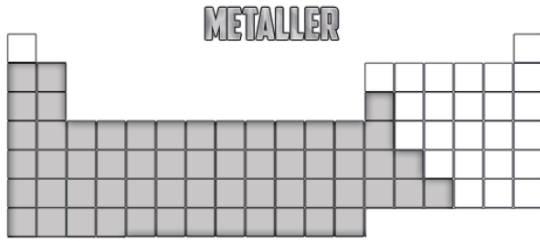


MADDENİN YAPISI VE ÖZELLİKLERİ-3

3) Elementlerin Sınıflandırılması

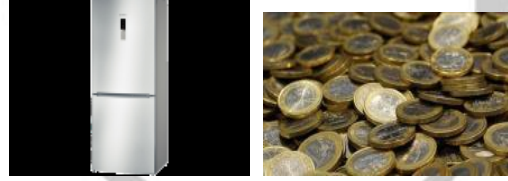
Periyodik tablodaki elementler; iletkenlik, saydamlık, parlaklık, tel ve levha haline getirilebilme, fiziksel hal, elektron almaya yatkınlık, kırılma gibi benzer fiziksel ve kimyasal özelliklerine göre sınıflandırılmıştır. **Metaller**, **ametaller** ve **soy gazlar** olmak üzere üç sınıfa ayrılırlar.

Metaller:

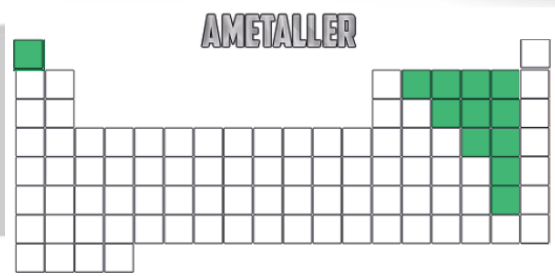


- >Periyodik tablonun sol kısmında yer alırlar. (H hariç)
- >Oda koşullarında **civa** hariç katı halde bulunurlar.
- >Isı elektriği iyi iletirler.
- >Kırılma değildirler, eğilip bükülerek şekil alabilirler. (**Tel ve levha haline getirilebilirler.**)
- >Yüzeyleri parlaktır.(Işığı yansıtırlar.)
- >Kendi aralarında bileşik oluşturmazlar. **Alaşım** oluştururlar.(Lehim, bronz gibi...)
- >Elektron vererek pozitif yüklü iyon (**katyon**) olma eğilimindedirler.
- >Ametallerle elektron alış-verişi yaparak iyonik bağlı bileşik oluştururlar.
- >İlk 18 elementten bilmemiz gereken metaller; **Li, Be, Na, Mg, Al**

> Bazı metallerin kullanım alanları; inşaatlarda, elektrik sanayinde, kuyumculukta, madeni para yapımında, beyaz eşya, ara sanayinde.



Ametaller:



- >Periyodik tablonun sağ kısmında yer alırlar. (H hariç)
- >Oda koşullarında **katı-sıvı-gaz** halde bulunabilirler.
- >Isı ve elektriği iyi iletmezler.
- >Kırılma değildirler, eğilip bükülemez şekil alamazlar (**tel ve levha haline getirilemezler.**)
- >Yüzeyleri mattır. (Işığı yansıtırlar.)
- >Elektron alarak negatif yüklü iyon (**anyon**) olma eğilimindedir.
- >Elektron ortaklaşa kullanarak kendi aralarında **kovalent bağlı** bileşik oluştururlar.
- >Metallerle elektron alış-verişi yaparak **iyonik bağlı** bileşik oluştururlar.
- >İlk 18 elementten bilmemiz gereken ametaller; **H, C, N, O, F, P, S, Cl**

>Bazı Ametallerin Kullanım Alanları; kirlerin çözülmesinde, yüzme havuzlarının mikroplardan arındırılmasında, tuvalet ve lavabo temizliğinde, antiseptik, dezenfektan ilaç yapımında, içme suların mikroplardan arındırılmasında, tuzruhu yapımında kullanılmaktadır.



8.SINIF Konu anlatım ve soru çözüm videolarımız için Youtube kanalımız Mehmet HOCA'yı ziyaret edebilirsiniz...

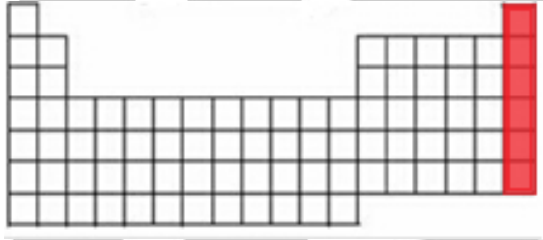
<http://youtube.com/MehmetHOCAteog>

NOT:

Hidrojen elementi ametal olmasına rağmen atom numarası 1 olduğu için **1.periyot 1A** grubunda yer alır.

mehmethocaniz.com

Soygazlar (Asal Gazlar):



- >Periyodik tablonun en sağ kısmında yer alırlar.
- >Oda koşullarında **tamamı gaz** halde bulunurlar.
- >**Kararlı halde** oldukları için elektron almaz veya vermezler.
- >Bileşik oluşturmazlar. (**Bağ yapmazlar**)
- >İlk 18 elementten bilmemiz gereken soygazlar; **He, Ne, Ar**
- >Bazı Soygazların kullanım alanları; roket yakıtı, zeplin ve balonların şişirilmesinde , yarı iletken metalleri koruyucu gaz olarak kullanılmaktadır.