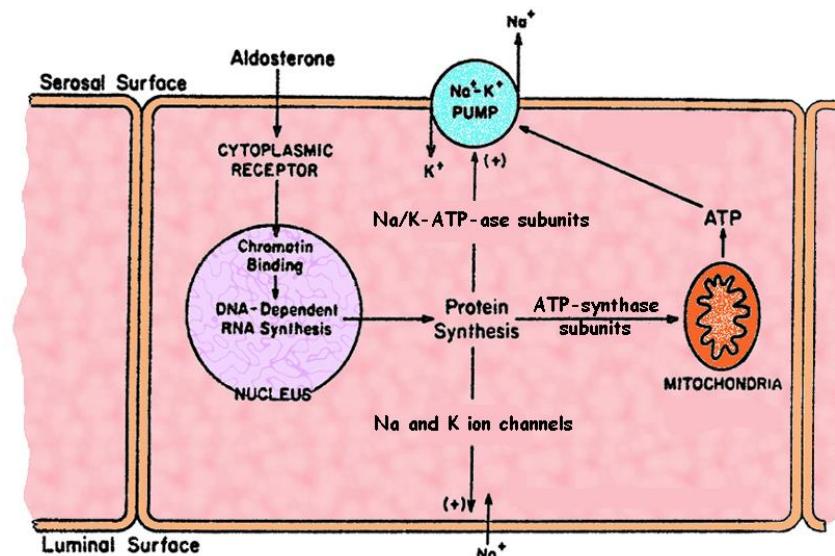
21

# Objemová a osmotická bilance

- poruchy objemu a osmolarity jsou v klinických podmínkách úzce spojeny
- možné stavy z hlediska objemu
  - normovolémie
  - hypervolémie
  - hypovolémie
- relativní poměr mezi příjemem či ztrátami solutů na jedné straně a vody na straně druhé určí hodnotu osmolarity
  - isoosmolarita**
  - hypoosmolarita**
    - při větším příjmu vody než solutů nebo po větších ztrátách solutů než vody
  - hyperosmolarita**
    - při větší retenci solutů než vody nebo po větších ztrátách vody než solutů

23

# Regulovaná reabsorpce Na<sup>+</sup>



22

# Kombinace poruch volumu a tonicity v ECT

| osmolarita   |  |   |
|--|--|---|
| objem (volum)  |  |   |
| hypoosmolární<br>hypervolemie<br><b>Na / H<sub>2</sub>O</b><br>(např. psychogenní polydipsie, SIADH) | isoosmolární<br>hypervolemie<br><b>Na / H<sub>2</sub>O</b><br>(např. srdeční či jaterní selhání, nefrotický syndrom) | hyperosmolární<br>hypervolemie<br><b>Na / H<sub>2</sub>O</b><br>(např. chron. ledv. selhání, hyperaldosteronismus)  |
| hypoosmolární<br>normovolemie<br><b>Na / H<sub>2</sub>O</b><br>nepravděpodobná                       | norma<br>Na / H <sub>2</sub> O   | hyperosmolární<br>normovolemie<br><b>Na / H<sub>2</sub>O</b><br>nepravděpodobná                                     |
| hypoosmolární<br>hypovolemie<br><b>Na / H<sub>2</sub>O</b><br>(např. Addisonův, Barterův syndrom)    | isoosmolární<br>hypovolemie<br><b>Na / H<sub>2</sub>O</b><br>(např. krvácení, popáleniny)                            | hyperosmolární<br>hypovolemie<br><b>Na / H<sub>2</sub>O</b><br>(např. průjmy, zvracení, pocení, diabetes insipidus) |

