

Continue



Tuzların kullanım alanları

Evet, muhtemelen bilmiyorsunuz ama tuzun 14 bin kadar farklı kullanımı vardır (Mark Kurlansky - Tuz, İnsanlığın Tuzlu Tarihi) ve bu kadar önemli, bu kadar değerli bir madde daha bulmak kolay değildir. Bazı şeyler gibi tuz da ancak eksik olduğunda hissedilen, yaşamızdan çıktığı anda değeri anlaşılan maddelerden biridir ve normal koşullarda pek de önemsenmez. Hatta fark edilemez bile. Oysa tuz olmadan dünya üzerinde yaşamın olması bile mümkün değildir. Hiçbir canlı türü tuz almadan uzun süre varlığını sürdüremez. Ve bilinen 14 bin çeşit kullanımı ile tuzsuz bir yaşam düşünülemez. Tuz, birçok endüstri için çok önemlidir. Kimya endüstrisindeki ürünlerin %50'den fazlasının yapımında tuz ana bileşendir. Tuz aynı zamanda cam, kâğıt, kauçuk ve tekstil sanayinde kullanılmaktadır. Bunların yanı sıra, gerek endüstri gerekse evsel su yumuşatma sistemlerinde tuz kullanımı mevcuttur. Tuzun en yaygın kullanımı da gıda bileşenlerindedir. Tuzun farklı kullanım alanları ile ilgili detaylı bilgi için lütfen aşağıdaki bölümlere bakınız. Gıda Sınıfı Tuz İnsan vücudunu tuz üretme yeteneğine sahip olmadığından günlük alması gereken tuz, çeşitli gıdalara bağlıdır. Avrupa'da üretilen tuzun yaklaşık % 7'si gıda sınıfı tuzdur. Tuz, birçok gıda üretiminde önemli bir teknolojik role sahiptir. Koriyucu ve aroma artırıcı fonksiyonuna ek olarak ekmek, peynir, zeytin, salça, turşu, vb. gıdaların kıvamında da temel dokudur. Karayollarında Buz Çözücü Tuz, yani sodyum klorür Avrupa ve dünyanın birçok yerinde karayollarında buz çözücüsü olarak kullanılan bir maddedir. Tuz, buz ve kara uygulandığında daha düşük donma sıcaklığına sahip tuzlu su oluşturur. Bu ayrıca, daha önce oluşmuş buzun yayılmasını da önleyen etkili bir yöntemdir. Teorik olarak genellikle -15°C'ye kadar etkilidir ancak daha düşük sıcaklıklarda da kullanılabilir. Su Artırma Sert su, başta kalsiyum ve magnezyum olmak üzere çözünmüş mineralleri içerir. Sert suya en bilinen örnek, evlerimizde kullandığımız musluk suyudur. Kalsiyum ve magnezyum mineralleri, çaydanlık ve su ısıtıcı yüzeylerinde katmanlaşarak birikir. Sert su ile ilgili problemler suyu yumuşatacak minerallerin eklenmesiyle giderilebilir. Eklenen su yumuşatıcılar, iyon değişim süreci üzerinde çalışır. Esas itibarıyla bu süreç kalsiyum ve magnezyum minerallerinin milyonlarca negatif yüklü reçine yatağından geçmesinden ibarettir. Daha sonra reçine yatağı mineralleri uzaklaştırmak için yıkanır ve yeniden kullanılır. İşte bu aşamada tuz, iyon reçinesi rejenarasyonu için kullanılmaktadır. Kimyada Kullanım Tuzu en çok tüketen kimya sanayisidir. Yeryüzünde en yaygın olarak bilinen kimyasal element olan Klorür, PVC gibi her gün kullanılan binlerce hayati ürünün ve son derece etkili bir mikrop öldürücünün de bileşenidir. Kostik soda solüsyonu, hamur ve kâğıt gibi birçok sanayi operasyonunda ve deterjan ile kimyasal işleme sanayisinde temel bileşendir. Ayrıca alüminyum, petrokimya ve tekstil sektöründe de kullanılmaktadır. Soda külü, eriyiğin sıcaklığını düşürmesinden dolayı cam yapımında kullanılan üç temel maddeden biridir. Soda külü ayrıca; sodyum bikarbonat ve sodyum tripolifosfat gibi sodyum içeren birçok ürünün de hammaddesidir. Bunun dışında, kâğıt hamuru ve kâğıt endüstrisindeki üretim sürecinde de kullanılan bir kimyasaldır. Kimya endüstrisindeki diğer uygulamalar şunlardır: Kağıt Hamuru ve Kağıt Endüstrisi: Hamur yapımı ve kağıt hamuru ve kâğıt endüstrisindeki