

## *Diş Çürükleri ile Eser Elementler Arasındaki ilişkiler*

Mübin SOYMAN (\*)

Esas konumuza geçmeden önce uzun yillardanberi üzerinde çalışılan ve önemini giderek artıran çürük profilaksisinden birkaç kelime ile bahsetmek yerinde olacaktır. Bugün modern dişhekimliği açısından herşeyden önce dişleri sağlıklı olarak ağızda tutmanın cıvarlık kazanması ile pedodonti ve tedavi dalları da buna paralel olarak gelişme göstermektedir.

Diş çürüklerinin önlenmesi için öncelikle minenin ana maddesi sayılabilen inorganik yapının ağız ortamında çözülmesinin durdurulması gerekmektedir. Organik yapının da bu olayda rolü olsa bile bahsedilen ortamda pH'nın düşmesi ile asit karşısında inorganik

---

(\*) Diş Hastalıkları ve Konservatif Diş Tedavisi II Kürsüsü Asistanı.

yapı yıkılmaktadır. Bu durumda konu dişin inorganik kısmını teşkil eden hidroksiapatit kristallerine ion değişimi ile çeşitli elementlerin ilâvesi ile aside dayanıklı bir yapı yaratabilmeye dönüştürmektedir. Esasen minenin asitler karşısında eriyebilme oranını çeşitli elementler ile etkileyebilmek fikri uzun süreden beri düşünülmektedir (5).

Apatit, kimyasal formülü  $M_{10} (XO_4)_6 Z_2$  şeklinde heksagonal sisteme bağlı bir grup katı maddeye verilen isimdir. Bu yapıda M kısmı genellikle Ca, Pb, Sr, Ba gibi çift değerli katyonlar tarafından doldurulur. Kimyasal formülün  $(xo_4)$  şeklinde belirlenen diğer kısmı  $PO_4$ ,  $AsO_4$ ,  $VO_4$  gibi kompleks üç değerli anyonlardan meydana gelmiştir, Z bölümünde de tek değerli ionlar girer: OH, F, Cl. Apatitlerin büyük bir bölüm sentetik olarak elde edilirler. Bunlardan sadece ikisi, kalısiyumfluorapatit ( $Ca_{10} (PO_4)_6 F_2$ ) ve piromorfitt ( $Pb_{10} (PO_4)_6 Cl_2$ ) tabiatta oldukça bol miktarda bulunur. Apatitler gibi heteroionik katılar, triionik katılar olarak adlandırılırlar (24). Apatit kristali kimyasal ion yer değişimleri için uygun bir yapıdır ve periodik sıralamada elementlerin üçte birinden fazla bu yapıya belirli miktarlarda girebilmektedir (26). İşte dişin inorganik yapısını kimyasal formülü  $Ca_{10} (PO_4)_6 (OH)_2$  olan hidroksiapatit meydana getirmektedir.

Diş çürükleri, dişin inorganik yapısında yıkımı sağlayan değişiklikleri kapsamakta olup dişin hem inorganik hem de organik kısımlarının çözülmesi ile belirli basamaklar halinde ilerleyen bir olaydır, (21). Minenin inorganik yapısının ağız ortamında bozulması ile diş çürükleri arasında bir bağıntı olduğunu göre, bu inorganik yapının çözülmesini önleyebilecek çareler araştırılmıştır. Herşeyden önce belirli insan toplumlarda düşük sayıda çürük bulunması dikkati çekmiş ve bunun sebeplerinin ne olabileceği incelenmiştir. Yukarda dişin inorganik yapısını teşkil eden apatit kristallerinin pek çok element kabul edebileceği belirtmiştik. Bu noktadan hareket edilerek apatite çeşitli elementlerin girdiği ve bu yapıyı aside dayanıklı bir hale getirdiği kabul edilmiş ve önce istatistiksel sonra da kimyasal çalışmalarla konu ile ilgili ilerlemeler sağlanmıştır. Gerek pre-eruptive gerekse post-eruptive safhada en önemli etken olarak o toplumun kullandığı suyun kapsadığı mineraller gösterilmiş ve bahsedilen elementlerin bu yolla alındığı iddia edilmiştir (1, 7, 11, 17, 18, 19).

