

Atom, Molekül (Bileşik) ve İyonlar

Bileşik ve Moleküler Bileşikler, Kimyasal Formül ifadesi

- Bir molekül aynı veya farklı iki veya daha fazla atomun bağlanmasıyla oluşur.
- Her molekül bir formül ile ifade edilir buna kimyasal formül denir.
- Her kimyasal formül element sembolleri içerdiğinden hangi atomun bileşikte yer aldığını gösterir. Ayrıca formül atomların birbirine göre bulunma oranları hakkında bilgi verir.



Water, H₂O



Carbon dioxide, CO₂



Carbon monoxide, CO



Methane, CH₄

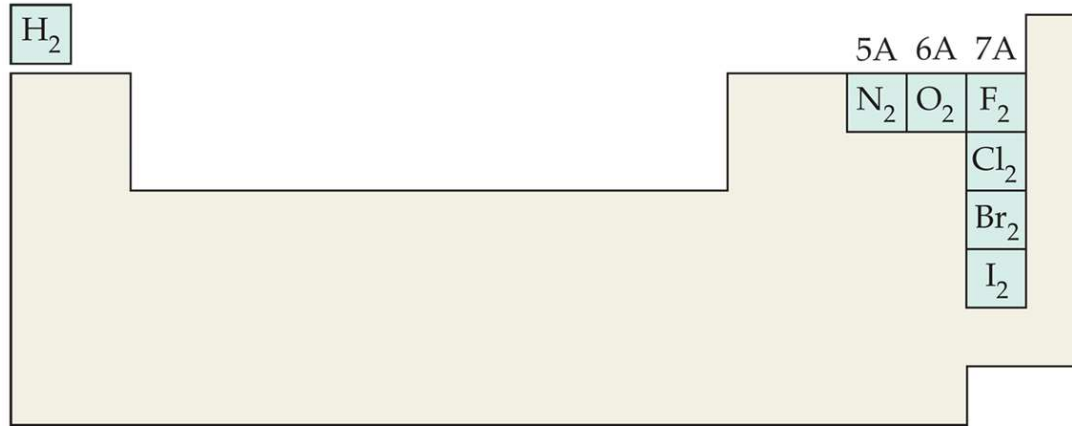


Hydrogen peroxide, H₂O₂



Oxygen, O₂

- Bir molekül 2 atomdan oluşuyorsa buna diatomik molekül denir. 7 element doğada diatomik molekül olarak BULUNUR (periyodik tabloda sadece atom olarak gösterilse de)



- Bir bileşik moleküllerden oluşuyorsa bu yapıya moleküler bileşik denir.
 - En az iki farklı atomdan oluşurlar
 - Moleküler bileşikler çoğunlukla sadece ametallerden oluşur.

Kimyasal ve Yapısal Formüller



Water, H₂O



Carbon dioxide, CO₂



Carbon monoxide, CO



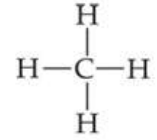
Methane, CH₄



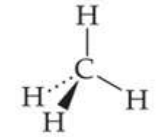
Hydrogen peroxide, H₂O₂



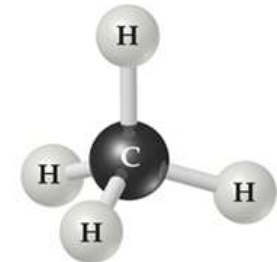
Oxygen, O₂



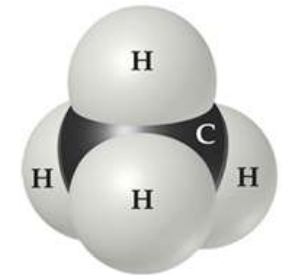
Structural formula



Perspective drawing



Ball-and-stick model



Space-filling model