üretim sürecinde de kullanılan bir kimyasaldır. Boya ve ara bileşikler İlaç: Yaşamsal temel besinlerden olan sodyum ve klorür içeren tuz, vücudu ve hormonal sistemleri düzenleyici etki sağlar. Bazı tıbbi durumlarda vücudun elektrolit dengesini korumak için tedavi olarak hastaya tuz verilir. Tuz ayrıca; farmasötik ürünlerde katkı maddesi olarak da kullanılır. Hayvan Yemi Hayvanların da sağlıklı kalması için tuz önemli bir ihtiyaçtır. Hayvanlarda doğru tuz alımı, büyüme, güçlü bir bağışıklık ve üreme sistemi sağlar. Hayvanlar genellikle tarımsal ve ticari hayvancılıkta yemlerden yeterince tuz alamadıklarında beslenmelerini tuz ile tamamlamaları gerekmektedir. Uçak Yakıtı - Katkı Maddesi Tuzun en ilginç kullanımla yerlerinden biri de uçak yakıtına eklenmesidir. Uçak yakıtı saflaştırıldıktan sonra içinde en ufak su molekülü kalması için tuz ilave edilir. Tuzların çoğu artı ya da eksi yüklü atomlardan ya da iyon denen Atom gruplarından oluşur; artı yüklü iyo'nlar (kanyonlar) metalden, eksi yüklü iyonlar (anyonlar) ise asitten gelir. Katı haldeki bir tuzun iyonları, belirli bir yerleşim düzeni içinde bir araya gelerek bir kristal oluştururlar. Kristalin biçimi Tuzdan Tuza değişir; örneğin; sodyum klorür kristalleri her zaman küp biçimindedir. Tuzların çoğunun kristali İzdrathl halde dir. Yani kristal yapısına belirli oranda su bağlanmıştır. Bu kristalleşme suyu tuzun ısıtılması yoluyla ayrılabilir ve böylece susuz bir yapı elde edilir. Çok bilinen bir örnek, su katıldığı zaman mavi bir çözeltili oluşturan beyaz, susuz Bakır sülfat tozudur. Bu mavi çözeltili buharlaştıldığında hidratlı mavi bakır sülfat kristalleri elde edilebilir. Tuzların çoğu suda, çözünerek (ertiyerek) bir çözeltili oluşturur. Ama bazı tuzlar suda çözünemez; iki çözeltili arasındaki bir tepkime sonucu oluşan bu tür bir tuz dibe çökerek ayrılır ve bir çökelti (katı madde) oluşturur. Tuzlar iyonlardan oluştuğundan, suda çözündükleri zaman elektriki iletilebilirler; bu tür bir çözeltili elektrozit denir. Birçok kayaçta tuz bulunur; bu kayaçlardan bazıları, örneğin kireçtaşı, büyük ölçüde kalsiyum karbonat tuzundan oluşmuştur. Havadaki karbondioksidin çok az miktarı suda çözünerek seyreltik bir asit oluşturur. Bu asit de kayaç tuzlarının birçoğunu çözer. Bu nedenle irmaklar, göller, özellikle de denizler ve okyanuslar büyük miktarlarda çözünmüş tuz içerirler ve en geniş doğal tuz çökelleri kurumuş su yataklarında bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(OH)Cl ve Al(OH)2Cl'de olduğu gibi. Diğer sınıflandırma metodunda ise, basit, çift ve kompleks tuzlar şeklinde sınıflandırılır. NaCl, NaHCO3 ve Pb (OH)Cl gibi tuzlar basit tuzlardır. Çift Tuzlar Çift tuzlar iki basit tuzdan meydana gelen tuzlardır. Bunlar suda çözündükleri zaman kendilerini meydana getiren iyonlara ayrışır. Şaplar da çift tuzlar sınıfına girer. Na Al(SO4)2 ve NH4Cr(SO4)2 birer çift tuzdur. Kompleks tuzlar, asit kökü aynı olan iki basit tuzun kompleks kök vererek meydana getirdiği tuzlardır. K4Fe(CN)6, K3Fe(CN)6, birer kompleks tuzdur. Bunlar suda çözündükleri zaman kendini meydana getiren tuzların iyonlarına ayrışmazlar. Tuzlar, önce metalin ismi, sonra asidin kökü söylenerek adlandırılır. Na2SO4 = sodyum sülfat, KCl= potasyum klorür, KHCO3 = potasyum Hidrojen karbonat (potasyum bikarbonat) gibi. Bazı tuzlar, kuvvetli asit ve zayıf asitten meydana gelmiştir. Bu tuzlar suda çözündükleri zaman hidrolize uğrarlar ve çözeltiliy asidik veya bazık