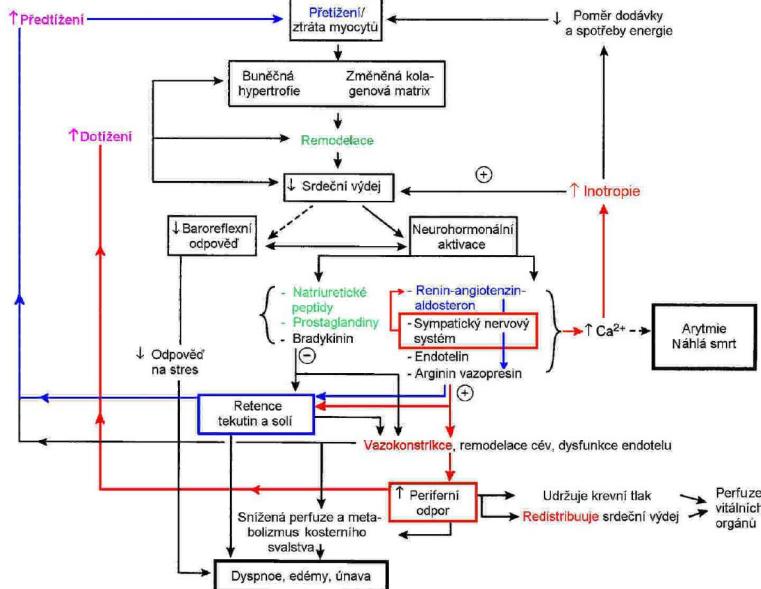
24

# Hypervolemické stavy

- kapacita ledvin pro vyloučování vody je natolik velká, že ani extrémní zátěž vodou při zdravých ledvinách nevede k retenci tekutin v extracelulárním prostoru
- ledviny dokážou vyloučit i velká kvanta sodíku
  - kapacita však může být překonána v extrémních případech
- retence vody může být způsobena:
  - (1) přesunem tekutiny z intravazálního prostoru do intersticia a následnou "falešnou" signalizací sníženého efektivního objemu např. u
    - srdeční selhání (tekutina ve venózním řečišti)
    - jaterní nedostatečnosti (tekutina ve splanchniku)
    - nefrotický syndrom (edémy)
  - (2) retence sodíku a vody ledvinami
    - primární nemoci ledvin
    - zvýšené hladiny faktorů regulujících vyloučování sodíku a vody v ledvinách

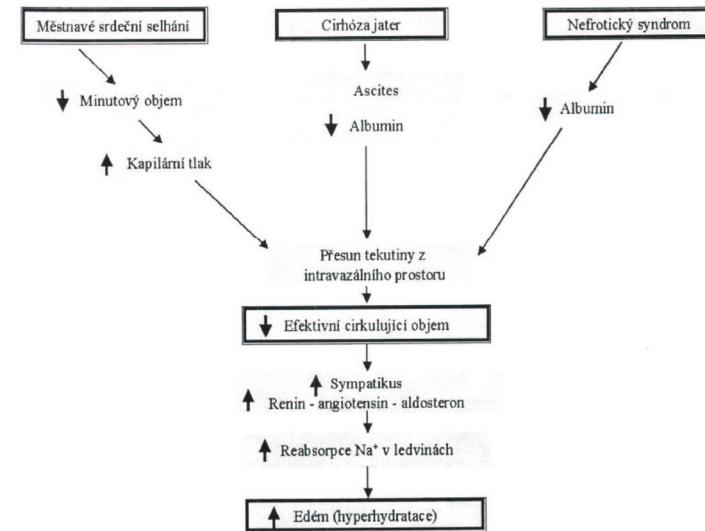
25

# Příklad = srdeční selhání



27

# Přesun tekutiny z krve do intersticia



26

# Typy hypervolemie

- podle toho jak je provázena retence vody změnami osmolarity rozlišujeme:
  - **hyperhydratace hypo- až isoosmolální**
    - tělo dostává (zadržuje) převážně vodu
    - infuze glukózových roztoků (5% glukoza se spotřebuje, zbude voda)
    - nefrotický sy (ztráta bílkovin močí)
    - cirhóza (nedostatečná produkce bílkovin)
    - psychogenní polydipsie
    - syndrom nepříměřené produkce ADH (SIADH)
    - selhání srdce
    - renální oligo/anurie při selhání ledvin
  - **hyperhydratace hyperosmolální**
    - tělo dostává (zadržuje) převážně Na<sup>+</sup>
    - masivní příjem Na<sup>+</sup> (např. pití mořské vody nebo nadm. solení)
    - nadprodukce mineralokortikoidů (Connův syndrom)
    - akutní nemoci glomerulů a oboustranná parench. onem. ledvin s chronickou ledv. nedostatečností (GFR < 10 mL/min)

