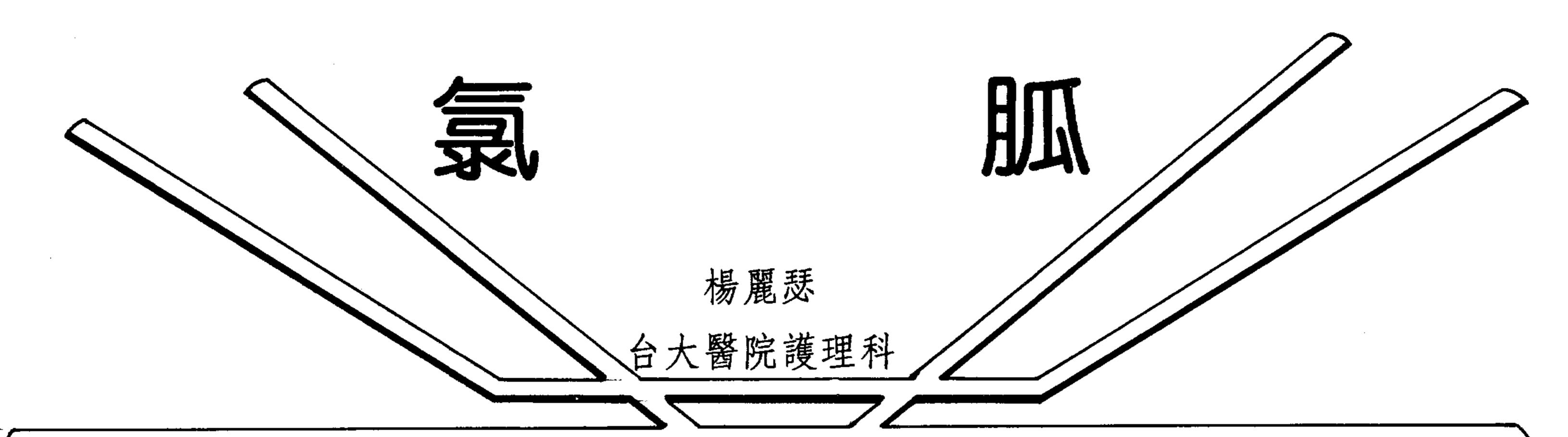
@消毒及滅菌方法與技術專欄(+)



氯胍(Chlorhexidine)最早於英國一藥廠實驗室合成,因它的殺菌力,對人毒性小,加上它與皮膚黏膜之結合力強,使它成為外用消毒劑,經常使用於皮膚、傷口、黏膜及牙科口腔之消毒,它亦作為一些藥物的保存劑,如眼科溶液,或環境用物之消毒。

特性

氯胍本身一強鹽基,不太溶於水,當它與酸結合反應形成鹽基鹽,可使它易溶解成水溶液,最常用的是與葡萄酸結合成20%W/V水溶液,即市售之西必定葡萄酸液(Chlorhexidine gluconate solution),其溶液和粉劑是無色無味,與酸結合物略苦味,其合成可溶解在水、酒精、聚乙二醇及丙二醇等溶液,其水溶液在pH值5—8間相當穩定。若pH高於8時,氯胍鹽基易產生沉澱,在太酸性的情況下,則化合物穩定性降低導致其活性減退。

氣胍是陽離子鹽基,一般它本與陽離子製劑互容,如Cetrimide、Benzalkonium chloride(商品名Antiseptal,zephiran)等,而與陰離子製劑互斥,如肥皂、Sodium lauryl sulfate等。一些非離子物質如清潔劑等雖不直接與氯胍鹽基作

用,但亦會抑制其作用,它會吸附在低密度的聚乙稀(Polyethelene)、新玻璃上,故使用容器不適合用低密度之聚乙稀,而需使用高密度之聚乙稀或高密度聚品。整个(Polypropylene)或處理過之玻璃容器。軟木塞含丹寧酸(Tannin)亦會抑制氯胍。中期,故瓶蓋不適用軟木塞或乾木機墊。它亦易被纖維吸附,若以氯胍處理過物品,再以次氯酸漂白劑清洗,會造成褐色染漬,可用Sodium perborate等氯化物漂白。