yaparlar. Tuzlar artı ya da eksi yüklü iyonlardan oluşur; artı yüklü iyonlar metalden, eksi yüklü iyonlar ise asitten gelir. Saf haldeki kristal tuzların iyonları, belirli bir düzende bir araya gelerek oluşurlar. Kristalin şekli tuz çeşidine göre değişmektedir. Genellikle kristal haldeki tuzların yapısında belirli miktarda su bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ sanayi gibi yerlerde kullanım alanları mevcuttur. Gıda Sınıfı Tuz İnsan vücudu her zaman tuzla ihtiyaç duyar ve bunu karşılamak için gıdalardan alır. Koriyucu olarak da kullanılan tuz zeytin, turşu, ekmek, salça, peynir vb. gıdalarda da kullanılır. Karayollarında Buz Çözücü Tuz genellikle karayollarında buz çözücüsü olarak kullanılmaktadır. Tuz, buz ve kara uygulandığında daha düşük sıcaklıkta tuzlu su oluşur. Ayrıca daha önce oluşmuş olan buzun yayılmaması için etkili bir yöntemdir. Su Artırma Sert su, kalsiyum ve magnezyum gibi çözünmüş minerallerden meydana gelir. Evlerde kullanılan musluk suyu sert suya örnek olarak verilebilir. Kalsiyum ve magnezyum, cezve ve çaydanlık yüzeylerinde birikmektedir. Tuz artırma cihazlarını sorunsuz ve kolay bir şekilde yumuşatarak bu minerallerin giderilmesine yardımcı olur. Kimyada Tuzlar Tuzu en çok kullanılan alanlardan birisi kimya sanayisidir. Tuz, bir asitle bir bazın aynı anda tepkimeye girmesiyle oluşan maddedir. Tuz asitteki eksi yüklü iyon ve bazdaki artı yüklü iyondan oluşur. Asit ile baz arasında nötrleşme tepkimesi gerçekleşir bu sırada tuz ve su ortaya çıkar. Genellikle çözeltili halindeki tuzların büyük bir kısmı eksi ve artı yüklü iyonlar ayrıarak elektriki iletir. Tuz sodyum klorür (NaCl) formülünden oluşur. Hayvan Yemi Aynı şekilde hayvanların sağlığı içinde tuz önemlidir. Hayvanların büyümesi, sağlıklı, güçlü bir bağışıklık sistemi için tuz ihtiyaçları vardır. Hayvanlar genellikle yemlerinden yeterince tuz karşılamadıkları zaman beslenmelerini tuz ile tamamlamaları gerekir. 7/24 Ücretsiz Sevkiyat Hizmeti - İstenilen Yere Taşıma - Hizmet ve Kalitede En İyisi. HEMEN ARA GETİRELİM. 0216 364 22 10 Tuz Kullanım Alanları, Tuz Günlük Olarak Nerede Kullanılır Tuz vücudumuz için önemli mineralleri sağlamaktadır. Günlük olarak belirli miktarlarda tüketilmesi gerekli olup sağlığınızı korumanıza yardımcı olur. Yemeklere tat verdiği gibi olmasa olmazlandıdır. Yeterli miktarda tüketilmesini sağlğımıza fayda olup aşırıya kaçımılması durumunda kişilerde kilo problemleri görülebiliyor. Tuz sadece yemeklerde kullanılmadığı gibi günlük olarak sanayi alanlarında daı kullanımı yapılmaktadır. Tuz kimyasal endüstride de kullanılır. Tuz üretimine baktığımız zaman 1900 yıllarında 10 milyon ton üzerim sağlayp günümüzde 2013 milyon tona kadar ulaşmıştır. Gerek karayollarında buzlanmalara karşı önlemek için tuzlar serpilir. Kış aylarında gece soğukluğun eksi derecelere kadar düşmesinden dolayı yollarla bulunan ısılkık donarak arabaların kayıp kaza yapmalarına sebeptr. Evet, muhtemelen bilmiyorsunuz ama tuzun 14 bin kadar farklı kullanımı vardır (Mark Kurlansky - Tuz, İnsanlığın Tuzlu Tarihi) ve bu kadar önemli, bu kadar değerli bir madde daha bulmak kolay değildir. Bazı şeyler gibi tuz da ancak eksik olduğunda hissedilen, yaşamızdan çıktığı anda değeri anlaşılan maddelerden biridir ve normal koşullarda pek de önemsenmez. Hatta fark edilemez bile. Oysa tuz olmadan dünya üzerinde yaşamın olması bile mümkün değildir. Hiçbir canlı türü tuz almadan uzun süre varlığını sürdüremez. Ve bilinen 14 bin