

Na, K, Cl, Ca, Mg, stopové prvky

Ondřej Wiewiorka

# Natrium, kalium, chloridy – S,P,U

- **Význam**

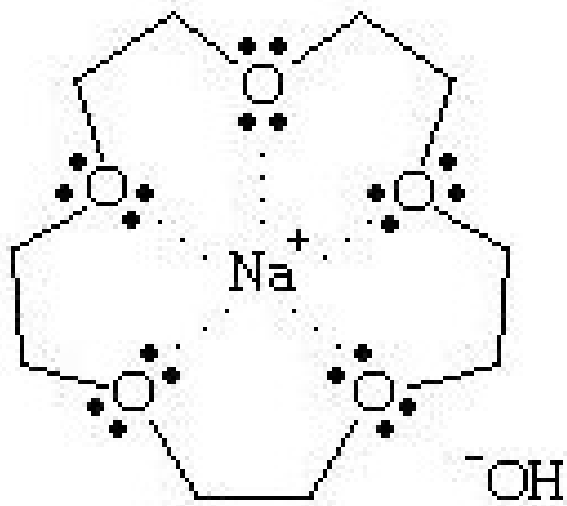
- udržují vnitřní prostředí, osmolalitu, chemicky řízený potenciál na povrchu buněčných membrán (vč. Přenosu nervového vzruchu), membránové kontransportéry
- S/P v organismu přísně regulovány, U dle příjmu
- Základní a levné vyšetření – vychýlení mimo referenční rozmezí může mít mnoho důvodů (hormonální porucha, porucha příjmu, průjmy, zvracení, onemocnění ledvin, jater, dehydratace, podávání diuretik, diabetes, nesprávné dávkování infuzí....)

# Natrium, kalium, chloridy – S,P,U

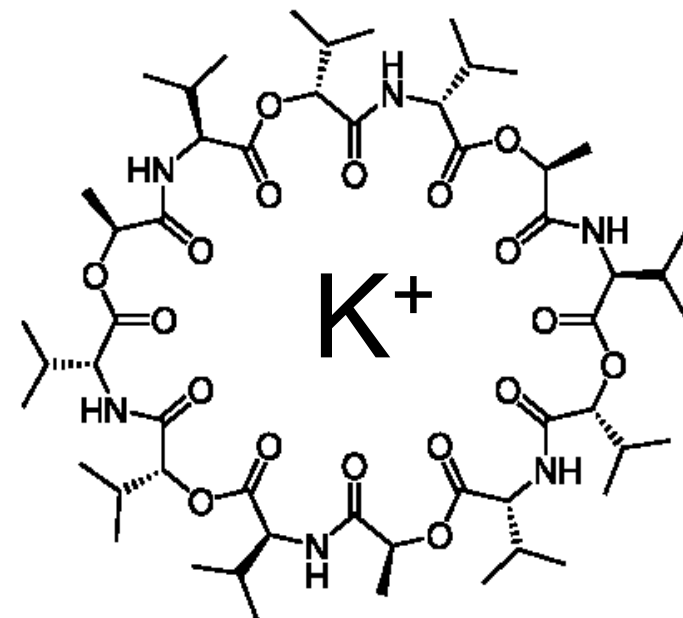
- Dříve stanovení **Na, K** pomocí **plamenové emisní fotometrie** (společně s Li, Ca, Mg)
  - Náročné na provoz – zajištění odtahu plynů, práce s tlakovými lahvemi, zvyšování teploty v laboratoři....
- Dnes je stanovení **Na, K, Cl** v **S/P/U** realizováno na ISE modulech potenciometricky
  - Přímá potenciometrie:
    - Měření probíhá v neředěném vzorku plné krve – analyzátory ABR
  - Nepřímá potenciometrie:
    - Měření probíhá v naředěném vzorku séra/plasmy/moči – automatizované biochemické analyzátory
- Každý prvek má svou ISE elektrodu + referenční (argentchloridová) elektroda; měří se rozdíl potenciálu mezi IS elektrodou a referenční elektrodou
- ISE elektroda měří aktivitu, přepočet na koncentraci pomocí aktivitního koeficientu

