

男 金 光 齒科用 씨멘트의 酸度에 關한 實驗的 研究

男 光 金

A STUDY ON THE ACIDITY OF CERTAIN DENTAL CEMENTS

Kwang Nam Kim, D.D.S., M.S.D., Ph.D.

Abstract

This present paper was undertaken to study on the acidity of certain dental cements of various powder/liquid ratios at the various time after the start of mix.

In this experiment tests were conducted on 3 types of cements: zinc phosphate, copper and silicate cement.

800mg of each powdered cement at the various time after the start of mix were immersed in 20ml of distilled water and the pH was measured by means of pH meter.

The obtained result was summarized in the following:

(1) The pH changes of zinc phosphate cement were shown higher than those of copper and silicate cement.

The general pattern of pH changes for copper cement was similar to that of zinc phosphate cement, while the pH of silicate cement, both initially and at 48 hours, was lower about 1.0 pH unit than for zinc phosphate cement.

(2) The general pattern of pH changes for each cement was shown that the pH at 30 minutes after the start of mix was low but at 1 hour the pH was increased rapidly, approaching neutrality in 24 to 48 hours.

(3) The pH of the thin mix for all dental cements used were lower about 1.0 pH unit than those of thick mix at 1 hour after the start of mix.

一 目 次

- 第一章 緒論
- 第二章 實驗材料 및 實驗方法
- 第三章 實驗成績
- 第四章 總括 및 考按
- 第五章 結論
- 參考文獻

第一章 緒論

齒科補綴物의接着劑 또는齒髓의覆卓劑로使用되는
齒科用 씨멘트의酸度에關한研究는齒髓의反應과
聯시켜여러學者들에依하여報告되었다.

많은研究家들은몇齒科用 씨멘트는그初期酸度가
齒髓損傷의原因이될수있다고주장했다.^{1, 6, 7, 13, 14, 15)}
Crowell¹⁾, Worner²⁾와 Norman, et al.⁷⁾등은

몇 齒科用 씨멘트를 凝固된 후 粉末이나 Disk를 만들어 間接의인 方法으로 그 酸度를 測定했으며 Kleinberg¹⁷,
¹⁸,¹⁹는 特수한 Antimony Microelectrode를 만들어 凝固씨멘트의 酸度를 直接 試驗管과 生體에서 測定하는데 성공했다.

그후 Norman, et al.²²,²³,²⁴들은 0.5mm의 직경을 가진 Microantimony Electrode를 고안하여 凝固씨멘트의 酸度를 여러 方法으로 試驗管과 生體에서 直接 測定하여 비교한바 있다.

著者は 搅拌後 時間經過에 따라 그리고 粉末과 液의 비율을 달리함에 따라 齒科用 씨멘트의 酸度變化를 觀察하기 위해서 臨床에서 많이 使用되고 있는 몇 종류의 齒科用 씨멘트를 間接의인 方法으로 그 酸度를 測定하였다. 兴味있는 結果를 얻었기에 이를 報告하는 바이다.

第二章 實驗材料 및 實驗方法

1) 實驗材料 : 本實驗에 使用한 齒科用 씨멘트는 Table 1에 表示된 바와 같이 現在臨床에서 널리 使用되는 磷酸亞鉛 씨멘트 3種類, 銅씨멘트 2種類 그리고 硅酸鹽 씨멘트 2種類를 選擇하였다. 이들 씨멘트는 各 會社의 指示에 따라 操作하는 것을 原則으로 하였다.

Table 1. Brands of Dental Cement Used

Brand of Cement	Manufacturer
Zinc phosphate	
Tenacin	The L. D. Caulk Co.
Fleck's Cement	Mizzy, INC.
G-C's Elite Cement	The G-C Chemical MFG. Co., LTD.
Copper	
Fleck's Red Copper	Mizzy, INC.
Lee Smith Red Copper	Lee Smith Co.
Silicate	
M.Q. Silicate Filling Material	S. S. White Co.
Syntrex	The L. D. Caulk Co.

2) 實驗方法 : 實驗材料로 使用한 齒科用 씨멘트는 搅拌後 凝固된 것을 200mesh sieve size의 粉末을 만들었다.

各 試料 800mg을 試驗管內秤量하고 여기에 중유수 20ml을 첨가하여 混濁溶液을 만들고 즉시 이것의 酸度를 pH meter로 測定하였다.