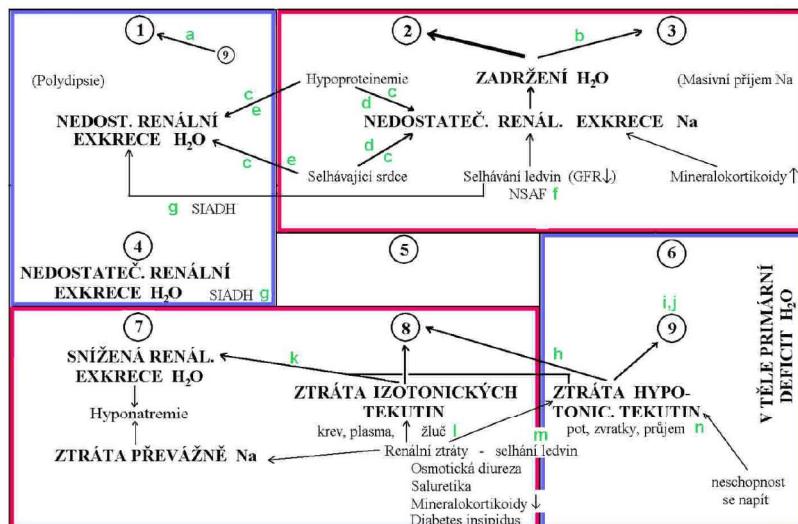
28

# Důsledky hypervolemie

- zvýšené přetížení levé komory
- zvýšený srdeční výdej (CO)
- $CO \times \text{perif. odpor} = \uparrow \text{arteriální tlak}$
- $\uparrow \text{hydrostatický kapilární tlak}$
- filtrace tekutiny do IC prostoru
- edém

29

# Přehled poruch volumu a tonicity včetně příčin



31

# Hypovolemické stavy

- přičinou je negativní bilance vody
  - ta je ale prakticky vždy spojena s bilancí sodíku, tudíž snížení objemu vody v ECT je zpravidla spojeno i s poklesem celkového množství sodíku
- (1) dehydratace hypoosmolální (= tělo ztrácí převážně Na<sup>+</sup>)
  - aliment. nedost. soli v kombinaci se ztrátami
  - prim. nedostatek mineralokortikoidů (Addisonův syndrom)
  - renální ztráty soli:
    - polyurie při akutním selhání ledvin
    - ztráta hypotonických tekutin
    - osmotická diureza
    - tlaková diureza u extrémně ↑ TK
    - Barterův syndrom
- (2) dehydratace izosmolální
  - ztráta krve nebo plazmy, popáleniny
  - punkce ascitu
  - těžký průjem (jinak hyperosmolární dehydratace)
  - žlučový drén, píštěle
  - únik do intersticia nebo 3. prostoru
  - pankreatitis
- (3) dehydratace hyperosmolální (tělo ztrácí převážně vodu)
  - zvracení
  - průjem
  - pocení
  - hyperglykémie u diabetes mellitus
  - diabetes insipidus (centrální i nefrogenní)
  - polyurie při akutním selhání ledvin

30

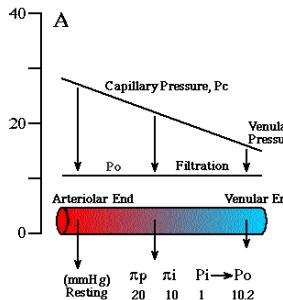
# Vysvětlivky k obrázku:

- a - přehnaná kompenzace hyperosmolality (stav 9) vodou
- b - kompromis pomocí ADH: hypervolemie nestoupá při značném vzestupu NaEC tak výrazně, aby se udržela izosmolalita
- c - pokles efektivního krevního volumu
- d - tři faktory retence Na (GFR, aldosteron, 3. faktor)
- e - pomocí ADH
- f - nesteroidní antifloqistiká (acetylosalicylová kyselina, salicylát, sodný fenacetin, paracetamol) tlumí ochranné prostaglandiny v ledvině → pokles GFR
- g - SIADH (syndrom of inappropriate secretion of antidiuretic hormone) je klinicky euvolemický, subklinicky hypervolemický
- h - pomocí zízně a ADH, předpokládá se ovšem i jistá ztráta soli
- i - ačkoliv může být dehydratace těla při ztrátě hypotonických tekutin značná, pokles cirkulujícího volumu bývá při ní zanedbatelný (čistá ztráta vody hrazena z 90% nikoliv z cirkulujícího objemu)
- j - je-li ztráta vody o dost vyšší než ztráta soli, může být snížení NaEC provázeno zvýšením PNa
- k - organismus masivně ztratil sůl i vodu, rychlou zpětnou vazbou přes žízeň a ADH se však v této extrémní situaci snaží zachovat spíš objem, což se mu zdaří jen zčásti, a iště za cenu hypotonie (opět kompromis); ztraty soli jsou zde hrazeny pouze pitím
- l - Na v moči < 10 mmol/L
- m - Na v moči > 20 mmol/L - příčinou ztráty Na je moč sama
- n - při malém objemu moče Na v moči > 600 mmol/L

