

Desinficiencia a antiseptika

Desinficiencia – látky používané k hubení choroboplodných zárodků mimo tělo (desinfekce podlah, stěn, stolů, nástrojů...)

Antiseptika – látky používané k hubení choroboplodných zárodků na kůži a sliznicích těla – „zevně“

„Střevní dezinficiencia“ – nepřesné označení pro nevstřebatelná antibakteriální chemoterapeutika působící v zažívacím traktu

Rozdělení dezinficií a antiseptik

Sloučeniny těžkých kovů

Látky působící oxidačním
mechanismem

2.1 Peroxosloučeniny

2.2 Halogeny a látky, které je
uvolňují

2.3 KMnO_4

1. Alkoholy a fenoly

2. Aldehydy

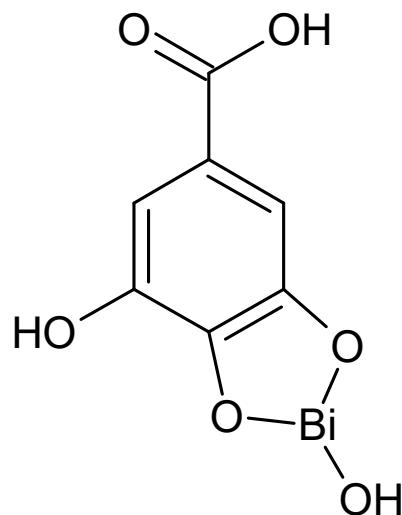
3. Kvarterní amoniové sloučeniny

4. Barviva

1. Sloučeniny těžkých kovů

- dnes zejména Ag, Bi

AgNO_3 – občas v očních kapkách; „lapis infernalis“ k ošetření běrcových vředů apod.



Subgalát bismutitý

Bismuthi subgallas ČL 2009 – antiseptický zásyp

2. Látky působící oxidačním mechanismem

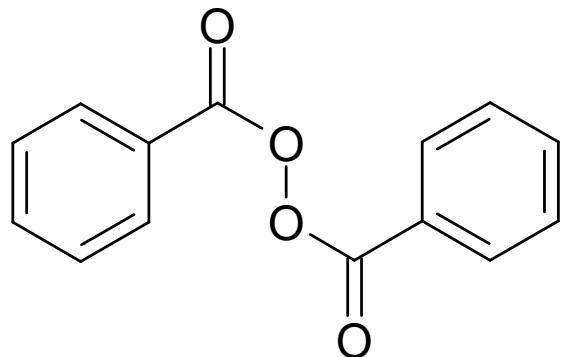
2.1 Peroxosloučeniny

H_2O_2 – ve 3% konc. antiseptikum

- oxidativní poškození lipidů i proteinů membrán buněk mikroorganismů

CH_3COOOH – peroxyoctová kyselina – dezinfekce lék. nástrojů apod.

- dodávána jako cca 30% roztok v CH_3COOH , ředění vodou



dibenzoylperoxid

- povrchová léčba *Acne vulgaris*

2.2 Halogeny a sloučeniny, které je uvolňují Halogeny

F_2 , Cl_2 – dezinfekce pitné vody a vody v bazénech
(F_2 též pro podporu růstu zubů a proti osteoporóze)