# ISE elektrody

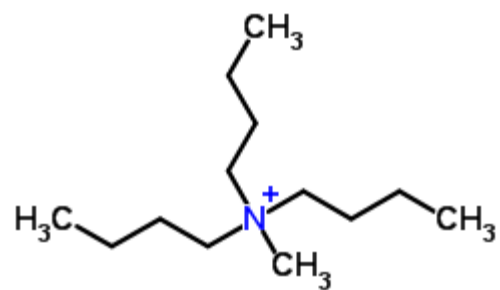
- Jednotlivé ISE elektrody
- Elektrody integrované - integrovaná chipová technologie
- Na bázi tenkovrstvé ionoforové technologie (ionofory umožňují transport iontů přes membránu)
- Makrocyclické ionofory - molekuly s dutinou, ve které jsou pevně vázané ionty - crown etery



NaOH·15-crown-5

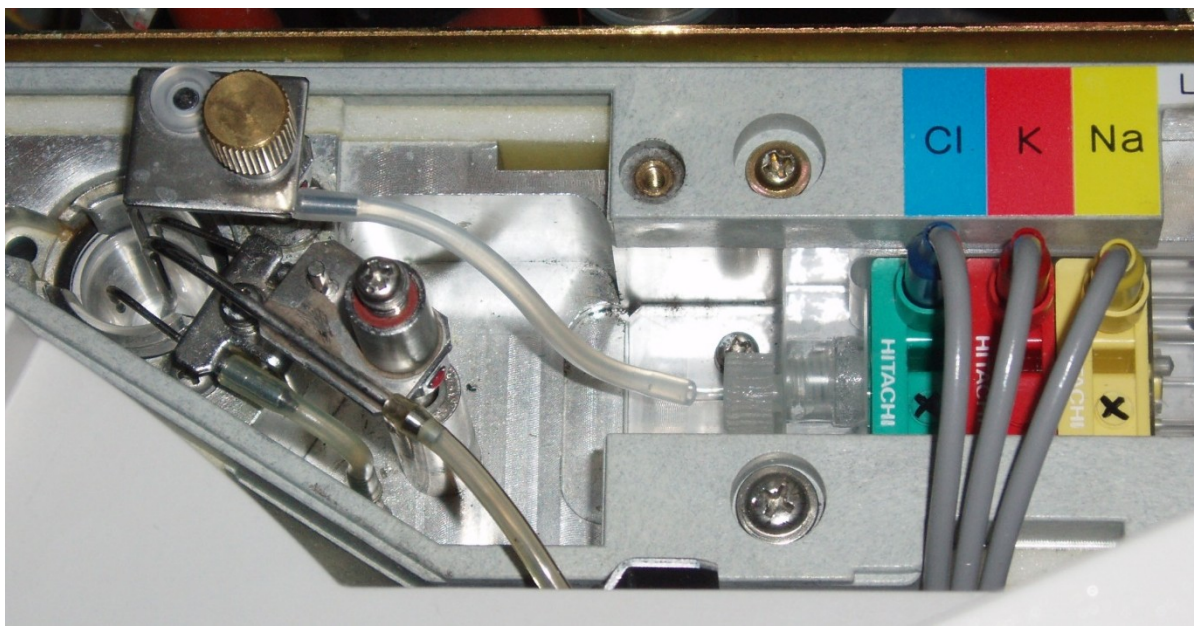


Cl<sup>-</sup>



# Metoda nepřímá

- Analýza vzorku značně naředěného (např. 30x) diluentem o vysoké iontové síle
- Generovaný elektrický potenciál porovnáván s potenciálem standardních roztoků – korekce na teplotu nebo elektrické nestability
- Koncentrace iontů se počítá podle Nerstovy rovnice



# Metoda nepřímá

- Výsledky odpovídají měření plamenovou emisní spektrofotometrií
- Chyba způsobená přítomností proteinů a lipidů v plasmě (7%)
- Naměřené hodnoty se počítají na celkový objem plasmy
- Např. koncentrace 145 mmol Na<sup>+</sup>/l bude ve vodné fázi (počítáme-li 93% vodné fáze) ve skutečnosti 156 mmol Na<sup>+</sup>/l
- Negativní chyba známa po řadu let
- S miniaturizací elektrod - přímá metoda - neprosadila se – pouze u ABR

# Sodík ( Natrium)

- Doporučená rutinní metoda: ISE direct, ISE indirect
- Referenční metoda: ID-MS, FAES,  
IC (navržená)
- Hlavní extracelulární kationt – reprezentuje 90 %  
všech kationtů v plasmě
- Hraje centrální roli v distribuci vody
- Výrazně se podílí na osmotickém tlaku  
v extracelulární tekutině