本實驗은 室溫이 20°±1°C, 濕度가 75~85%의 室內에서 行했으며 時間經過에 따라 凝固씨멘트의 酸度變化를 觀察하기 위하여 齒科用 씨멘트를 搅拌後 30分, 1, 2, 4, 8, 24 그리고 48時間의 時間差를 두어 室內에 放置하였다가 粉末을 만들고 여기에 중유수를 첨가하여 이것의 酸度를 測定하였다. 또 씨멘트의 粉末對液의 比率에 따라 그것의 酸度變化를 觀察하기 위해서 各 씨멘트의 代表의인 것 1種類를 選擇하여 粉末對液의 比率을 다르게 하여 搅拌하고 1時間經過後 같은 方法으로 그 酸度를 測定해 보았다. 本 實驗에 使用한 씨멘트의 粉末對液의 比率은 Table II에 表示된 바와 같다.

Table II. Dental Cements and Ratios of Powder to Liquid Employed

Cement	Ratio of Powder to Liquid (Gm./ml.)		
	Standard Consistency	Thin Mix	Thick Mix
Zinc Phosphate			
Tenacin	1.30/0.5	1.30/0.7	1.30/0.3
Fleck's Cement	1.60/0.5		
G-C's Elite Cement	1.60/0.5		
Copper			
Fleck's Red Copper	1.80/0.5	1.80/0.7	1.80/0.3
Lee Smith Red Copper	1.85/0.5		
Silicate			
M.Q. Silicate Filling Material	1.50/0.4	1.50/0.6	1.50/0.2
Syntrex	1.52/0.4		

第三章 實驗成績

本實驗 成績은 Table III, IV와 Fig. 1에 表示된 바와 같다. Table III와 IV에 表示된 數値은 같은 實驗을 같은 條件下에서 3번 行하여 얻은 算術平均値이다.

本實驗 成績에 依하면 搅拌後 30분에는 磷酸亞鉛씨멘트의 pH가 4.81, 銅씨멘트가 4.21 그리고 硅酸鹽씨멘트가 3.71로 비교적 pH가 낮았으며 1시간後부터는 급격히 pH가 높아져서 48시간後에는 磷酸亞鉛씨멘트가 6.57, 銅씨멘트가 6.40 그리고 硅酸鹽씨멘트가 5.48로 그 酸度는 점점 中性에 가까워졌다.

또 各 씨멘트의 粉末對液의 比率을 정상적인 것 보다 크게하고 적게하여 搅拌하고 1시간後 酸度를 비교한 결과 그 pH는 둘째 搅拌한 것인 되게 搅拌한 것 보다 약 1.0單位 낮았다.

Table III. The pH of Dental Cements at Various Time after the Start of Mix.

Cement	pH* of Dental Cement						
	30 Min	1 Hr	2 Hrs	4 Hrs	8 Hrs	24 Hrs	48 Hrs
Zinc Phosphate	4.81	5.35	5.40	5.51	5.67	6.28	6.57
Copper	4.21	5.20	5.35	5.48	5.59	6.10	6.40
Silicate	3.72	4.30	4.38	4.49	5.12	5.42	5.48

* Each data represents the mean value for three separate experiments.

Table IV. The pH of Dental Cements of Various Ratios of Powder to Liquid at 1 Hour from the Start of Mix.

Cement	pH* (after 1 Hr.)		
	Thin Mix	Standard Consistency	Thick Mix
Zinc Phosphate (Tenacin)	4.76	5.27	5.92
Copper (Fleck's Red Copper)	4.72	5.36	5.70
Silicate (M.Q. Silicate F.M.)	3.90	4.72	4.86

* Each data represents the mean value for three separate experiments.

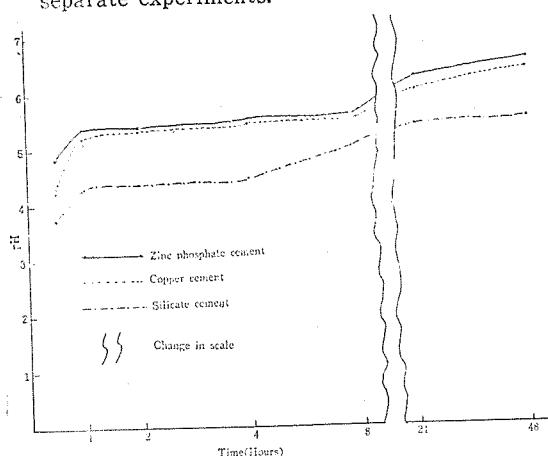


Fig. 1. The pH of Dental Cements at Various Time after the Start of Mix.