çeşit kullanımı ile tuzsuz bir yaşam düşünülemez. Tuz, birçok endüstri için çok önemlidir. Kimya endüstrisindeki ürünlerin %50'den fazlasının yapımında tuz ana bileşendir. Tuz aynı zamanda cam, kâğıt, kauçuk ve tekstil sanayinde kullanılmaktadır. Bunların yanı sıra, gerek endüstri gerekse evsel su yumuşatma sistemlerinde tuz kullanımı mevcuttur. Tuzun en yaygın kullanımı da gıda bileşenlerindedir. Tuzun farklı kullanım alanları ile ilgili detaylı bilgi için lütfen aşağıdaki bölümlere bakınız. Gıda Sınıfı Tuz İnsan vücudu tuz üretme yeteneğine sahip olmadığından günlük alması gereken tuz, çeşitli gıdalara bağlıdır. Avrupa'da üretilen tuzun yaklaşık % 7'si gıda sınıfı tuzdur. Tuz, birçok gıda üretiminde önemli bir teknolojik role sahiptir. Koriyucu ve aroma artırıcı fonksiyonuna ek olarak ekmek, peynir, zeytin, salça, turşu, vb. gıdaların kıvamında da temel dokudur. Karayollarında Buz Çözücü Tuz, yani sodyum klorür Avrupa ve dünyanın birçok yerinde karayollarında buz çözücüsü olarak kullanılan bir maddedir. Tuz, buz ve kara uygulandığında daha düşük donma sıcaklığına sahip tuzlu su oluşturur. Bu ayrıca, daha önce oluşmuş buzun yayılmasını da önleyen etkili bir yöntemdir. Teorik olarak genellikle -15°C'ye kadar etkilidir ancak daha düşük sıcaklıklarda da kullanılabilir. Su Artırma Sert su, başta kalsiyum ve magnezyum olmak üzere çözünmüş mineralleri içerir. Sert suya en bilinen örnek, evlerimizde kullandığımız musluk suyudur. Kalsiyum ve magnezyum mineralleri, çaydanlık ve su ısıtıcı yüzeylerinde katmanlaşarak birikir. Sert su ile ilgili problemler suyu yumuşatacak minerallerin eklenmesiyle giderilebilir. Eklenen su yumuşatıcılar, iyon değişim süreci üzerinde çalışır. Esas itibarıyla bu süreç kalsiyum ve magnezyum minerallerinin milyonlarca negatif yüklü reçine yatağından geçmesinden ibarettir. Daha sonra reçine yatağı mineralleri uzaklaştırmak için yıkanır ve yeniden kullanılır. İşte bu aşamada tuz, iyon reçinesi rejenarasyonu için kullanılmaktadır. Kimyada Kullanım Tuzu en çok tüketen kimya sanayisidir. Yeryüzünde en yaygın olarak bilinen kimyasal element olan Klorür, PVC gibi her gün kullanılan binlerce hayati ürünün ve son derece etkili bir mikrop öldürücünün de bileşenidir. Kostik soda solüsyonu, hamur ve kâğıt gibi birçok sanayi operasyonunda ve deterjan ile kimyasal işleme sanayisinde temel bileşendir. Ayrıca alüminyum, petrokimya ve tekstil sektöründe de kullanılmaktadır. Soda külü, eriyiğin sıcaklığını düşürmesinden dolayı cam yapımında kullanılan üç temel maddeden biridir. Soda külü ayrıca; sodyum bikarbonat ve sodyum tripolifosfat gibi sodyum içeren birçok ürünün de hammaddesidir. Bunun dışında, kâğıt hamuru ve kâğıt endüstrisindeki üretim sürecinde de kullanılan bir kimyasaldır. Kimya endüstrisindeki diğer uygulamalar şunlardır: Kağıt Hamuru ve Kağıt Endüstrisi: Hamur yapımı ve kağıt hamuru ve kâğıt endüstrisindeki üretim sürecinde de kullanılan bir kimyasaldır. Boya ve ara bileşikler İlaç: Yaşamsal temel besinlerden olan sodyum ve klorür içeren tuz, vücudu ve hormonal sistemleri düzenleyici etki sağlar. Bazı tıbbi durumlarda vücudun elektrolit dengesini korumak için tedavi olarak hastaya tuz verilir. Tuz ayrıca; farmasötik ürünlerde katkı maddesi olarak da kullanılır. Hayvan Yemi Hayvanların da sağlıklı kalması için tuz önemli bir ihtiyaçtır. Hayvanlarda doğru tuz alımı, büyüme, güçlü bir bağışıklık ve üreme sistemi sağlar. Hayvanlar genellikle tarımsal ve ticari hayvancılıkta yemlerden