# Sodík ( Natrium)

*Referenční rozmezí:*

S/P 136-145 mmol/l

moč dospělí 70-270 mmol/24 hod

děti do 1 roku 10-30 mmol/24 hod

## Stanovení Na pomocí ISE:

- skleněná sodíková elektroda
- nebo crown éterový případně crown malonátový ionofor integrovaný do iontověselektivní plastové membrány (PVC, teflon)

## Enzymatické stanovení Na (nedoporučuje se):

- Metoda založena na aktivaci enzymu b-galoktosidasy ionty sodíku
- Hydrolýza chromogenního substrátu 2 – nitrofenyl - b - D - galaktopyranosidu na galaktosu a 2-nitrofenol
- Rychlost hydrolýzy se měří kineticky při 420 nm

# Draslík (Kalium)

- Doporučená rutinní metoda: ISE direct, ISE indirect
- Referenční metoda: ID-MS, FAES,  
IC (navržená)
- Hlavní intracelulární kationt - koncentrace v erythrocytech je 23x vyšší než v plasmě
- Vysoká koncentrace uvnitř buňek zajištěna pomalou difuzí přes buněčnou membránu ven
- $\text{Na}^+, \text{K}^+$  - ATPasová pumpa transportuje kalium do buněk proti koncentračnímu gradientu
- Interference: Hemolýza zvyšuje hodnoty draslíku

# Draslík (Kalium)

*Referenční rozmezí:*

|     |                |                    |
|-----|----------------|--------------------|
| S/P |                | 3,5-5,1 mmol/l     |
| moč | dospělí        | 25-125 mmol/24 hod |
|     | děti do 1 roku | 15- 40 mmol/24 hod |

## **Stanovení K pomocí ISE:**

- PVC membrána, v ní zabudován valinomycin (na principu iontové výměny)

## **Stanovení K plamenovou emisní spektrofotometrií:**

- Excitované atomy K emitují spektra s ostrou čarou při 589 nm
- Rutinně se nepoužívá

## **Enzymatické stanovení K:**

- Metoda založena na aktivaci vhodného enzymu ionty draslíku
- Např. tryptofanasa se substrátem tryptofanem
- Metoda není doporučena

# Chloridy

- Doporučená rutinní metoda: Coulometrie, ISE direct, ISE indirect
- Referenční metoda: Coulometrie
- Hlavní extracelulární aniont - největší frakce anorganických aniontů v plasmě
- Zásadní role v normální distribuci vody
- Výrazný podíl na osmotickém tlaku v extracelulární tekutině

# Chloridy

*Referenční rozmezí:*

S/P 98-109 mmol/l

moč dospělí 110-250 mmol/24 hod

děti do 1 roku 3-10 mmol/24 hod

## Stanovení Cl pomocí ISE:

- Polymerní membrána – v ní kvarterní amoniové soli
- Např. trioktylpropylamonium chlorid dekanol
- Membrána zajišťuje iontovou výměnu solí z membrány s chloridovými ionty
- Některé firmy používají chloridovou elektrodu v pevné fázi (AgCl)

## Coulometrie:

- Stanovení chloridů založeno na generaci  $\text{Ag}^+$  ze stříbrné anody konstantní rychlostí (konst. proud)
- Ionty stříbra reagují s chloridy  $\rightarrow$  chlorid stříbrný
- V bodě ekvivalence se generace stříbrných iontů zastaví
- Obsah chloridů přímo úměrný času



# Spektrofotometrické stanovení $\text{Cl}^-$

- $2\text{Cl}^- + \text{Hg}(\text{SCN})_2 \rightarrow \text{HgCl}_2 + 2 \text{SCN}^-$
- $3\text{SCN}^- + \text{Fe}^{3+} \rightarrow \text{Fe}(\text{SCN})_3$
- červený thiokyanatan železitý se fotometruje
- v současnosti se nedoporučuje

# Natrium, kalium, chloridy- B

- Stanovení v plné krvi
- Provádí se na přístrojích na měření ABR pomocí ISE elektrod na Na, K a Cl v heparizovaných stříkačkách nebo kapilárách

# Vápník

- Význam
  - Zásadní význam pro funkci svalů (troponin C)
  - Vnitrobuněčná signalizace (kalmodulin)
  - Mezibuněčná signalizace (Ca-dependentní neurony)
  - Stavba kostí (  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ , hydroxyapatit)
  - Nezbytný faktor pro srážení krve (II, VII, IX, X)