Sularında fluor bulunan toplumlarda çürük sayısında görülen azalma üzerine pek çok araştırma yapılmıştır. Esasen element olarak F periodik sistemde bulunduğu yeri dolayısı ile bazı özelliklere

sahiptir. Apatit yapısında fluorid ionu hidroksil grupları ile yer değiştirilmekte (21) ve bunun sonucu hidroksiapatite göre asit karışımında çözülmesi daha zor olan fluorapatit yapısı meydana gelmektedir (24). Biz burada F dışında kalan diğer eser elementlerin gerek kariojenik gerekse anti-kariojenik olarak çürükler üzerine etkilerini ortaya koymaya çalışacağız.

Eser elementler insan vücutuna ya atmosferden inhalasyon yolu ile veya deriden absorbe edilerek veya hatta içme suları ve yiyecekler ile girebilir. Çoğunlukla su ve yiyecekler elementlerin alınmasında en önemli etkendirler (19). Bugüne kadar sular taşıdıkları elementler göz önüne alınarak pek çok analize tabi tutulmuşlar ve elementler ile çürükler arasında istatistiksel bağıntı aranmıştır. Sonuç olarak bu bağıntı bazen bulunamamış, bazı elementlerde düşük bazlarında ise yüksek oranda ortaya konmuştur. Losee F. L. ve Adkins B. L. ise yeşil fasulyeler üzerinde yaptıkları araştırmada bu elementlerden sadece üçünün (Li, Mo, Sr) pişme esnasında sebze içinde tutulduğunu diğerlerinin ise suya geçerek ayrıldığını göstermişlerdir. Böylece bu üç element yiyeceklerle de vücuta girebilmektedir (17). Diş çürükleri ile kariojenik veya anti-kariojenik ilgisi olduğu ileri sürülen elementlerden en çok üzerinde durulanları şunlardır : Bakır, bor, itriyum istiyum manganez, molibden, selenyum, stronsiyum, vanadyum ve zirkonyum. Aşağıda ayrı ayrı bahsedeceğimiz elementlerden Cu, Mn, ve Se'un kariojenik diğerlerinin ise anti-kari-ojenik etki gösterdiği iddia edilmektedir.

Bakır (Cu) : Diş çürükleri ile ilgisi olduğu sadece istatistik araştırmalarla öne sürülen bir elementdir. Yapılan çalışmalar da Cu'un kariojenik etki gösteren bir element olduğu öne sürülmektedir (1, 11, 18). Bugün için kesin bir yargıya varmak imkansız ise de bahsedilen etkiyi gösterirken daima Mn ile birlikte bulunması profilaksi için ters yönde bir sinerjizm düşündürmektedir.

Bor (B) : Anti-kariojenik bir etki gösterdiği söylenen bu element üzerine çalışmalar genişletilmektedir. Araştırmalarda sularında yüksek oranda B minareti bulunan bölgelerde çürük sayısının azaldığı ve B'un çürüge karşı koruyucu bir etken olabileceği söylmektedir. (1, 2, 7, 18, 19). Ancak Liu F. T. Y. ve Lin H. S. fareler üzerinde yaptıkları deneysel çalışmada böyle bir durumu tespit edememişlerdir. Aynı çalışmada belirtilen B'un F ile birlikte kullanıldığında F'un etki-

sine antagonizm gösterdiği şeklindeki sonuç bu elementin pratik çalışmada kullanılabilme umidini azaltmaktadır (16).