Br_2 nepoužíván

I_2 *Solutio iodi spirituosa, glycerolica*

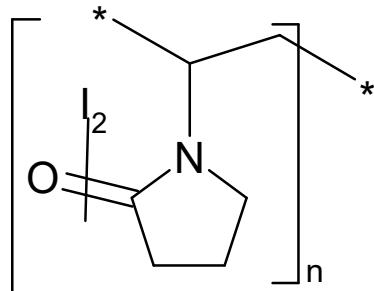
Vodný roztok



Proto Lugolův roztok



Jod-polyvidon

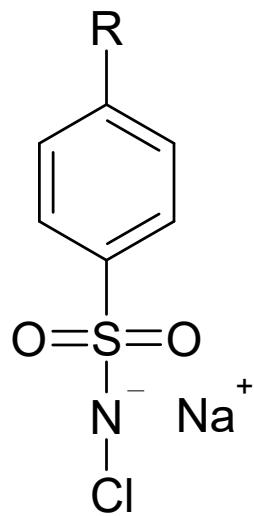


komplex jodu s poly(1-vinylpyrrolidin-2-onem)
Jox®, Betadine®

Sloučeniny, které uvolňují halogeny

NaClO chlornan sodný

- cca 5% roztok k dezinfekci vody v bazénech, sanitární keramiky, bělení látek aj.
 - spektrum: bakterie, viry, houby
- Savo ®, Domestos ®

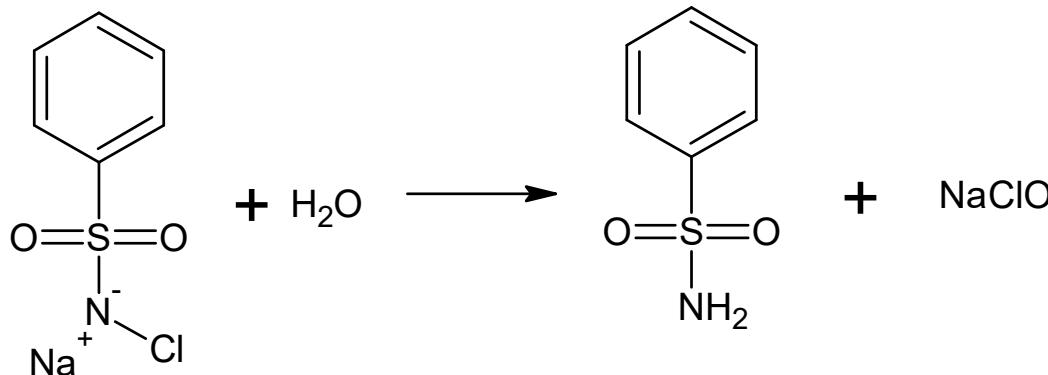


Sodná sůl

R = -H benzensulfonchloramidu
R = -CH₃ tosylchloramidu

Chloramin B ®
Chloramin T®

Desinfekce podlah aj.



1. Alkoholy a fenoly

Nižší jednosytné alkoholy – ethanol, propan-2-ol

- ethanol působí protimikrobně při koncentraci > 15 %
- MÚ: denaturace povrchových bílkovin
- v zahraničí (staré země EU) používán více propan-2-ol – spotřební daň z lihu

Nižší vícesytné alkoholy – propan-1,2-diol (propylenglykol)

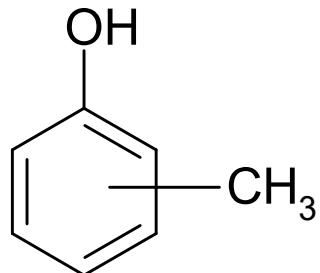
Arylalkanoly – benzylalkohol, fenethylalkohol (= 2-fenylethanol) – konzervancia vakcín

Fenoly

fenol – dnes nepoužíván, vysoká toxicita, nekrózy

- inaktivace živých složek vakcín

kresoly – methylfenoly –o-, m-, p-kresol – směs = trikresol (Lyzol) – dezinfekce nemocničních podlah; *Kresolum saponatum* ® - roztok v draselném mýdle



