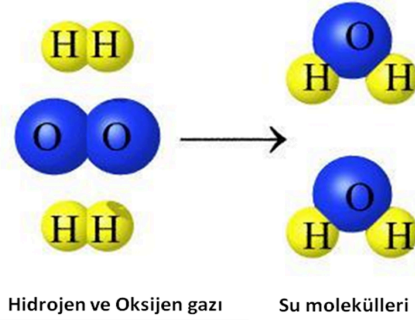


Kazanım 8.4.3.1.Bileşiklerin kimyasal tepkime sonucunda oluştuğunu bilir.

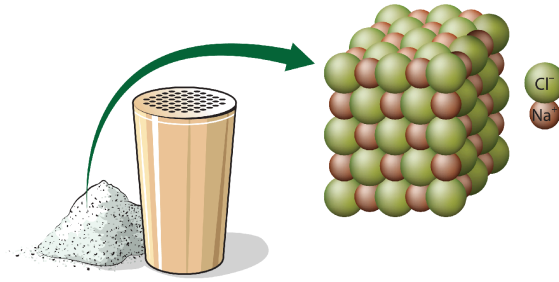
KİMYASAL TEPKİME

Maddelerin kimyasal değişime uğrayarak yeni maddelerin oluştuğu yani kimliğinin değiştiği olaya Kimyasal Tepkime denir. Bir kimyasal tepkime sonucu atomlar arası bağlar kopar ve yeni bağlar oluşur.



Kimyasal olaylarda maddelerin yapısı değişir, bağlar kopar yeni bağlar oluşur ve yeni özellikte yeni maddeler oluşur.

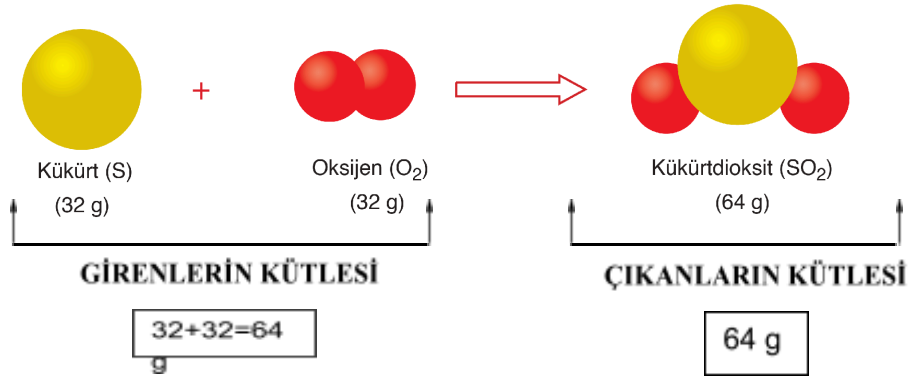
Su, karbondioksit, yemek tuzu gibi pek çok bileşik, kimyasal tepkimeler sonucunda oluşur. Aşağıda yemek tuzunun (NaCl) modeli yer almaktadır.



KİMYASAL TEPKİMELERDE KÜTLE KORUNUMU

Bir kimyasal tepkimeye giren maddelerin kütleleri toplamı, tepkimeden çıkan maddelerin (ürünler) kütleleri toplamına eşittir.

Kimyasal tepkime sırasında tepkimeye giren ve çıkan maddelerin (ürünler) atom sayılarında bir değişiklik olmadığı için toplam kütle de değişmez. Kısacası kimyasal tepkimelerde kütle korunur. Örneğin 32 g S ile 32 g O₂ tepkimeye girerek 64 g SO₂ oluşur.



GİRENLERİN ATOM SAYISI: (S ve O₂) 1 tane S atomu ve 2 tane O atomu

ÜRÜNLERİN ATOM SAYISI: (SO₂) 1 tane S ve 2 tane O atomu