# Vápník

- Poruchy
  - Snížená hodnota Ca při onemocnění ledvin
  - Hormonální dysbalance (PTH, CT a jejich regulace)
  - Sarkoidóza
  - Malnutrice (vč. Celiakie, Crohnovy choroby, fytáty)
  - Nedostatek vitamínu D
  - Alkoholismus

# Stanovení vápníku v S,P,B :

Tři formy vápníku v krvi

- $\frac{1}{2}$  vázána na bílkoviny (80% na albumin, zbytek na globuliny)
- 6-10% - ve formě komplexních sloučenin ( citrát, laktát, hydrogenuhličitan, fosfát).
- necelá  $\frac{1}{2}$  vápník ionizovaný (volný - aktivní)
- Fyziologicky aktivní pouze ionizovaný vápník
- Jeho koncentraci regulují hormony PTH a 1,25-dihydroxyvitamin D.
- Stanovení ionizovaného kalcia se masově neprovádí
- Hodnoty celkového Ca ovlivněny koncentrací albuminu ( $\text{Ca}^{2+}$  se výrazně nemění), pH má vliv na koncentraci  $\text{Ca}^{2+}$

# Vápník (Kalcium)

- Doporučená rutinní metoda:  
FAAS, FAES, ISE direct, ISE indirect,  
fotometricky s o-kresolftalexonem, s arsenazo  
III
- Referenční metoda: ID-MS, FAAS,  
IC (navržená)

# Vápník (Kalcium)

*Referenční rozmezí:*

Vápník celkový

S/P 2,15-2,55 mmol/l

moč M 2,4-7,5 mmol/24 hod

Ž 2,4-6,2 mmol/24 hod

Vápník ionizovaný

krev 1,12-1,32 mmol/l

## a) Celkový vápník – S,P:

Fotometrické metody:

### **Stanovení s o-kresolftaleinkomplexonem:**

- Při pH 12 reagují vápenaté ionty s o-kresolftaleinkomplexonem
- Vznik stabilního purpurového komplexu s abs. max. 600 nm
- Magnesium maskováno s 8-hydroxychinolinem
- Metoda citlivá na vzdušný CO<sub>2</sub> - komínky



## a) Celkový vápník – S,P:

Fotometrické metody:

### **Stanovení s arsenazo III:**

- Imidazolový pufr, pH 6
- vápenaté ionty + arzenazo III → modrý komplex
- činidlo má specifickou afinitu k vápníku (pH 6)

### **Stanovení s NM-BAPTA:**

- Vápenaté ionty + 5-nitro-5'-metyl-BAPTA (pH10) →  
komplex Ca-NM-BAPTA – ten reaguje s EDTA (pH7,3) →  
komplex Ca-EDTA

Úbytek absorbance při 600 nm je úměrný koncentraci vápníku

- Nová vysoce stabilní metoda Roche

## a) Celkový vápník – S,P:

### Stanovení pomocí AAS:

- Naředění (1:50) roztokem chloridu lantanitého nebo strontnatého v kyselém prostředí (uvolnění Ca z fosfátů)
- Plamen acetylén-vzduch, Ca-lampa
- Naředění podpoří disociaci → uvolnění z fosfátů, snížení viskozity
- Stanovení se běžně neprovádí

## b) Volné (Ionizované) kalcium - B

- Pomocí ISE na speciálním přístroji nebo přístroji na ABR
- Měří se rozdíl potenciálu mezi Ca ISE, resp. pH elektrodou a referenční elektrodou
- Vydává se i výsledek přepočítaný na pH 7,4
- ISE elektroda měří aktivitu – ta je přepočítávána na koncentraci pomocí aktivního koeficientu
- Kalibrátory musí mít stejnou iontovou sílu (koncentrace sodných a chloridových iontů)
- Stanovení se provádí z plné krve odebrané do heparinizovaných stříkaček či kapilár

# Stanovení vápníku v moči

- Fotometrické stanovení ze sbírané moče
- Specifičtější stanovení pomocí AAS
- Vzorek předem okyselit s HCl, rozpustit potenciální krystaly solí
- U pacientů se sklonem ke zvýšené tvorbě krystalů (pro stanovení souboru litiázy) okyselit celý objem sbírané moče
- AAS v některých laboratořích v moči rutinně

