

Chloridy

Hlavní aniont ECT, v ICT je ho méně.

Podílí se spolu s natriem na osmotickém tlaku ECT, velký význam pro udržení acidobazické rovnováhy (při ztrátách Cl^- je nahrazován hydrogenuhličitany, při retenci Cl^- hydrogenuhličitany klesají). HCl je mnohem silnější kyselina než H_2CO_3 , proto při ztrátách Cl^- vzniká metabolická alkalóza, při retenci Cl^- vzniká metabolická acidóza, z Cl^- se tvoří kyselá žaludeční šťáva, neutrofilní granulocyty vytvářejí z Cl^- a peroxidu vodíku (myeloperoxidáza) kyselinu chlornou, která likviduje fagocytované mikroorganismy. Chloridové ionty přijímáme z potravy ve formě NaCl. Tak jsou přijímány v ekvimolárním množství s Na^+ , jako se spolu s Na^+ vylučují (v ledvinách se vstřebávají společně s Na^+).



Chlorid sodný

Referenční meze

- extracelulárně: 97–108 mmol/l;
- intracelulárně: 3–10 mmol/l.

Patologické hodnoty

Hyperchloridémie

Příčiny: selhání ledvin (snížené vylučování ledvinami), tím se zadržují i jiné anionty silných kyselin (sulfáty, fosfáty), rozvíjí se tak renální metabolická acidóza, při tubulární acidóze a při léčbě inhibitorem karboanhydrázy (acetazolamid) je porušena zpětná resorbce hydrogenuhličitanů, místo nich se proto spolu s Na^+ vstřebávají Cl^- , těžká hyperchloremická metabolická acidóza může vzniknout při uretero-sigmoideostomii, kdy se z moči ve střevě zvýšeně vstřebávají Cl^- , při opakovaných infúzích NaCl se do organismu dostane také více Cl^- , protože normálně je v ECT koncentrace Cl^- o 37 mmol/l menší než koncentrace Na^+ (v roztoku NaCl je koncentrace Na^+ a Cl^- stejná).

Klinický obraz

Léčba

Hypochloridémie

Příčiny: zvracení, odsávání žaludeční šťávy, léčba diuretiky (furosemid), insuficience nadledvin, těžký katabolismus (Cl^- se ztrácí močí spolu s K^+ , které se uvolnilo z buněk), nadměrné pocení.

Klinický obraz

Léčba

Odkazy

Související články

- Dysbalance chloru

Použitá literatura

- SCHNEIDERKA, Petr, et al. *Kapitoly z klinické biochemie*. 2. vydání. Praha : Karolinum, 2004. ISBN 80-246-0678-X.



Článek neobsahuje vše, co by měl.

Můžete se přidat k jeho autorům (<https://www.wikiskripta.eu/index.php?title=Chloridy&action=history>) a jej.

O vhodných změnách se lze poradit v diskusi.