



Braunol®

Antisepticul dumneavoastră pentru piele, membrane mucoase și pentru tratamentul plăgilor

Braunol®

B | BRAUN
SHARING EXPERTISE

Posibile utilizări ale soluției Braunol®	Concentrații utilizate
Măsuri generale de igienă	
Dezinfecția igienică și chirurgicală a mâinilor	Concentrat
Dezinfecția tegumentului	Concentrat
Spălarea antiseptică (dezinfecția pacienților prin spălare)	1:2 până la 1:25 cu apă, soluție izotonă de clorură de sodiu, soluție Ringer sau soluție tampon fosfat
Băi antiseptice (parțiale)	1:25
Băi antiseptice complete (dezinfecția întregului corp într-o cadă de baie)	1:100 cu apă, soluție izotonă de clorură de sodiu, soluție Ringer sau soluție tampon fosfat. Timp de 15 min.
Chirurgie	
Dezinfecție preoperatorie a tegumentului	Concentrat (se încălzește în prealabil la temperatura corpului dacă este necesar)
Înainte de injecții, puncții, incizii	Concentrat

Aplicare: Poate fi diluat cu apă (sterilă), soluție izotonă de clorură de sodiu, soluție Ringer sau soluție tampon fosfat conform recomandărilor de utilizare din APP Nr. 13880/2021/01-06.

În general, trebuie prevenite acumulările de soluție sub pacient.



...calea cea mai ușoară
către concentrațiile
potrivite pentru utilizare

1 + 0	➔	Braunol® nediluat = concentrat
1 + 1/2	➔	1 parte Braunol® la 1/2 parte apă
1 + 1	➔	1 parte Braunol® la 1 parte apă
1 + 2	➔	1 parte Braunol® la 2 părți apă
1 + 3	➔	1 parte Braunol® la 3 părți apă
1 + 4	➔	1 parte Braunol® la 4 părți apă
1 + 5	➔	1 parte Braunol® la 5 părți apă
1 + 9	➔	1 parte Braunol® la 9 părți apă
1 + 19	➔	1 parte Braunol® la 19 părți apă
1 + 24	➔	1 parte Braunol® la 24 părți apă
1 + 99	➔	1 parte Braunol® la 99 părți apă

Diluțiile trebuie întotdeauna preparate proaspete.

Pharmony

Importator exclusiv în Republica Moldova
Pharmony SRL
mun. Chișinău, str. Durlești 4, MD-2071, Republica Moldova
telefon: +373 68 698 878
email: info@pharmony.md

Braunol®

B | BRAUN
SHARING EXPERTISE

... fără alcool și cu eficacitate bactericidă de la 15 secunde



Braunol® este o soluție apoasă universală de iod-povidonă pentru toate tipurile de dezinfecție efectuate pe și pentru pacient. Ingredientul activ iod-povidonă (PVP-iod) are un spectru larg antimicrobian: distruge bacteriile, inclusiv MRSA, funghi, levirile și numeroase virusuri anvelopate.



Ambalare	REF
Flacon 100 ml	180311
Flacon 500 ml	180312
Flacon 1000 ml	180313

COMPOZIȚIE:

Soluție de iod-povidonă care oferă în orice moment 10% iod liber, corespunzător 7,7 g iod/1000 ml. Excipienți: Dihidrogen fosfat de sodiu dihidrat, macrogol lauril eter 9 EO, iodat de sodiu, hidroxid de sodiu, apă purificată.

APP Nr. 13880/2021/01-06

CONTRAINDICAȚII:

- Hipersensibilitate la substanța activă sau la oricare dintre excipienți;
- Hipertiroidie sau alte boli simptomatice ale glandei tiroide;
- Sindrom de dermatită herpetiformă;
- Înainte și după radioterapie;
- Sugari cu greutate la naștere < 1500 grame.

Acest material este destinat exclusiv profesioniștilor din domeniul sănătății. Braunol® este un medicament care se eliberează fără prescripție medicală. Pentru informații complete consultați Rezumatul Caracteristicilor Produsului. Pentru raportarea evenimentelor adverse vă rugăm să utilizați următoarele date de contact: +373 68 698 878 sau Email: info@pharmony.md

