

ORGANİK ve İNORGANİK BİLEŞİKLER

Organik kimya; yapısında C H N ve O elementleri bulunduran maddeleri inceler. Kısaca “karbon kimyası” olarak bilinir. Karbon kimyasına organik madde denmesinin en önemli nedenlerinden biri de bu maddelerin genellikle canlı organizmaların yapısında bulunmasıdır.

Tanım 2: Organik bileşikler; C, H, O, N, halojenler, S ve P gibi ametallerden oluşmuşlardır. Bunlardan ilk 4’ü organik bileşiklerde en çok bulunan elementlerdir. Çok seyrek olmakla birlikte Fe, Mg, Co gibi metallerde organik bileşiklerin yapısına girebilirler.

İnorganik kimya; organik olmayan yani karbon - hidrojen bağı içermeyen bileşiklerin özelliklerini ve kimyasal davranışlarını inceleyen kimya dalıdır.

- Canlı organizmalardan elde edilebilen bileşikler “organik bileşikler” olarak tanımlanmışlardır. Canlı olmayan kaynaklardan elde edilen bileşikler “inorganik bileşikler” olarak tanımlanırlar.

Canlıların Temel Bileşenleri

İnorganik Bileşikler	Organik Bileşikler
Su	Karbonhidratlar
Mineraller	Yağlar
Asitler	Proteinler
Bazlar	Vitaminler
Tuzlar	Nükleik asitler

ORGANİK ve İNORGANİK BİLEŞİKLER

	Organik Bileşik	İnorganik Bileşik
Yapı	Kovalan yapılı moleküller, hepsi de C-C bağı içerir	İyon yapılı tuzlardır, hepsinde C-C bağı yoktur
Yanıcı Özellik	Genellikle yanıcı	Yanıcı değildir
Erime noktası	Oldukça düşüktür	Oldukça yüksektir
Kaynama noktası	Oldukça düşüktür	Oldukça yüksektir
Çözünürlük	Suda çözünmez Benzen, eter, toluende çözünür	Bir çoğu suda çözünür
İletkenlik	Elektriği iletmezler	Elektriği iletirler
İzomeri	İzomerleşme vardır	İzomerleşme görülmez
Katalizörler	Oluşumlarında önemli rol alırlar	Oluşumlarında rolleri yoktur
Reaksiyonlar	Fazla ısı ve zaman gerektirirler	Reaksiyonlar gayet hızlıdır
Verim	Kantitatif değildir	Kantitatifdir