32

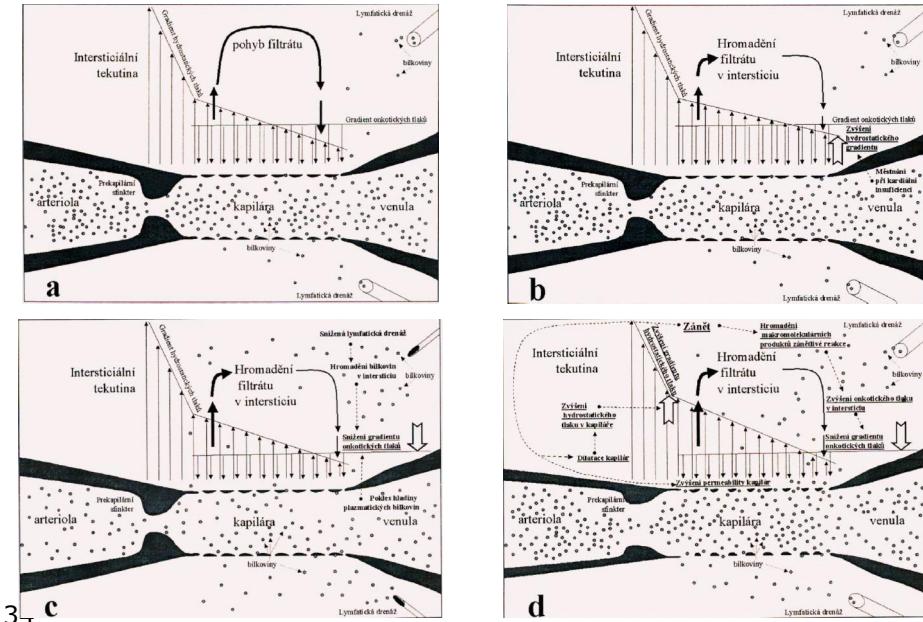
# Edém

- mezi intravaskulární a extravaskulárním kompartmentem probíhá neustálá výměna tekutin
  - pohyb vody, elektrolytů a nízkomolekulárních látek je řízen:
    - hydrostatickým tlakem
    - onkotickým tlakem
    - permeabilitou cév
- edém**
  - nárůst objemu tekutiny v intersticiálním prostoru
    - lokalizovaný
    - generalizovaný
  - příčiny
    - ↑ filtrační tlak
      - arteriolární dilatace
      - konstrikce venул
      - venostáza, obstrukce
    - ↓ onkotický tlak plazmy
      - hypoproteinemie
      - akumulace osmoticky aktivních látek v tkáni
    - ↑ kapilární permeabilita
      - prozářitelné mediátory (histamin, bradykinin, substance P)
    - ↓ lymfatická drenáž
      - ucpání při infekci
      - stp. lymfadenektomii



33

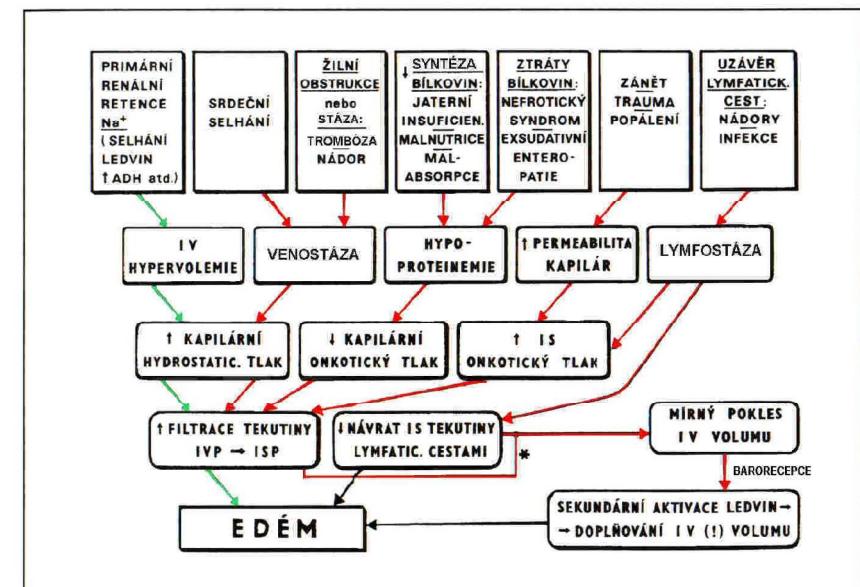
# Patogeneze edémů



## Vysvětlivky:

- a – normální stav
- b - edémy při zvýšení hydrostat. tlaku
- c - edémy při snížení onkotického tlaku
- d - edémy při zánětu