yeterince tuz alamadıklarında beslenmelerini tuz ile tamamlamaları gerekmektedir. Uçak Yakıtı - Katkı Maddesi Tuzun en ilginç kullanımla yerlerinden biri de uçak yakıtına eklenmesidir. Uçak yakıtı saflaştırıldıktan sonra içinde en ufak su molekülü kalması için tuz ilave edilir. Tuzların çoğu artı ya da eksi yüklü atomlardan ya da iyon denen Atom gruplarından oluşur; artı yüklü iyonlar (kanyonlar) metalden, eksi yüklü iyonlar (anyonlar) ise asitten gelir. Katı haldeki bir tuzun iyonları, belirli bir yerleşim düzeni içinde bir araya gelerek bir kristal oluştururlar. Kristalin biçimi Tuzdan Tuza değişir; örneğin; sodyum klorür kristalleri her zaman küp biçimindedir. Tuzların çoğunun kristali İzdrathl halde dir. Yani kristal yapısına belirli oranda su bağlanmıştır. Bu kristalleşme suyu tuzun ısıtılması yoluyla ayrılabilir ve böylece susuz bir yapı elde edilir. Çok bilinen bir örnek, su katıldığı zaman mavi bir çözeltili oluşturan beyaz, susuz Bakır sülfat tozudur. Bu mavi çözeltili buharlaştıldığında hidratlı mavi bakır sülfat kristalleri elde edilebilir. Tuzların çoğu suda, çözünerek (ertiyerek) bir çözeltili oluşturur. Ama bazı tuzlar suda çözünemez; iki çözeltili arasındaki bir tepkime sonucu oluşan bu tür bir tuz dibe çökerek ayrılır ve bir çökelti (katı madde) oluşturur. Tuzlar iyonlardan oluştuğundan, suda çözündükleri zaman elektriki iletilebilirler; bu tür bir çözeltili elektrozit denir. Birçok kayaçta tuz bulunur; bu kayaçlardan bazıları, örneğin kireçtaşı, büyük ölçüde kalsiyum karbonat tuzundan oluşmuştur. Havadaki karbondioksidin çok az miktarı suda çözünerek seyreltik bir asit oluşturur. Bu asit de kayaç tuzlarının birçoğunu çözer. Bu nedenle irmaklar, göller, özellikle de denizler ve okyanuslar büyük miktarlarda çözünmüş tuz içerirler ve en geniş doğal tuz çökelleri kurumuş su yataklarında bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(OH)Cl ve Al(OH)2Cl'de olduğu gibi. Diğer sınıflandırma metodunda ise, basit, çift ve kompleks tuzlar şeklinde sınıflandırılır. NaCl, NaHCO3 ve Pb (OH)Cl gibi tuzlar basit tuzlardır. Çift Tuzlar Çift tuzlar iki basit tuzdan meydana gelen tuzlardır. Bunlar suda çözündükleri zaman kendilerini meydana getiren iyonlara ayrışır. Şaplar da çift tuzlar sınıfına girer. Na Al(SO4)2 ve NH4Cr(SO4)2 birer çift tuzdur. Kompleks tuzlar, asit kökü aynı olan iki basit tuzun kompleks kök vererek meydana getirdiği tuzlardır. K4Fe(CN)6, K3Fe(CN)6, birer kompleks tuzdur. Bunlar suda çözündükleri zaman kendini meydana getiren tuzların iyonlarına ayrışmazlar. Tuzlar, önce metalin ismi, sonra asidin kökü söylenerek adlandırılır. Na2SO4 = sodyum sülfat, KCl= potasyum klorür, KHCO3 = potasyum Hidrojen karbonat (potasyum bikarbonat) gibi. Bazı tuzlar, kuvvetli asit ve zayıf asitten meydana gelmiştir. Bu tuzlar suda çözündükleri zaman hidrolize uğrarlar ve çözeltiliy asidik veya bazık yaparlar. Tuzlar artı ya da eksi yüklü iyonlardan oluşur; artı yüklü iyonlar metalden, eksi yüklü iyonlar ise asitten gelir. Saf haldeki kristal tuzların iyonları, belirli bir düzende bir araya gelerek oluşurlar. Kristalin şekli tuz çeşidine göre değişmektedir. Genellikle kristal haldeki tuzların yapısında belirli miktarda su bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(OH)Cl ve Al(OH)2Cl'de olduğu gibi. Diğer sınıflandırma metodunda ise, basit, çift ve kompleks tuzlar şeklinde sınıflandırılır. NaCl, NaHCO3 ve Pb (OH)Cl gibi tuzlar basit tuzlardır. Çift Tuzlar Çift tuzlar