稀釋的氯胍(<1.0% W/V)可以高壓蒸汽滅菌(115℃,30分,或121℃-123℃,15分),若高濃度(>1.0% W/V)溶液以高壓蒸汽滅菌會產生不溶解之沉澱物,故不適合,需以過濾滅菌法處理。稀釋溶液易遭污染,有用加熱處理或加化學消毒劑,如酒精類來預防,其溶液應避光避熱保存。

殺菌範圍

氯胍對微生物的作用,主要作用於細胞膜,改變細胞膜電位,使其破裂,破裂膜內物使細胞蛋白和核酸產生沉澱。其殺菌力依菌種有很大差異,一般它對革蘭氏陽性菌較有效,對革蘭氏陰性菌效果較

差,與細菌作用亦與pH值相關,如對葡 萄球菌和大腸桿菌之作用會因pH值上升 而增加,但對綠膿桿菌則相反,在pH值 較低情況下作用強。它無法殺死結核桿 菌,在高濃度溶液有抑菌作用,但需加酒 精溶液才能殺死結核桿菌。它也無法殺滅 孢子,但有些研究指出若加熱70℃時可加 強其對孢子作用。它對病毒作用亦是部分 有效。一般對有脂肪外套封皮的病毒如呼 吸道病毒、泡疹病毒、巨細胞病毒較有 效,而對一些無脂肪外套之病毒如腸病 毒、小兒麻痺等病毒無效,對目前大家很 關心的引起愛滋病的HIV病毒,其具脂肪 外套亦被認為有效,曾有研究的4%氯胍 洗手劑及0.5% +70% Alcohol製劑測試發 現對第一型HIV有效。它對黴菌的作用, 亦是因菌種而異。對表皮癬菌,念珠球菌 等有效曾有人質疑對抗生素產生抗藥性之 微生物是否亦對氣胍產生抗性。雖有一些 人員以MIC測試發現MRSA(methicillin resisitant Staphylococcus aureus)比 MSSA(methicillin - sensitive Staphylococcus aureus)對氣脈的敏感性低,但亦有 其他人的測試發覺並無差異。故在MRSA 流行時還是可以使用氣胍控制。

臨床使用

- 1. 最常使用於手及皮膚消毒,洗手用的製劑市售的為4%Hibiscrub。亦有加入酒精和潤滑劑作為緊急洗手用。
- 2.作黏膜消毒,如牙科口腔消毒,以0.1% 作漱口水,可治療鵝口瘡,可減少牙齒 之菌數,降低牙菌斑,防止蛀牙。作會 陰沖洗,產褥消毒。

- 3.使用於傷口,黏膜沖洗,用於傷口黏膜 者需以無界面活性劑溶液。
- 4. 氯胍對器械具腐蝕性,尤其對有鏡片之器械,雖加0.1% sodium nitrate可減少腐蝕性,但目前有更適合方法,故不太適合作器械消毒,可作一般用物清潔。
- 5. 氣胍的同一種消毒劑,商品沙威隆(Savion),是氣胍水溶液加Cetrimide(它是種類似四級胺的消毒劑)及酒精合成之消毒劑,主要亦是用在皮膚之消毒,有不同製劑,亦有用於器械者。不適合作需滅菌器械之消毒。

氯胍的毒性方面,一般它對皮膚不太刺激,除非非常高濃度,它亦不易由黏膜吸收,致癌報告很少。但會經CSF吸收造成神經傷害,故不適中耳手術。

參考資料

- 1.Denton GW: Chlorhexidine. In Block SS. ed. Disinfection, Sterilization and Preservation. 4th ed. Phildelphia: Lead Febiger, 1991:274-87.
- 2. 盧光舜:消毒學(再版)台北南山堂出版社 1985:76-82.