**İtriyum (Y) :** Diğer eser elementler gibi su ve yiyeceklerle vücuda girip dış çürüklerini etkilediği konusunda istatistiksel önemli bir araştırma bulunmamasına rağmen yapılan hayvan deneylerinde Y'un dış çürükleri ile ilgisi olabileceği görülmüştür. Castillo Mercado R. ve Ludwig T. G. fareler üzerinde yaptıkları çalışmada bu elementin dış çürüklerini azalttığını ortaya koymuştur. Yine aynı yazarlar Y'un etkisinin ancak post-eruptive safhada gerçekleştiğini belirtmektedirler (6). Ancak bu elementin etki mekanizması henüz bilinmemektedir.

**Lityum (Li) :** Anti-kariojenik bir etken olabileceği öne sürülen elementlerden biri ise de çalışmalar henüz istatistiksel düzeydedir (1, 18, 19). Ayrıca yukarıda da belirttiğimiz gibi Li sadece sularla değil yiyeceklerle de vücuda alınabilmektedir (17). Tek başına koruyucu bir etkisine rastlanmadığını göre diğer elementler ile sinerjizm gösterdiği de düşünülebilir.

**Manganez (Mn) :** Cu gibi kariojenik etki gösteren bir element olduğu ileri sürülmektedir (1, 11, 18). Mn teorik olarak apatit ağ yapısına tam olarak uyabilecek elementlerdendir (15). Mn hakkında detaylı bilgilere sahip değilsek de diğer eser elementlerle sinerjizm göstermesi istatistik çalışmalarına bakıldığından beklenmelidir.

**Molibden (Mo) :** Saydığımız elementler içerisinde anti-kariojenik olarak tanınan Mo uzun süredir bilinmekde olup üzerinde çeşitli çalışmalar yapılmaktadır. Mo'nın F'a benzer etkisi yıllar önce dikkati çekmiştir. Son yıllarda A.B.D. nin Ohio eyaletinde yapılan araştırmalarda sularında Mo ve Sr bulunan bölgelerde çürük sayısında büyük düşümlere rastlanmıştır (1, 19). Başka eyaletlerde yapılan çalışmalarda da aynı sonuçlar alınmıştır (11, 18). Esasen bugün için Mo, Sr ve V ile ileriki yıllarda çürük profilaksisinin de kullanılabilen elementlerin başında gelmektedir. Mo'nın apatit yapısına girerek kariostatik bir etki gösterip göstermediği bilinmemektedir. Bowen W. H. e göre Mo plâk metabolizmasına etkili olabilir, ancak kendisi de yaptığı araştırmada bu durumu kanıtlayacak bulguları ortaya koymamıştır (4). Aynı yazara göre Mo, F lada bir sinerjizm göstermemektedir. Kosuge Y. freler üzerinde yaptığı çalışmada günlük beslenmede alınan Mo'in artırılması ile çürüklerin azaldığını saptamış-

tır (14). Ayrıca Mo yiyecekler tarafından da absorbe edilebilmekte ve vücududa alınması kolaylaşmaktadır (17). Sonuç olarak şunlar söylelenebilir : Sularında, çürük sayısını etkileyemeyecek seviyede F bulunan bölgelerde de yüksek Mo konsantrasyonunda kariostatik etki artmaktadır. Mekanizma henüz bilinmese de Mo bu konuda üzerinde araştırılması gereken bir elementdir.

Selenyum (Se) : Kariojenik etki gösteren birkaç eser elementden biri ve belki de en önemlididir. Se önce A.B.D. de sonra da S Birliği'nde yapılan çalışmalarla önem kazanmıştır. Hadjimarkos M. D. ve arkadaşlarının Oregon'da (12), Suchkov P. B. ve arkadaşlarının ise Chernovitsi bölgesinde (27) yaptıkları araştırmalarda Se artışı ile diş çürükleri artışı arasında belirli bir paralellik bulunmuştur. Da-ha sonraları konu derinleştirilmiş ve diğer eser elementler ile karşılaştırıldığında oldukça değişik ve enteresan bir yolla Se un diş çürüklerine sebep olabileceği ortaya konmuştur. Shearer T. R. e göre Se bilhassa pre-eruptive safhada mine veya dentinin organik yapısında ki proteinlere bağlanmaktadır. Bu olay sonucu organik matriks etkilenmekte ve giderek kalsifikasiyonun bozuk olmasına sebep olmaktadır. Böylece diş ağızındaki yerini aldıktan sonra diş etkenlere karşı daha hassas olmaktadır (25). Gelecek yıllarda konu daha da aydınlığa kavuşacaktır.