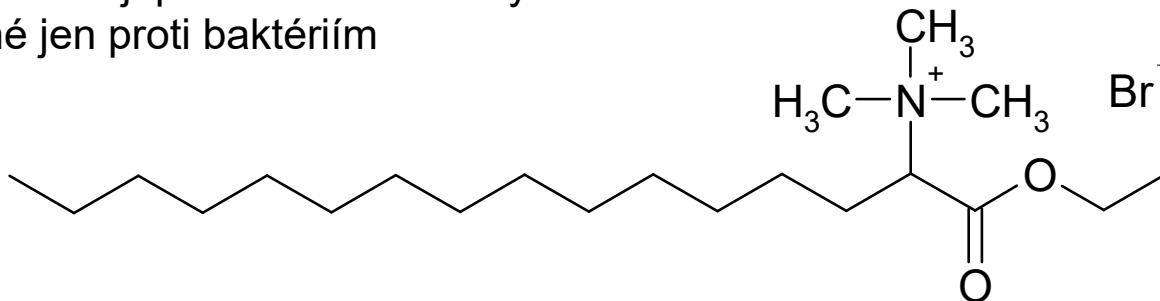
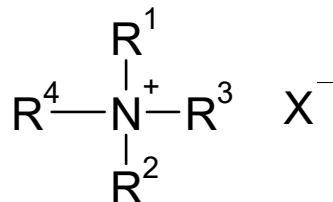
4. Aldehydy

formaldehyd – methanal HCO

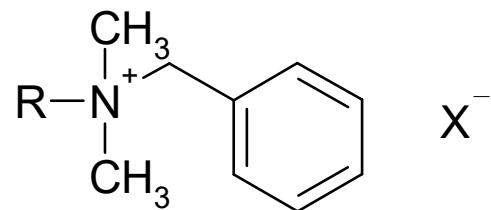
- konzervace anatomických preparátů (vodný roztok – „formalín“)
- antiseptikum ústní dutiny a hrtanu – kloktadla – *Gargarisma formaldehydi Kutvirt*
- MÚ: reakce s bílkovinami – tvorba Schiffových bazí s volnými aminoskupinami - denaturace

5. Kvarterní amoniové sloučeniny

- povrchově aktivní látky – kationtové tenzidy - „invertní mýdla“
- MÚ: narušují povrchové bílkoviny bakterií
- účinné jen proti baktériím