iki basit tuzdan meydana gelen tuzlardır. Bunlar suda çözündükleri zaman kendilerini meydana getiren iyonlara ayrışır. Şaplar da çift tuzlar sınıfına girer. Na Al(SO4)2 ve NH4Cr(SO4)2 birer çift tuzdur. Kompleks tuzlar, asit kökü aynı olan iki basit tuzun kompleks kök vererek meydana getirdiği tuzlardır. K4Fe(CN)6, K3Fe(CN)6, birer kompleks tuzdur. Bunlar suda çözündükleri zaman kendini meydana getiren tuzların iyonlarına ayrışmazlar. Tuzlar, önce metalin ismi, sonra asidin kökü söylenerek adlandırılır. Na2SO4 = sodyum sülfat, KCl= potasyum klorür, KHCO3 = potasyum Hidrojen karbonat (potasyum bikarbonat) gibi. Bazı tuzlar, kuvvetli asit ve zayıf asitten meydana gelmiştir. Bu tuzlar suda çözündükleri zaman hidrolize uğrarlar ve çözeltiliy asidik veya bazık yaparlar. Tuzlar artı ya da eksi yüklü iyonlardan oluşur; artı yüklü iyonlar metalden, eksi yüklü iyonlar ise asitten gelir. Saf haldeki kristal tuzların iyonları, belirli bir düzende bir araya gelerek oluşurlar. Kristalin şekli tuz çeşidine göre değişmektedir. Genellikle kristal haldeki tuzların yapısında belirli miktarda su bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(OH)Cl ve Al(OH)2Cl'de olduğu gibi. Diğer sınıflandırma metodunda ise, basit, çift ve kompleks tuzlar şeklinde sınıflandırılır. NaCl, NaHCO3 ve Pb (OH)Cl gibi tuzlar basit tuzlardır. Çift Tuzlar Çift tuzlar iki basit tuzdan meydana gelen tuzlardır. Bunlar suda çözündükleri zaman kendilerini meydana getiren iyonlara ayrışır. Şaplar da çift tuzlar sınıfına girer. Na Al(SO4)2 ve NH4Cr(SO4)2 birer çift tuzdur. Kompleks tuzlar, asit kökü aynı olan iki basit tuzun kompleks kök vererek meydana getirdiği tuzlardır. K4Fe(CN)6, K3Fe(CN)6, birer kompleks tuzdur. Bunlar suda çözündükleri zaman kendini meydana getiren tuzların iyonlarına ayrışmazlar. Tuzlar, önce metalin ismi, sonra asidin kökü söylenerek adlandırılır. Na2SO4 = sodyum sülfat, KCl= potasyum klorür, KHCO3 = potasyum Hidrojen karbonat (potasyum bikarbonat) gibi. Bazı tuzlar, kuvvetli asit ve zayıf asitten meydana gelmiştir. Bu tuzlar suda çözündükleri zaman hidrolize uğrarlar ve çözeltiliy asidik veya bazık yaparlar. Tuzlar artı ya da eksi yüklü iyonlardan oluşur; artı yüklü iyonlar metalden, eksi yüklü iyonlar ise asitten gelir. Saf haldeki kristal tuzların iyonları, belirli bir düzende bir araya gelerek oluşurlar. Kristalin şekli tuz çeşidine göre değişmektedir. Genellikle kristal haldeki tuzların yapısında belirli miktarda su bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(OH)Cl ve Al(OH)2Cl'de olduğu gibi. Diğer sınıflandırma metodunda ise, basit, çift ve kompleks tuzlar şeklinde sınıflandırılır. NaCl, NaHCO3 ve Pb (OH)Cl gibi tuzlar basit tuzlardır. Çift Tuzlar Çift tuzlar iki basit tuzdan meydana gelen tuzlardır. Bunlar suda çözündükleri zaman kendilerini meydana getiren iyonlara ayrışır. Şaplar da çift tuzlar sınıfına girer. Na Al(SO4)2 ve NH4Cr(SO4)2 birer çift tuzdur. Kompleks tuzlar, asit kökü aynı olan iki basit tuzun kompleks kök vererek meydana getirdiği tuzlardır. K4Fe(CN)6, K3Fe(CN)6, birer kompleks tuzdur. Bunlar suda çözündükleri zaman kendini meydana getiren tuzların iyonlarına ayrışmazlar. Tuzlar, önce metalin ismi, sonra asidin kökü söylenerek adlandırılır. Na2SO4 = sodyum sülfat, KCl= potasyum klorür, KHCO3 = potasyum Hidrojen karbonat (potasyum bikarbonat) gibi. Bazı tuzlar, kuvvetli asit ve zayıf asitten meydana gelmiştir. Bu tuzlar suda çözündükleri zaman hidrolize uğrarlar ve çözeltiliy