

Kimya

Bileşikler

Bileşik: İki veya daha fazla türde element atomlarının belirli oranlarda, kimyasal yöntemlerle birleşmesiyle oluşan saf maddelere bileşik denir.

Bileşiklerin Genel Özellikleri

- * Saf (arı) maddelerdir.
- * Yapılarında en az iki tür element atomu vardır.
- * Hal değişim sıcaklıkları dışında homojendirler.
- * Formüllerle gösterilirler.
- * Aynı koşullarda belirli ayırt edici özellikleri vardır. (erime noktası, kaynama noktası, yoğunluk gibi)
- * Oluşumları kimyasal olduğundan, kimyasal yöntemlerle bileşenlerine ayrılabilirler. Fiziksel yöntemlerle ayrıştırılamazlar.
- * İyonik yapılı ya da moleküler yapılı olabilirler.
- * Oda koşullarında katı, sıvı ve gaz halinde bulunabilirler.
- * Bileşikler kendisini oluşturan bileşenlerin özelliklerini göstermez.

Örnek: $2H_2(g) + O_2 \rightarrow 2H_2O(s)$
yanıcı gaz yakıcı gaz yangın söndürücü

Bazı bileşiklerin formülleri ve yaygın adları

- $\rightarrow H_2O \rightarrow Su$ $\rightarrow NaCl \rightarrow Yemek Tuzu$
- $\rightarrow HCl \rightarrow Tuz Ruhu$
- $\rightarrow H_2SO_4 \rightarrow Zaa Yağı$
- $\rightarrow HNO_3 \rightarrow Kezzap$
- $\rightarrow CH_3COOH \rightarrow Sirke Asidi$
- $\rightarrow CaCO_3 \rightarrow Kireç Taşı$
- $\rightarrow NaHCO_3 \rightarrow Yemek Sodası$
- $\rightarrow NH_3 \rightarrow Amonyak$
- $\rightarrow Ca(OH)_2 \rightarrow Sönmüş Kireç$
- $\rightarrow NaOH \rightarrow Sud Kostik$
- $\rightarrow KOH \rightarrow Potas Kostik$
- $\rightarrow CaO \rightarrow Sönmemiş Kireç$