

KİM-124 ANORGANİK KİMYA

Prof. Dr. Zeliha HAYVALI

Prof. Dr. Mustafa HAYVALI

Ankara Üniversitesi

Kimya Bölümü

Bu slaytlarda anlatılanlar sadece özet olup ayrıntılı bilgiler derste verilecektir.

ANORGANİK BİLEŞİKLERİN ADLANDIRILMASI

1. Anorganik Bileşiklerin Adlandırılmasında Uygulanan Genel Kurallar

2. İyonların Adlandırılması

a. Basit anyonlar

b. Poliatomik Anyonlar

c. Poliatomik Katyonlar

3. Oksoasitler

4. Radikaller

5. Komplekslerin Adlandırılması

ÖRNEKLER

$\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ baryum nitrat

CaSO_4 kalsiyum sülfat

$\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$ magnezyum fosfat

SrSO_3 stronsiyum sülfid

$\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ Demir(II) nitrat

$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ Demir(III) nitrat

$\text{Sn}(\text{ClO})_2$ Kalay(II) hipoklorit

$\text{Sn}(\text{ClO})_4$ Kalay (IV) hipoklorit

AgCl Gümüş klorür

AgNO_2 Gümüş nitrit

$\text{Fe}(\text{NH}_4)_2(\text{SO}_4)_2$ Demir(II) amonyum sülfat

$\text{Fe}_2(\text{C}_2\text{O}_4)_3$ Demir(III) oksalat

$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$ Amonyum karbonat

BaBr_2 Baryum bromür

Fe_2O_3 Demir(III) oksit

BaO Baryum oksit

CaF₂ Kalsiyum florür

Mg₂N₃ Magnezyum nitrit

SrS Stronsiyum sülfür

SnCl₂ Kalay(II) klorür

FeBr₃ Demir(III) bromür

$\text{Fe}(\text{OH})_3$ Demir(III) hidroksit

KCN Potasyum siyanür

NH_4I Amonyum iyodür

Na_2O_2 Sodyum peroksit

SnF_4 Kalay(IV) florür