第四章 總括 및 考察

著者は 磷酸亞鉛セメント, 銅セメント 그리고 硅酸鹽セメント의 酸度를 凝固後 時間의 間隔을 두고 間接의 方法으로 測定하였으며 또 粉末對液의 比率을 다르게 하여

攪拌後 1時間毎 セメント의 酸度를 같은 方法으로 測定하였다.

本實驗 成績에 依하면 磷酸亞鉛セメント는 攪拌後 時間經過에 따라 그 pH의 變化는 가장 높았으며 그 다음은 銅セメント로 이 것은 磷酸亞鉛セメント와 비슷한 酸度의 變化를 보았다.

硅酸鹽セメント는 그 pH가 全般的으로 磷酸亞鉛セメント보다 약 1.0 pH單位 낮게 變化하였다.

本實驗結果는 Norman, et al.²²⁾등의 研究業績과 類似하다. Norman, et al.²²⁾등은 凝固セメント를 Disk 모양으로 만들어 Microantimony Electrode로 直接 그 酸度를 測定하였다. 이들은 試片의 表面과 內面의 酸度를 비교한結果 表面이 內面보다 全般的으로 pH가 항상 낮았으며 또 試片을 空氣中, 水中 그리고 100% 濕度容器속에 保管하면서 그 酸度를 測定한結果 空氣中에 방치한 것이 다른 두곳에 保管한 것보다 그 pH가 낮았다고 報告했다.

Crowell¹¹⁾은 本實驗과 비슷한 方法으로 凝固セメント의 酸度를 測定한結果 24時間後의 磷酸亞鉛セメント는 그 pH가 6.0~6.2였으며 硅酸鹽セメント는 5.2~5.4였다. 本實驗에서는 24時間後 磷酸亞鉛セメント는 그 pH가 6.28이었으며 硅酸鹽セメント는 5.42였다. Harvey, et al.⁶⁾등도 間接의 方法으로 銅セメント의 酸度를 24時間後에 測定한結果 그 pH가 4.5~6.5였다. 이 結果도 本實驗 成績과 類似하다.

Norman, et al.²²⁾등은 セメント의 粉末對液의 比率을 다르게 하여 凝固セメント의 酸度를 直接 測定한結果 정상적인 粉末對液의 比率로 攪拌한 것과 되게 攪拌한 것은 그 酸度가 비슷하게 變化했으며 다만 둘째 攪拌한 것은 위의 것에 비해 0.5~0.1 pH單位 낮게 變化하였다고 報告했다.

그러나 本實驗에서는 粉末對液의 비율을 달리하여 攪拌하고 그후 1時間될때 間接의 方法으로 그 酸度를 測定한結果 둘째 攪拌한 것은 정상적인 것 보다 약 0.5pH單位가 낮았고 첫째 攪拌한 것에 비해서는 약 1.0pH單位가 낮았다. Virmani, et al.²⁴⁾등은 몇 齒科用 セメント의 酸度를 直接 生體에서 測定한結果 磷酸亞鉛セメント는 그 pH가 生體에서 보다 試驗管에서 더욱 높게 變化하였으나 銅セメント와 硅酸鹽セメント는 生體에서 보다 試驗管에서는 더욱 낮게 變化하였다고 했다.

Swartz²¹⁾는 放射性 磷酸을 함유하고 있는 液으로 처리한 磷酸亞鉛セメント를 使用하여 研究한結果 어떤 齒牙에서는 セメント로부터 유리된 酸이 象牙質 속으로 1.5mm까지 침투되었다고 報告했다.

以上의 結果들을 綜合해 볼때 齒髓에 接近된 깊은 道에서는 몇 齒科用 セメント는 그 初期酸度가 齒髓에 抵

傷을 줄 수 있는 要因이 될 수 있다고 料된다.

第五章 結 論

著者は 臨床에서 使用되는 몇 가지 齒科用 씨멘트의 淬固後 時間に 따른, 粉末對液의 比率에 따른 酸度의 變化를 觀察하였으나 아래와 같은 結論을 얻었다.

(1) 淬固後 時間に 따른 pH變化는 磷酸亞鉛씨멘트가 가장 높았으며 그 다음 銅씨멘트로 이는 磷酸亞鉛씨멘트와 비슷한 變화를 보였다.

硅酸鹽씨멘트는 그 pH가 全般的으로 磷酸亞鉛씨멘트보다 약 1.0pH單位 낮게 變化하였다.

(2) 各 씨멘트의 pH曲線은 搅拌後 30분에는 비교적 pH가 낮았으며 1時間부터는 급격하게 높아져서 서서히 48時間에는 中性에 가까워지는 양상을 보였다.