# Hořčík ( Magnesium):

- Význam
  - Svalová kontrakce
  - Funkce nervů
  - Intracelulární iont
- Poruchy
  - Onemocnění ledvin (např. diabetes)
  - Užívání diuretik
  - Malnutrice (např. Crohnova choroba, dlouhodobé průjmy)
  - Deregulace (spojená s Ca, P – hypo/hyperparathyroidismus, hypo/hyperthyroidismus)
  - Zvýšená spotřeba (těhotenství)

# Hořčík ( Magnesium):

- Doporučená rutinní metoda: FAAS, enzymová UV metoda, fotometrické metody
- Referenční metoda: FAAS, IC (navržená)
- Stanovení v séru nebo v plasmě:
- V séru nebo plasmě se magnesium vyskytuje ve třech formách. 55% hořečnatých iontů je volných, asi 30% je vázáno na bílkoviny, zejména na albumin a 15% - se vyskytuje ve formě komplexních sloučenin ( citrát, fosfát atd.).

# Hořčík ( Magnesium)

*Referenční rozmezí:*

hořčík celkový

S/P 0,65-1,05 mmol/l

moč 3,0-5,0 mmol/24 hod

hořčík ionizovaný

krev 0,40-0,65 mmol/l

## a) Celkové magnesium:

Fotometrické metody:

### **Stanovení s xylidylovou modří (magon):**

- $Mg^{2+}$  + xylidylová modř v alkalickém prostředí
- Vznik purpurové diazoniové soli, abs. max. 600 nm
- $Ca^{2+}$  maskovány s EGTA (kyselina etylen glykol – bis(aminoetyl) tertraoctová)

### **Stanovení s Arzenazo:**

- $Mg^{2+}$  reagují v alkalickém prostředí s chromogenem arzenazo
- Vznik fialového komplexu, abs. max. 570 nm
- Interferenci vápníku zabráněno specifickým komplexotvorným činidlem



## a) Celkové magnesium – pokr.:

Fotometrické metody:

### **Stanovení s Chlorphosphonazo III**

Chlorophosphonazo III (CPZ III) reaguje s hořečnatými ionty za vzniku komplexu Mg-CPZ III.

Interferenci  $\text{Ca}^{2+}$  zabraňuje EGTA ( ethylen bis(oxyethylennitrilo)tetra-octová

kyselina) - inhibuje vazbu vápníku na CPZ III

pH 7,5

## a) Celkové magnesium – pokr.:

Stanovení s calmagitem:

- Fotometrické stanovení se provádí rovněž v alkalickém prostředí při 520 nm. Kalcium může být maskováno s EGTA.

Stanovení s AAS:

- Stanovení se provádí po naředění séra (1:50) roztokem chloridu lantanitého nebo strontnatého v kyselém prostředí. Tím se uvolní hořečnaté ionty z komplexů s fosfáty a proteiny. Dojde rovněž ke snížení viskozity. Ke stanovení se používá plamen acetylén-vzduch. V laboratořích klinické biochemie se běžně neprovádí.

## **Volné magnesium - B:**

- **Stanovení s ISE – spec. přístroj nebo přístroj na ABR (Nova Biomedical)**
- **Krátká životnost (1 měsíc), nízká frekvence stanovení, finanční náročnost**
- **Stanovení se provádí z plné krve odebrané do heparinizovaných stříkaček či kapilár**

## **Stanovení Mg v moči:**

- **Fotometrické stanovení ze sbírané moče**
- **Specifičtější stanovení pomocí AAS**
- **Vzorek předem okyselit s HCl, rozpustit potenciální krystaly solí**
- **U pacientů se sklonem ke zvýšené tvorbě krystalů (pro stanovení souboru litiázy) okyselit celý objem sbírané moče**
- **AAS v některých laboratořích v moči rutinně**

# Fosfor anorganický

- Význam
  - Společně s Ca zajišťuje strukturu kostí
  - Fosfáty jsou hlavní intracelulární anionty
  - Součástí fosfolipidové membrány, tvoří kostru NK, ATP jako energeticky bohaté molekuly, cAMP jakožto signální molekuly, fosforylace/defosforylace proteinů má zásadní roli pro řízení buněčných procesů a signálních drah
  - Extracelulárně je součástí pufrčního systému ABR
- Poruchy
  - Malnutrice
  - Onemocnění ledvin
  - Dysbalance hormonálního systému (jako Ca – PTH, kalcitriol, kalcitonin)
  - Abnormálně vysoké hodnoty fosfátů mohou vést ke kalcifikaci orgánů