asidik veya bazık yaparlar. Tuzlar artı ya da eksi yüklü iyonlardan oluşur; artı yüklü iyonlar metalden, eksi yüklü iyonlar ise asitten gelir. Saf haldeki kristal tuzların iyonları, belirli bir düzende bir araya gelerek oluşurlar. Kristalin şekli tuz çeşidine göre değişmektedir. Genellikle kristal haldeki tuzların yapısında belirli miktarda su bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(OH)Cl ve Al(OH)2Cl'de olduğu gibi. Diğer sınıflandırma metodunda ise, basit, çift ve kompleks tuzlar şeklinde sınıflandırılır. NaCl, NaHCO3 ve Pb (OH)Cl gibi tuzlar basit tuzlardır. Çift Tuzlar Çift tuzlar iki basit tuzdan meydana gelen tuzlardır. Bunlar suda çözündükleri zaman kendilerini meydana getiren iyonlara ayrışır. Şaplar da çift tuzlar sınıfına girer. Na Al(SO4)2 ve NH4Cr(SO4)2 birer çift tuzdur. Kompleks tuzlar, asit kökü aynı olan iki basit tuzun kompleks kök vererek meydana getirdiği tuzlardır. K4Fe(CN)6, K3Fe(CN)6, birer kompleks tuzdur. Bunlar suda çözündükleri zaman kendini meydana getiren tuzların iyonlarına ayrışmazlar. Tuzlar, önce metalin ismi, sonra asidin kökü söylenerek adlandırılır. Na2SO4 = sodyum sülfat, KCl= potasyum klorür, KHCO3 = potasyum Hidrojen karbonat (potasyum bikarbonat) gibi. Bazı tuzlar, kuvvetli asit ve zayıf asitten meydana gelmiştir. Bu tuzlar suda çözündükleri zaman hidrolize uğrarlar ve çözeltiliy asidik veya bazık yaparlar. Tuzlar artı ya da eksi yüklü iyonlardan oluşur; artı yüklü iyonlar metalden, eksi yüklü iyonlar ise asitten gelir. Saf haldeki kristal tuzların iyonları, belirli bir düzende bir araya gelerek oluşurlar. Kristalin şekli tuz çeşidine göre değişmektedir. Genellikle kristal haldeki tuzların yapısında belirli miktarda su bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(OH)Cl ve Al(OH)2Cl'de olduğu gibi. Diğer sınıflandırma metodunda ise, basit, çift ve kompleks tuzlar şeklinde sınıflandırılır. NaCl, NaHCO3 ve Pb (OH)Cl gibi tuzlar basit tuzlardır. Çift Tuzlar Çift tuzlar iki basit tuzdan meydana gelen tuzlardır. Bunlar suda çözündükleri zaman kendilerini meydana getiren iyonlara ayrışır. Şaplar da çift tuzlar sınıfına girer. Na Al(SO4)2 ve NH4Cr(SO4)2 birer çift tuzdur. Kompleks tuzlar, asit kökü aynı olan iki basit tuzun kompleks kök vererek meydana getirdiği tuzlardır. K4Fe(CN)6, K3Fe(CN)6, birer kompleks tuzdur. Bunlar suda çözündükleri zaman kendini meydana getiren tuzların iyonlarına ayrışmazlar. Tuzlar, önce metalin ismi, sonra asidin kökü söylenerek adlandırılır. Na2SO4 = sodyum sülfat, KCl= potasyum klorür, KHCO3 = potasyum Hidrojen karbonat (potasyum bikarbonat) gibi. Bazı tuzlar, kuvvetli asit ve zayıf asitten meydana gelmiştir. Bu tuzlar suda çözündükleri zaman hidrolize uğrarlar ve çözeltiliy asidik veya bazık yaparlar. Tuzlar artı ya da eksi yüklü iyonlardan oluşur; artı yüklü iyonlar metalden, eksi yüklü iyonlar ise asitten gelir. Saf haldeki kristal tuzların iyonları, belirli bir düzende bir araya gelerek oluşurlar. Kristalin şekli tuz çeşidine göre değişmektedir. Genellikle kristal haldeki tuzların yapısında belirli miktarda su bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(OH)Cl ve Al(OH)2Cl'de olduğu gibi. Diğer sınıflandırma metodunda ise, basit, çift ve kompleks tuzlar şeklinde sınıflandırılır. NaCl, NaHCO3 ve Pb (OH)Cl gibi tuzlar basit tuzlardır. Çift Tuzlar Çift tuzlar iki basit tuzdan meydana gelen tuzlardır. Bunlar suda çözündükleri zaman kendilerini meydana getiren iyonlara ayrışır. Şaplar da çift