(3) 正常的인 粉末對液의 比率보다 높게 搅拌한 씨멘트는 되게 搅拌한 것 보다 搅拌後 1시간에서 pH가 약 1.0單位 낮았다.

References

- 1) Crowell, W.S.: Physical chemistry of dental cement, J. Amer. Dent. Ass., 14:1030-48, 1927.
- 2) Worner, H.K.: The properties of commercial zinc phosphate cements, Aust. J. Dent., 44: 123-41, 1940.
- 3) Worner, H.K.: The properties of dental silicate cements, Aust. J. Dent., 44:272-93, 1940.
- 4) Worner, H.K.: The physical and mechanical properties of "Copper Cements", Aus. J. Dent., 44:411-16, 1940.
- 5) Harvey, W. and Lebrocq, L.F.: The acidity of dental cements, Brit. Dent. J., 77:61-69, 1944.
- 6) Harvey, W. and Lebrocq, L.F.: The acidity of dental cements, Brit. Dent. J., 77:89-99, 1944.
- 7) Norman, R.D., Swartz, M.L. and Phillips, R.W.: Studies on the solubility of certain dental materials, J. Dent. Res., 36:977-85, 1957.
- 8) Roydhouse, R.H.: Silicate cements and acid production, J. Dent. Res., 40:258-63, 1961.
- 9) Manley, E.B.: Pulp reactions to dental cement. Proc. Roy. Soc. Med. Sect. Odont., 36:488-99, 1943.
- 10) Zander, H.A.: The reaction of dental pulps to silicate cements, J. Amer. Dent. Ass., 33:1233-43, 1946.
- 11) Zander, H.A. and Pejko, I.: Protection of the pulp under silicate cements with cavity varnishes and cement linings, J. Amer. Dent. Ass., 34:811-19, 1947.
- 12) Griffith, J.R. and Ware, A.L.: An evaluation of dental cements, Aust. Dent. J., 5: 285-89, 1960.
- 13) Gurley, W.B. and Van Huysen, G.: Histological changes in teeth due to plastic filling materials, J. Amer. Dent. Ass., 24:1806-16, 1937.
- 14) Zander, H.A., Glenn, J.F. and Nelson, C.A.: Pulp protection in restorative dentistry, J. Amer. Dent. Ass., 41:563-73, 1950.
- 15) Boyd, J.F., Jr. and Mitchell, D.F.: Reaction of subcutaneous connective tissue of rats to implanted dental cements, J. Prost. Dent., 11:174-83, 1961.
- 16) Thompson, F.C. and Brudevold, F.: The micro-antimony electrode suitable for intra-oral pH measurements in man and small experimental animals, J. Dent. Res., 33:849-53, 1954.
- 17) Kleinberg, I.: The construction and evaluation of modified types of antimony microelectrodes for intraoral use, Brit. Dent. J., 104:197-204, 1958.
- 18) Kleinberg, I.: Studies on dental plaque. I.: The effect of different concentrations of glucose on the pH of dental plaque in vivo, J. Dent. Res., 40:1087-1111, 1961.
- 19) Kleinberg, I.: Studies on the influence of diet on the dental plaque with special reference to the initiation of caries, Ph.D. thesis, University of Durham, 1958.
- 20) Wilson, A.D., Kent, B.E. and Lewis, B.G.: Zinc phosphate cements: Chemical study of in vitro durability, J. Dent. Res., 49:1049-1054, 1970.
- 21) Swartz, M.L., Niblack, B.F., Alter, E.A., Norman, R.D. and Phillips, R.W.: In vivo studies on the penetration of dentin by constituents of silicate cement, J. Amer. Dent. Ass., 76:573-578, 1968.
- 22) Norman, R.D., Swartz, M.L. and Phillips,

- R.W.: Direct pH determination of setting cements, I: A test method and the effects of storage time and media, J.Dent. Res. 45:136-143, 1966.
- 23) Norman, R.D., Swartz, M.L., Phillips, R.W., and Raibley, J.W.: Direct pH determinations of setting cements, II. The effects of prolonged storage time, powder/liquid ratio, temperature and dentin, J. Dent. Res. 45:1 214-1219, 1966.
- 24) Virmani, R., Norman, R.D., Swartz, M.L. and Phillips, R.W.: The pH of setting cements III. In vivo, J.Pros. Dent. 23:66-72, 1970.
- 25) Phillips, R.W.; Skinner's Science of Dental Materials, ed 7:466-525, The W.B. Saunders Co., 1973.