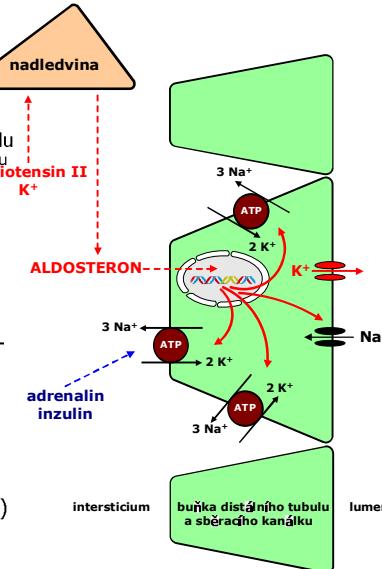
## Edematózní stavy - přehled



35

# Hyper- a hypokalemie

- 98% K<sup>+</sup> v ICF
  - 35-50x více než v ECF (3.8 – 5.5 mmol/l)
  - Na<sup>+</sup>/K<sup>+</sup> ATP-áza
- vyšší permeabilita membrány pro K<sup>+</sup> než pro ostatní kationty
  - příspěvek ke klidovému membránovému potenciálu
    - pasivní tok K<sup>+</sup> z buňky podél koncentračního gradientu limitovaný intracelulárními anionty angiotensin II
    - změny kalemie v ECF jsou časem reflektovány v ICF
- poruchy bilance K<sup>+</sup> v organizmu:
  - nadměrný příjem při funkčních ledvinách není problém
  - snížené vylučování při insuficienci ledvin
- poruchy distribuce - celá řada faktorů ovlivňuje distribuci draslíku mezi ECT a ICT prostorem:
  - zánik buněk/ hemolýza
  - osmolarita
  - acidóza
- Regulace [K<sup>+</sup>]v ECF
  - (1) změny distribuce K<sup>+</sup> (přesuny z ECF do ICF)
    - pH, inzulin, adrenalin
  - (2) exkrece ledvinami
    - aldosteron, [K<sup>+</sup>]



37

# Hyperkalémie (K<sup>+</sup> > 5.5)

- postiženy zejména svalové bb. (všechny!)
  - příčně pruhované
  - hladké
  - myokard
- projevy
  - arytmie (EKG):
    - do 7 mmol/l
      - hrotnaté T vlny
      - rozšíření QRS
      - prodloužení PR intervalu
      - oploštění P vln
    - nad 7 mmol/l
      - snížování voltáže
      - bradykardie
    - nad 8 mmol/l
      - „sinusoidální kmit“
      - idioventrikulární rytmus
      - zástava
  - parestezie, hyporeflexie, obrny a zácpa



39

# Efekt hyper-/hypokalemie

- efekt závisí na absolutní velikosti odchylky (= o kolik) a rychlosti s jakou ke změně došlo (= a jak rychle)!!!
  - tedy velký rozdíl mezi rizikem u akutního a chronického selhání ledvin
- hyperkalemie
  - zvyšuje excitabilitu posunem klid. membránového potenciálu k prahovému
    - pasivní tok K<sup>+</sup> z buňky podél koncentračního gradientu limitovaný intracelulárními anionty, při vzestupu K<sup>+</sup> v ECF retence v ICF a depolarizace
  - zpočátku rovněž zrychluje repolarizaci (fáze 3)
    - aktivacní substrátový efekt na Na<sup>+</sup>/K<sup>+</sup> ATP-ázu (vysoká dostupnost K<sup>+</sup> pro výměnu)
    - později brání (opozduje) vysoká [K] repolarizaci
      - malý koncentrační gradient
  - nakonec při ↑↑K<sup>+</sup> zástava srdece
    - inhibiční efekt na Na<sup>+</sup>/K<sup>+</sup> ATP-ázu (nemůže pumpovat proti extrémné vysoké koncentraci K<sup>+</sup> v ICT)
    - příliš velké přiblížení k prahovému potenciálu (nebo → někroze) znemožňuje otevření Na<sup>+</sup> kanálů

38