tuzlar sınıfına girer. Na Al(SO4)2 ve NH4Cr(SO4)2 birer çift tuzdur. Kompleks tuzlar, asit kökü aynı olan iki basit tuzun kompleks kök vererek meydana getirdiği tuzlardır. K4Fe(CN)6, K3Fe(CN)6, birer kompleks tuzdur. Bunlar suda çözündükleri zaman kendini meydana getiren tuzların iyonlarına ayrışmazlar. Tuzlar, önce metalin ismi, sonra asidin kökü söylenerek adlandırılır. Na2SO4 = sodyum sülfat, KCl= potasyum klorür, KHCO3 = potasyum Hidrojen karbonat (potasyum bikarbonat) gibi. Bazı tuzlar, kuvvetli asit ve zayıf asitten meydana gelmiştir. Bu tuzlar suda çözündükleri zaman hidrolize uğrarlar ve çözeltiliy asidik veya bazık yaparlar. Tuzlar artı ya da eksi yüklü iyonlardan oluşur; artı yüklü iyonlar metalden, eksi yüklü iyonlar ise asitten gelir. Saf haldeki kristal tuzların iyonları, belirli bir düzende bir araya gelerek oluşurlar. Kristalin şekli tuz çeşidine göre değişmektedir. Genellikle kristal haldeki tuzların yapısında belirli miktarda su bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(OH)Cl ve Al(OH)2Cl'de olduğu gibi. Diğer sınıflandırma metodunda ise, basit, çift ve kompleks tuzlar şeklinde sınıflandırılır. NaCl, NaHCO3 ve Pb (OH)Cl gibi tuzlar basit tuzlardır. Çift Tuzlar Çift tuzlar iki basit tuzdan meydana gelen tuzlardır. Bunlar suda çözündükleri zaman kendilerini meydana getiren iyonlara ayrışır. Şaplar da çift tuzlar sınıfına girer. Na Al(SO4)2 ve NH4Cr(SO4)2 birer çift tuzdur. Kompleks tuzlar, asit kökü aynı olan iki basit tuzun kompleks kök vererek meydana getirdiği tuzlardır. K4Fe(CN)6, K3Fe(CN)6, birer kompleks tuzdur. Bunlar suda çözündükleri zaman kendini meydana getiren tuzların iyonlarına ayrışmazlar. Tuzlar, önce metalin ismi, sonra asidin kökü söylenerek adlandırılır. Na2SO4 = sodyum sülfat, KCl= potasyum klorür, KHCO3 = potasyum Hidrojen karbonat (potasyum bikarbonat) gibi. Bazı tuzlar, kuvvetli asit ve zayıf asitten meydana gelmiştir. Bu tuzlar suda çözündükleri zaman hidrolize uğrarlar ve çözeltiliy asidik veya bazık yaparlar. Tuzlar artı ya da eksi yüklü iyonlardan oluşur; artı yüklü iyonlar metalden, eksi yüklü iyonlar ise asitten gelir. Saf haldeki kristal tuzların iyonları, belirli bir düzende bir araya gelerek oluşurlar. Kristalin şekli tuz çeşidine göre değişmektedir. Genellikle kristal haldeki tuzların yapısında belirli miktarda su bulunur. Eğer doğada tuzlar olmasaydı, bazı bitkiler ve hayvanlar da olmazdı. Ayrıca tuzun evlerde, tipta ve sanayide önemli kullanım alanları vardır. Kimyada Tuzlar Tuz, kimyada, bir asitle bir bazın tepkimeye girmesi neticesinde meydana gelen maddedir. Tuz bazdaki artı yüklü iyonla asitteki eksi yüklü iyonndan meydana gelir. Asitle baz arasındaki tepkime nötrleşme tepkimesi olup bu esnada tuz ve su ortaya çıkar. Erimiş tuz veya çözeltili halindeki tuzların çoğu eksi ile artı yüklü iyonlarına ayrışır ve elektriki iletir. Tuz adı ayrıca sofra tuzu veya sodyum klorür (NaCl) için de kullanılır. Tuzların çeşitli şekilde sınıflandırılm mümkündür. Sınıflandırmanın birisi tuzun bünyesinde OH- veya H+ iyonunun olup olmasına bağlı olındır. Bu sınıflandırmada tuzlar normal, asidik ve bazık tuzlar şeklinde sınıflandırılır. Normal Tuz Tam nötralleşme ürünü olup, meydana getirici asit ve baz kuvvet olarak birbirine denktr. NaCl, NH4Cl, Na2SO4, Na2CO3, Na3PO4 ve Ca3(PO4)2 birer normal tuzdur. Bazık Tuzlar Bazık tuzlar, bünyelerinde en az bir OH iyonu bulunduran tuzlardır. Suda çözündükleri zaman ortamı bazık yaparlar. Pb(OH)Cl, Sn(O