

Kimya; maddenin, özellikle atomik ve moleküler sistemlerin bilimsini, yapısını, özelliklerini ve reaksiyonlarını inceleyen bilim dalıdır.

Çevremizdeki tüm maddeler kimyasal bileşiklerden veya çesitli kimyasal madde karışımlarından meydana gelir. Yedğimiz iatipimize tüm gıdalar, giydüğümüz elbiseler, ev, otomobil, uçak, gemi ve köprü yapımında kullandığımız tüm malzemeler, aldığımız ilaçlar ve nefes aldığımız hava bunlara örnektir.

MADDE VE MADDENİN HALLERİ

Kütlesi olan, uzayla yer kaplayan herşey madde olarak tanımlanabilir. Öte yandan **kitle**, madde miktarının ölçüsüdür ve herhangi bir cismin kütlesi o cismin uzaydaki konumuna göre değişmez.

Örneğin Yer yüzünde bir astronotun kütlesi ile bu astronotun ay yüzeyindeki kütlesi arasında bir fark yoktur.

Uluslararası sistemde kütlenin temel birimi **kilogram** olarak kabul edilmiştir.

Kilogram hayvanların, insanların ve diğer nesnelere kütlesini ölçmek için uygun bir birim olabilir. Fakat kimyacılar laboratuvarlarda maddeleri genellikle kilogramın birde biri değerindeki **gram (g)** veya milyonda birini değerindeki **miligram (g)** cinsinden ölçerler.

Madde **kati**, **sıvı** ve **gaz** olmak üzere üç hâlde bulunabilir.
Örneğin Su bileşiği çeşitli etkenlere bağlı olarak
(basınç, sıcaklık -- vs.) buz (kati), su (sıvı) ve
buhar (gaz) hallerinden birinde bulunabilir.

Madde'nin 3 haline ilişkin Temel Özellikler

- ① Katıların belirli bir biçime sahip duvarlarında kesin sınırlar ve gazların belirli biçimleri yoktur.
- ② Katı, sıvı ve gazların belirli bir kütlesi mevcuttur.
- ③ Gazlar uygun basınç ve sıcaklık koşullarında çok kolay sıkıştırılabilirlerken kesin katı ve sıvılar sıkıştırılmaz.
- ④ Katı, sıvı ve gazlara ısı verildiği takdirde genleşme çok azdır.

KAYNAKLAR