# Fosfor anorganický

- Doporučená rutinní metoda: UV molybdátová metoda
- Referenční metoda: neexistuje (navrhovaná ID-MS, IC)

## Stanovení v séru, plasmě a moči:

- Poměr  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$  :  $\text{HPO}_4^{2-}$  je v kyselém prostředí 1:1, při pH 7,4 1:4 a v alkalické oblasti 1:9
- 10% fosfátů v séru vázáno na protein, 35% tvoří komplexy s natriem, kalcium a magnesiem, zbývajících 55% volných
- V krvi anorganické i organické fosfáty
- Stanovuje se fosfor anorganický, organické estery lokalizovány v buněčných elementech

# Fosfor anorganický

*Referenční rozmezí:*

|     |               |                       |
|-----|---------------|-----------------------|
| S/P | dospělí       | 0,9-1,5 mmol/l        |
|     | děti 1-2 roky | 1,5-2,2 mmol/l        |
| moč |               | 13,0-42,0 mmol/24 hod |

## Stanovení P s molybdenanem amonným:

- Prostředí kyseliny sírové
- Vznik fosfomolybdatového komplexu  $(\text{NH}_4)_3[\text{PO}_4(\text{MoO}_3)_{12}]$
- a) detekce při 340 nm
- b) nebo následná reakce fosfomolybdatového komplexu s redukčním činidlem (kyselina aminonaftolsulfonová – nízká stabilita) → fosfomolybdenová modř - 650 nm

## Stanovení P s molybdenanem a vanadičnanem amonným:

- Kyselé prostředí
- Vznik žluté kyseliny molybdatovanadátosforečné
- Analýza po vysrážení bílkovin ze supernatantu
- Jinak nadhodnocení anorganického fosforu (při reakci dochází k hydrolýze organických esterů)
- Není vhodná k automatizaci

# Železo

- Význam
  - Součástí metaloproteinů – především hemoglobinu, myoglobinu, cytochromy, katalasy, peroxidasy.... Obecně kyslík-dependentní enzymy
- Poruchy
  - Malnutrice (porucha příjmu, vyšší spotřeba)
  - Některé druhy anemie



# Železo

- Doporučená rutinní metoda: fotometrie s ferrozinem
- Referenční metoda: neexistuje

Stanovení v séru nebo plasmě:

- $\text{Fe}^{3+}$  vázáno na transportní beta1-globulin apotransferin .
- Měřená koncentrace železa odpovídá  $\text{Fe}^{3+}$  vázanému v sérovém transferinu, nezahrnuje železo obsažené v séru jako volný hemoglobin
- Běžně  $\text{Fe}^{3+}$  obsazuje pouze jednu třetinu vazebných míst v transferinu
- Navázaná část - saturace transferinu

# Železo

*Referenční rozmezí:*

|     |   |                  |
|-----|---|------------------|
| S/P | M | 10,6-28,3 umol/l |
|     | Ž | 6,6-26,0 umol/l  |

# Princip stanovení Fe:

- Po uvolnění z transferinu a po redukci na  $\text{Fe}^{2+}$  reakcí se skupinou  $-\text{N}=\text{CH}-\text{HC}=\text{N}$
- Tvorba barevných komplexů
- Fotometrické stanovení

## **Stanovení železa s ferrozinem:**

- **Železo se uvolní z komplexu s transferinem přidáním citrátového pufru (pH<2)**
- **Fe<sup>3+</sup> redukováno kyselinou askorbovou na dvojmocné**
- **Fe<sup>2+</sup> s ferrozinem modrý komplex, abs. max. 570 nm**

## **Stanovení železa s bathofenantrolinem:**

- **V minulosti nejčastěji používána**
- **Není však vhodná pro automatizaci (deproteinace),**
- **pak se trojmocné železo s kyselinou thioglykolovou redukovalo na dvojmocné.**
- **S bathofenantrolinem pak dává Fe<sup>2+</sup> červený komplex.**

## Interference:

- Při fotometrických stanoveních hemolýza zanedbatelný vliv
- Větší vliv hemolýza při stanovení pomocí AAS

## Stanovení v moči:

- AAS
- Provádí se zřídka
- Nízká koncentrace železa v moči – nevhodné fotometrické metody