Stronsiyum (Sr) : Bu element İkinci Dünya Savaşı sonrası ve son yıllarda farklı konularda birdenbire önem kazanmıştır. Diş çürükleri ile ilgisi son senelerde farkedilen Sr bilhassa 1950 den sonra artan nükleer denemeler sonucu insan vücudunu için tehlikeli bir etken olmaya başlamıştır. Bu denemelerde yarı ömrü çok uzun (28,5 yıl) olan Sr<sup>90</sup> nin açığa çıkması ve Sr un rahatlıkla Ca ile yer değiştirip kemik ve dişlere birikmesi olasılığı yüzünden bu konuda geniş araştırmalar yapılmıştır (22, 23). Aynı yıllarda suların fluorlanması sonucu erimeyen radyoaktif Sr<sup>90</sup> F<sub>3</sub> nin kemiklere birikeceği ve ciddi tehlikeler göstereceği iddia edilmiş (13) ancak gerek nükleer denemelerin giderek azalması gerekse bu tehlikeleri kanıtlayacak durumların ortaya çıkmaması ile konu şimdilik önemini kaybetmiş gibidir. Buna karşılık Sr un anti-kariojenik etki gösterebileceği geniş araştırmalarla ortaya çıkmıştır. Dünyanın pekçok yerinde istatistiksel araştırmalar bu durumu kanıtlamıştır (1, 2, 7, 18, 19). Ayrıca Sr yiyecekler ile de alınabilmekde (17) ve apatit yapıya tam bir uyum gösterebilmektedir. (15). Bu bilgiler esas alınarak yapılan çalışmalarda Dedhiya M. G. ve arkadaşları Sr un hidroksiapatitin asit karşısında çözünmesini ge-

ciktirdiğini bulmuşlar (10) daha ileriki araştırmalarında ise Sr'un aynı etkiyi sağlarken F ile sinerjizm gösterdiğini saptamışlardır (9). Böylece son yıllar içinde kaybeden önemini yeniden kazanan Sr diş çürüklerini etkileyici bir element olarak Mo ile ön sırayı almaktadır.

**Vanadyum (V)** : Apatit oğ yapısına uyabilen (15) ve üzerinde önemle durulan birkaç elementden biridir. Diğer eser elementler gibi içilen sularla vücuta girdiği ve dişlerde birikerek anti-kariojenik bir etki gösterdiği söylenmektedir (11, 18, 19). Vatın vanadat ( $\text{VO}_4$ ) olarak apatit yapının üç değerli anyon kısmına girdiği sanılmaktadır. (24). Curzon M. E. J. ve Losee F. L. yaptıkları çalışmada yüksek ve düşük çürük oranına sahip bölgelerde ki kişilerin diş minelerinde V miktarını incelemişler fakat herhangi bir farklılık bulamamışlardır. (8). V'un tek başına değil diğer elementler ile birlikte sinerjistik bir etki gösterdiği de düşünülebilir.

**Zirkonyum (Zr)** : Zr üzerine yapılan istatistiksel araştırmalar sınırlıdır (2, 19). Buna karşılık Zr bugün klinik olarak üzerinde çalışılmaya başlanılan belirli sayıda elementlerden biridir. Zirkonyum-fluorid ( $\text{ZrF}_4$ ) ve Stanniyumheksafluorozirkonat ( $\text{SnZrF}_6$ ) ile geliştirilen araştırmalar başarılı sonuçlar vermektedir (13, 20). Zr'unda diğer eser elementler ile sinerjizm göstermesi olasılığı kuvvetlidir.