**karbethopendecinium-bromid
Carbethopendecinii bromidum ČL 2009**



R = -C₁₂H₂₅ X = Br

benzododecinium-bromid

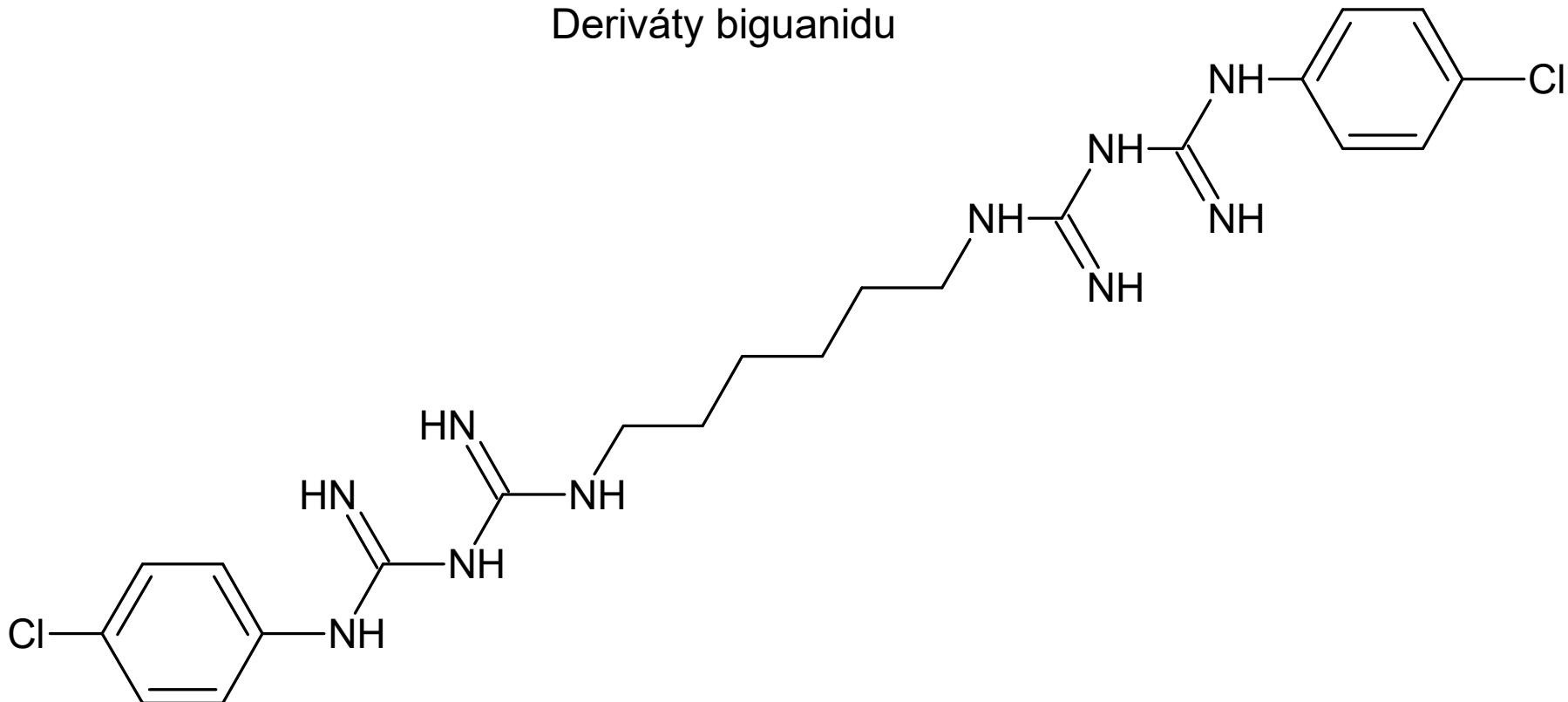
Benzododecinium bromatum ČSL 4
 Ajatin

R = C₈H₁₇ - C₁₈H₃₇ X = Cl

benzalkonium-chlorid

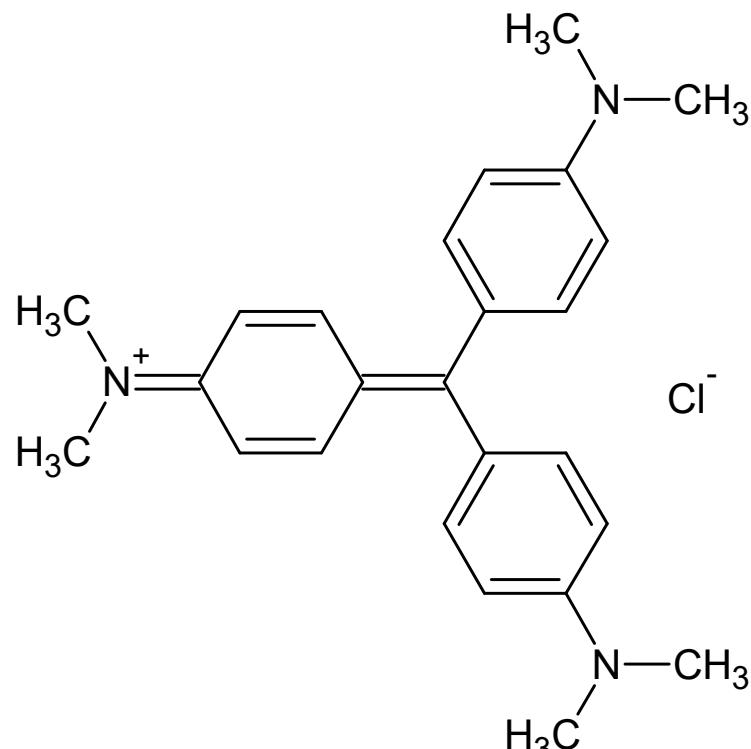
Benzalkonii chloridi solutio ČL 2009

Deriváty biguanidu



1,1'-Hexamethylenbis[5-(4-chlorfenyl)biguanid]
chlorhexidin

- impregnace náplastí s „polštářkem“, ústní vody
- MÚ: interakce s buněčnou membránou – blokuje životně důležité procesy na ní