Braunol®

B | BRAUN
SHARING EXPERTISE

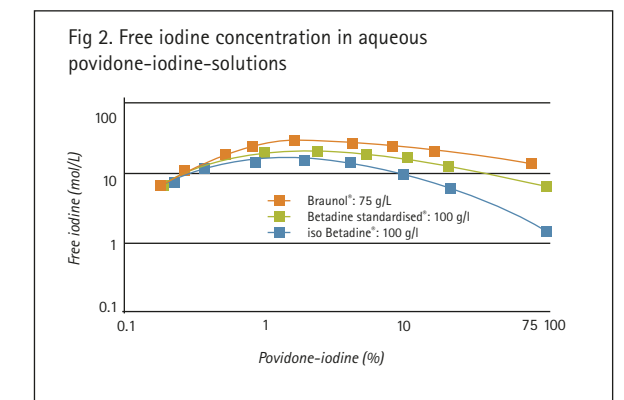
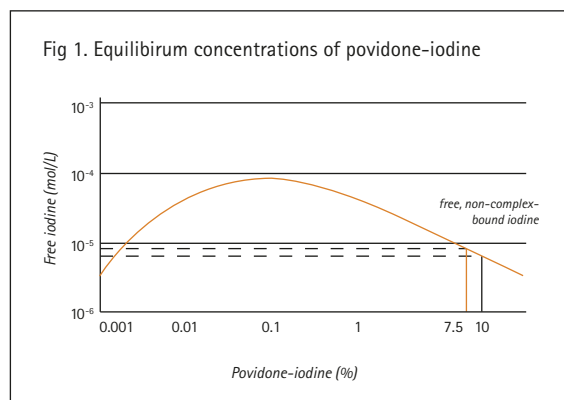
... fără alcool și cu eficacitate bactericidă de la 15 secunde

CHIMIA ȘI STANDARDIZAREA IODULUI

Iodul ca element chimic este clasificat printre halogeni, a VII-a grupă principală a sistemului periodic, împreună cu fluor, clor, brom și astatin. La temperatura camerei, iodul elementar formează cristale negru-violete și tinde să se „sublimeze”, adică cristalele își schimbă imediat starea de agregare, formând vapori violet închis, care pe suprafețele mai reci pot precipita din nou sub formă solidă.

S-a demonstrat că cel puțin șapte subspecii de iod reacționează între ele în soluție apoasă în cadrul unor echilibre complexe; cu toate acestea, dintre acestea, iodul elementar este specia care prezintă cea mai mare activitate microbicidă.

În plus, odată cu diluția apoasă crescândă a iod-povidonei, paradoxal, mai mult iod elementar este eliberat (până la o diluție maximă de 1:100). Acest principiu a fost investigat și descris pentru prima dată în detaliu de profesorul W. Gottardi din Austria (1985 și 1991). Eliberarea maximă de iod este atinsă cu o concentrație de iod-povidonă de 0,1% (vezi Figura 1).



Rackur a explicat acest fenomen de diluare prin formarea de agregate polimerice care „depozitează” iod necomplexat ca într-un acumulator (1985). Odată cu creșterea diluției apoase, aceste agregate se disociază și eliberează iodul „depozitat” anterior, ca urmare crește eficacitatea microbicide a soluției.

Comparația rezultatelor studiului lui Gottardi (1985 și 2001), Atemnkeng și colaboratorii (2006), Atemnkeng și Plaizier-Vercammen (2006) și Rackur (1985) confirmă acest fenomen și arată că eliberarea de iod este esențială pentru eficacitatea microbicidă a soluției antiseptice, așa cum se arată în figura 2.

În concluzie, principala diferență dintre Braunol® și toate celelalte soluții POV-I este concentrația. Prin studiile mai sus menționate, s-a dovedit că odată cu diluția din ce în ce mai mare a soluției apoase de iod-povidonă se eliberează mai mult iod elementar, prin urmare concentrația Braunol® are un nivel mai ridicat de iod liber și astfel este mai puțin predispusă la contaminarea exogenă și în același timp are o activitate microbicidă mai mare.

Literatură

1. Gottardi W. (1985) « The influence of the chemical behavior of iodine on the germicidal action and disinfectant solution containing iodine » J. Hosp. Infect., 6(Suppl), 1
2. Gottardi W. (2001) «Chapter 8: Iodine and Iodine Compounds» in S. S. Block (eds.) «Disinfection, Sterilization, and Preservation », 5th edition Lippincott Williams Et Wilkins, ISBN 0-683-30740-1
3. Atemnkeng N. A., Plaizier-Vercammen J., Schuermans A. (2006) «Comparison of free and bound iodine and iodide as a function of the dilution of three commercial povidone-iodine formulations and their microbicidal activity » Int. J. Pharmaceutics, 317, 161-166
4. Atemnkeng N. A., Plaizier-Vercammen J. (2006) «Comparison of free iodine as a function of the dilution of two commercial povidone-iodine formulations» J. Pharmacie de Belgique, 61/1, 11-13