Diş çürükleri ile eser elementler arasında ki ilişkileri şu şekilde bağlamak yerinde olur :

Su ve yiyeceklerle vücuta alınan elementler gerek preeruptive gerekse post-eruptive safhalarda dişin inorganik veya organik yapısına girebilmektedir. Elementler bilhassa inorganik yapıyı etkilemeye ve diş ağız ortamında asitlere karşı dirençli bir duruma getirebilmektedirler. Şurası kabul edilmelidir ki belirli eser elementlerinin mi bu hâdiseyi geliştirdiği, yoksa birkaç elementin sinerjizm gösterecek mi bu olayı meydana getirdiği bugün için bilinmemektedir.

Yapılan çalışmalar eser elementlerden Mo, Sr ve V'un anti-kariojenik, Se'un ise kariojenik etki gösterebileceğini ortaya koymaktadır. Ayrıca F'un bazı elementlerle birlikte uygulanması sonucu profilaktik etkisinde önemli gelişmeler olabilir. Bundan dolayı bu elementlerin bugün profilakside ki yeri kabul edilen F ile birlikte kullanılabilme yollarını araştırmak daha da yararlı olacaktır. İlerde yapılacak çalışmalarla koruyucu dişhekimliğin de büyük atılımlar beklenmektedir.

## Ö Z E T

Bu yazıda diş çürükleri ile eser elementler arasında ki ilişkiler incelendi. Ayrıca dişin inorganik yapısı ile elementlerin birlikte gösterecekleri etkiler ortaya kondu.

## S U M M A R Y

In this paper, the relationships between dental caries and trace elements have been presented. Combined effect of these elements on caries has also been discussed.

## L I T E R A T Ü R

- 1 — **Adkins, B. L. ve Losee, F. L. :** A Study of Covariation the of Dental Caries Prevalance and Multiple Trace Element Content of Water Supplies, N. Y. State Dent. J. 36 : 618 - 22 Dec. 1970
- 2 — **Barmes, D. E. :** Caries Etiology in Sepik Villages - Trace Element, Micro-nutrient and Macronutrient Content of Soil and Food, Caries Res. 3 (1) : 44 - 59, 1969.
- 3 — **Berggren, H. ve Welander, E. :** The Caries Inhibiting Effect of Sodium, Ferric and Zirconium Fluorides, Acta Odont. Scand. 22 : 400 Ost. 1964
- 4 — **Bowen, W. H. :** The Effect of Fluoride and Molybdate on Caries Activity in Monkeys, Brit. Dent. J. 135 : 489 - 93 Dec. 4 1973
- 5 — **Bucanocore, M. G. ve Bibby, B. G. :** The Effects of Various Ions on Enamel Solubility, J. Dent. Res. 24 : 103 - 8 1945
- 6 — **Castillo Mercado R. ve Ludwig T. G. :** Effect of Yttrium on Dental Caries in Rats, Arch. Oral Biol. 18 : 637 - 40 May 1973
- 7 — **Curzon, M. E. J., Adkins, B. L., Bibby, B. G., ve Losee, F. L. :** Combined Effect of Trace Elements and Fluorine on Caries, J. Dent. Res. 49 (No 3) : 526 - 28 June 1970
- 8 — **Curzon, M. E. J. ve Losee, F. L. :** Vanadium Concentration in Human Enamel and Dental Caries, abstracted, IADR Program and Abstracts of Papers No: 437 1974