# Stopové prvky

- Součástí metaloproteinů – obvykle v centru zamýšleného účinku enzymů
- Cu, Zn, Se, Cr, Co, Mn, Mo
- Velmi nízké koncentrace v séru i moči, proto je potřeba velmi citlivá analytická metoda a taky předejít kontaminaci vzorku – AAS / AES-ICP
- Měří se pro kontrolu suplementace, poruchu vstřebávání, případně genetickou poruchu způsobující onemocnění

# Stopové prvky

## MĚĎ

- **Analyzovaný materiál:** S, P, U
- **Stabilita:** S 2 týdny (+4 °C), 1r (-20 °C )
- **Speciální preanalytické požadavky:** obecná pravidla pro stopovou analýzu
- **Referenční rozmezí:**

|     |   |           |          |
|-----|---|-----------|----------|
| S,P | M | 11,0-22,0 | μmol/l   |
|     | Ž | 12,5-24,0 | μmol/l   |
| dU  |   | 0,2 – 0,9 | μmol/24h |

# Stopové prvky

## ZINEK

- **Analyzovaný materiál:** S, P, U
- **Stabilita:** S 2 týdny (+4 °C), 1r (-20 °C )
- **Speciální preanalytické požadavky:** zabránit kontaktu s gumou
- **Referenční rozmezí:**
  - S,P 9,5 – 19,0  $\mu\text{mol/l}$
  - dU 3,0 – 9,0  $\mu\text{mol/24h}$



# Stopové prvky

## SELEN

- **Analyzovaný materiál:** S, P, B
- **Stabilita:** S 2 týdny (+4 °C), 1r (-20 °C )
- **Speciální preanalytické požadavky:** obecná pravidla pro stopovou analýzu
- **Referenční rozmezí:** S,P 0,8 – 1,2  $\mu\text{mol/l}$   
dU 0,1 – 0,4  $\mu\text{mol/24h}$

# Stopové prvky

## MANGAN

- **Analyzovaný materiál:** S, P, B, tkáně
- **Stabilita:** S 2 týdny (+4 °C), 1r (-20 °C)
- **Speciální preanalytické požadavky:** obecná pravidla pro stopovou analýzu
- **Referenční rozmezí:** S,P 7,0 – 13 nmol/l  
dU 9,0 – 36,0 nmol/24h

# Stopové prvky

## CHROM

- **Analyzovaný materiál:** S, P, B
- **Stabilita:** S 2 týdny (+4 °C), 1r (-20 °C )
- **Speciální preanalytické požadavky:** obecná pravidla pro stopovou analýzu
- **Referenční rozmezí:** S,P 1 – 10 nmol/l  
dU 9,6 – 38,5 nmol/24h

# Stopové prvky

## MOLYBDEN

- ***Analyzovaný materiál:*** S, P, B
- ***Stabilita:*** S 2 týdny (+4 °C), 1r (-20 °C )
- ***Speciální preanalytické požadavky:*** obecná pravidla pro stopovou analýzu
- ***Referenční rozmezí:*** S,P 1,0 – 30 nmol/l  
dU 208 – 313 nmol/24h

# METODY STOPOVÉ ANALÝZY PRVKŮ

Referenční metoda: Neutronová aktivační analýza (NAA)

*nedestruktivní*

Doporučené metody:

- **ATOMOVÁ ABSORPČNÍ SPEKTROMETRIE**
  - PLAMENOVÁ (FAAS)
  - S ELEKTROTERMICKOU ATOMIZACÍ (ETA-AAS)
- **ATOMOVÁ EMISNÍ SPEKTROMETRIE S INDUKČNĚ VÁZANÝM PLAZMATEM (ICP-AES) a její modifikace**

# METODY STOPOVÉ ANALÝZY PRVKŮ

## ATOMOVÁ EMISNÍ SPEKTROMETRIE S INDUKČNĚ VÁZANÝM PLAZMATEM

- výboj vzniká v proudu argonu – ten protéká plazmovou hlavicí v kruhové indukční cívce kde protéká vysokofrekvenční proud a vzniká elektromagnetické pole
- teplota 5000° - 10000° K
- dochází snadno k vypaření aerosolu vzorku, disociaci, atomizaci a excitaci atomů prvků
- čarovou emisí excitovaných atomů a iontů je tvořeno záření
- záření je monochromatizováno v mřížkovém spektrálním přístroji a detekováno
- multiprvková analýza

- Děkuji za pozornost