

DOĞADAN ESİNTİLER

Derleyen
N.Gülgün AKBABA

ÖZELLİKLERİYLE ELEMENTLER

Alüminyum, kalsiyum, oksijen, çinko, bakır, kükürt, demir... Tüm elementlerin kendilerini tanıtacak belirgin bir özelliği vardır. Örneğin kimyanın korkunç ikizleri dediğimizde, aklımıza hemen flor ve klor gelir. Demirin rakibi ise alüminyumdur. Elektrik ve ısı iletkenliğinin kızıl kralı ise, bakırdır. İşte bu gibi belirgin özellikleri ön plana çıkararak, sizleri bazı elementlerin karakteristik birer özellikleri ile başbaşa bırakmak istiyorum.

Gümüş : Fotoğrafçılığı olanaklı kılan metaldir.

Krom : Pasla savaş halinde olan bir elementtir. En çok pas ve aşınmayı önleme yeteneği ile tanınır.

Azot : Kelime anlamı "cansız" demektir. İsim babası Antoine Lavoisier'dir. Hayvan ve bitki organizmalarının gerekli bir bileşeni olup, tüm proteinlerin yapı taşları olan aminoasitlerin içinde bulunur.

Silisyum : Silisyum bir ametaldir. Yapısı elmasa benzer. Silisyum cam ve çimento sanayinin temelini oluşturur.

Uranyum : Nükleer enerjinin anahtarıdır. Nükleer reaktörün yakıtını kapsayan kalbi, uranyum çubuklarından oluşur.

Sodyum : Yaşam için vazgeçilmez bir elementtir. Yüzyıllardır in-



Kromun az bulunan bir filizi kromoitin, parlak kırmızı billurlara sahiptir.

sanlar tarafından kullanılır ve bu element doğal olarak hiçbir zaman serbest halde bulunmaz. Öteki elementlerle birleşmiş olarak bol ve yaygın olarak bulunur.

Arsenik : Adının anlamı erkeğe veya güçlüdür. Filizleri ısıtıldığı zaman, sarımsak gibi kokan dumanlar çıkarır. Arsenik, ilaç yapımında kullanılıp deva dağıtırken, zehir olarak kullanılıp can da alabilir.

Civa : Sıvı metal olarak da tanınır. Civa denildiğinde akla ilk gelenler ise, ısı ölçerler, barometreler, civa lambalarıdır. Tüm civa bileşenlerinin özellikle su içinde çözünenlerin çok zehirli olduğu unutulmalıdır. Ancak civa da, arsenik gibi, tedavi amacıyla deri hastalıklarının iyileştirilmesinde kullanılır.

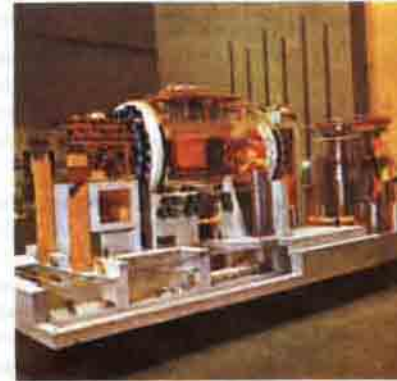
Antimon : Katı bir elementtir. Mısırlı kadınlar göz makyajlarında bu metalden yararlanmışlardır. Günümüzde kurşunun dayanıklılığını büyük ölçüde artırdığından mermi yapımında, akümülatörlerde önem kazanmıştır. Boya maddesi olarak da kullanılır. Erime noktasının düşük olması, onu sigorta gibi güvenlik aygıtlarında önemli kılmıştır.

Niobyum ve Tantal : Doğa-

da bu iki metali hemen her zaman bir arada bulabilirsiniz. Bu iki metal, ayrılması çok zor bir birlik içindedirler.

Germanyum : Yarıiletken olma özelliği, onu elektronik sanayinde söz sahibi yapmış ve transistörler için hammadde olmuştur.

Karbon : Karbonun üçüncü biçimi elmas, bilinen en sert doğal maddedir. Yaklaşık 1000°C'de elmas grafitte dönüşür ki, grafit de elementsel karbonun biçimlerinden biridir. Elementsel karbonun diğer bir biçimi de amorf karbonudur ve temelde amorf karbon rastgele düzenlenmiş karbon atomlarından oluşur.



Atom reaktörünün kalbi nötron ve ışınım soğuran maddelerden yapılmış kalın tabakalarla korunur.

**KÜÇÜK ŞEYLERLE FAZLA UĞRAŞANLAR, ÇOK ZAMAN BÜYÜK İŞLERİ
GÖREMEYECEK HALE GELİRLER.**

LA ROCHEFOUCAULT