- 9 — **Dedhiya, M. G., Young, F., Hefferen, J. J. ve Higuchi, W. I.** : The Inhibition of Hydroxyapatite Dissolution by Sr<sup>++</sup> and Mg<sup>++</sup> under Partial Saturation Conditions in Solution Containing F<sup>-</sup>, abstracted, IADR Program and Abstracts of Papers No: 204 1974
- 10 — **Dedhiya, M. G., Young, F. ve Higuchi, W. I.** : Mechanism for the Retardation of the Acid Dissolution Rate of Hydroxyapatite by Strontium, J. Dent. Res. 52 (No. 5) : 1097 - 109 Sept. - Oct. 1973
- 11 — **Glass, R. L., Rothmann, K. J., Espinal, F., Velez, H. ve Smith, N. J.** : The Prevalance of Human Dental Caries and Water-Borne Trace Metals, Arch. Oral Biol. 18 : 1099 - 104 Sept. 1973
- 12 — **Hadjimarkos, D. M., Storwick, C. A. ve Remmert, L. F.** : Selenium and Dental Caries, An Investigation Among School Children of Oregon, J. Pediat. 40 : 451 - 55 1952
- 13 — **Kervin, J. G.** : Possible Biologic Hazards of Strontium 90 and Fluoridation, D. Digest 64 : 58 Feb. 1959,
- 14 — **Kosuge, Y.** : The Effect of Molybdenum in Diet on Nutrition and Incidence of Dental Caries in Rats, Shikwa Gaku 73 : 965 - 67 May 1973
- 15 — **Leicester, H. M.** : In Biochemistry of Teeth, St. Louis, C. V. Mosby Co., 1949 (Losee, F. L. ve Bibby, B. G. 18 den)
- 16 — **Liu, F. T. Y. ve Lin, H. S.** : Post-developmental Cariostatic Effect of Boron and its Synergistic Effects with Fluorine on Rat Dental Caries, abstracted, IADR Program and Abstracts of Papers No : 438 1974
- 17 — **Losee, F. L. ve Adkins, B. L.** : Anti-cariogenic Effect of Minerals in Food and Water, Nature, Lond. 219 : 630 - 31 1968
- 18 — **Losee, F. L. ve Bibby, B. G.** : Caries Inhibition by Trace Elements Other Than Fluorine, N. Y. State Dent. J. 36 : 15 - 19 Jan. 1970
- 19 — **Losee, F. L. ve Ludwig, T. G.** : Trace Elements and Caries, J. Dent. Res. 49 : 1229 - 35 1970
- 20 — **Muhter, J. C., Bixler, D. ve Stookey, G. K.** : The Clinical Effectiveness of Stanniumhexafluorozirconate as an Anti-cariogenic Agent, J. A. D. A. 76 (No. 3) : 558 - 63 March 1968
- 21 — **Newesely, H.** : Mechanism and Action of Trace Elements in the Mineralization of Dental Hard Tissues, Zyma SA Nyon, Switzerland 1972

- 22 — **Reiss, L. Z.** : Strontium-90 Absorbtion by Deciduous Teeth, Science 134 : 1669 - 73 24 Nov. 1961
- 23 — **Rosenthal, H. L., Austin, S. A. ve Eves, M. G. M.** : Strontium-90 Content of Sound and Carious Human Deciduous Teeth, Arch. Oral Biol. 13 : 357 - 60 1968
- 24 — **Saleeb, F. Z. ve De Bruyn, P. L.** : Surface Properties of Alkaline Earth Apa-tites, J. Electroanal. Chem. 37 : 90 - 118, 1972.
- 25 — **Shearer, T. R.** : Developmental and Post - developmental Uptake of Dietary Organic and Inorganic Selenium into the Molar Teeth of Rats, J. Nutrition 105 (No. 3) : 338 - 47 March 1975
- 26 — **Simpson, D. R.** : Problems of the Composition and Structure of the Bone Minerals, Clin. Orthop. 86 : 260 - 86 July - August 1972
- 27 — **Suchkov, B. P., Katsop, I. M. ve Gulgasenko A. I.** : Affection of the Popula-tion of the Chernovitsi Region with Caries in Association with Selenium Content in the Teeth, Stomatologija (Moskva) 52 : 21 - 23 March - April 1973