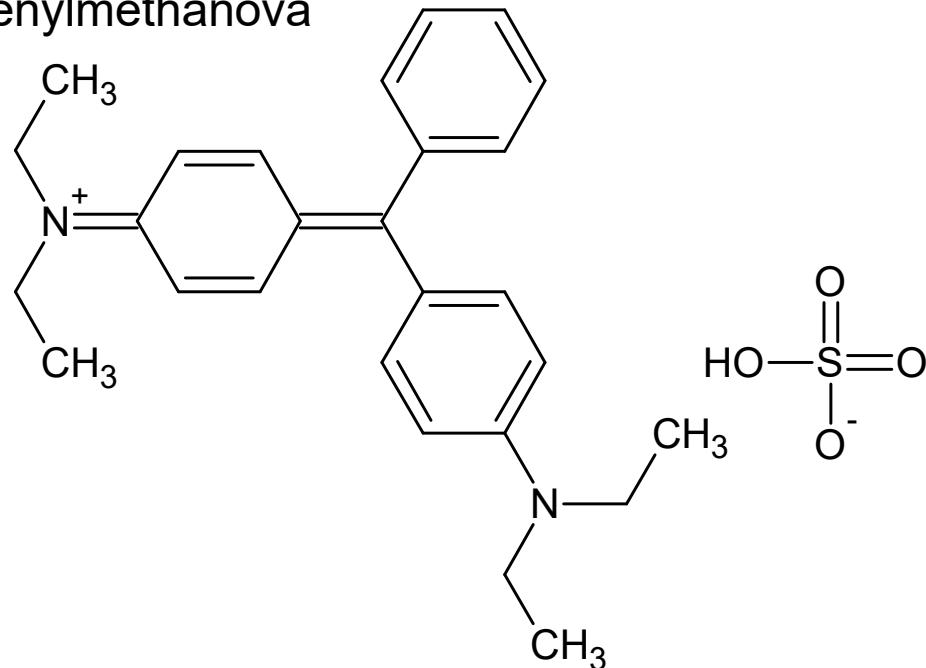
Methylrosanilinium chlorid

genciánová violet'

- antibakteriální, antifungální, anthelmitická aktivita
- topická léčba zánětů v dutině ústní nebo hrtanu vytíráním vatovým tampónem smočeným v roztoku
- kožní léze

Barviva

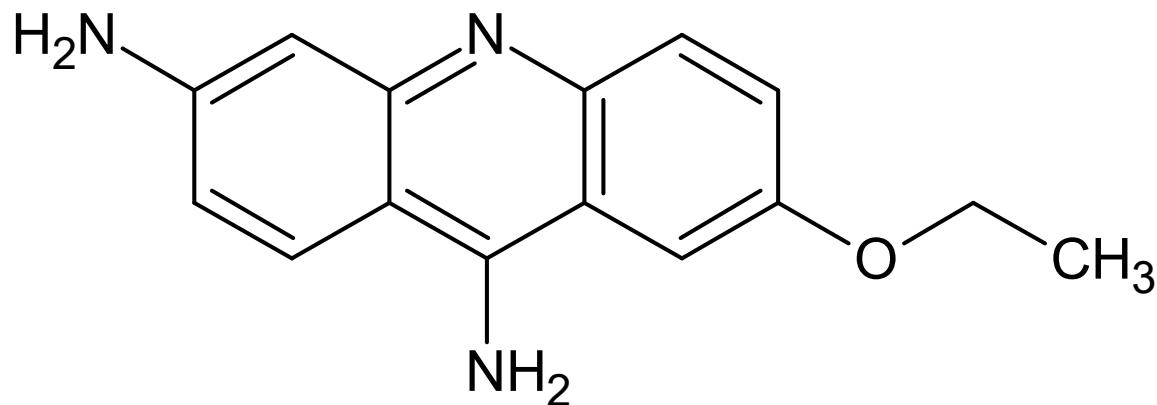
- trifenylmethanová



Brilantní zeleň

Viride nitens

- Solutio Novikov*



2,5-Diamino-7-ethoxyakridin

ethakridin

syn. rivanol

Ethacridini lactas monohydricus ČL 2009

• interkalace do DNA patogena