

0.a. Bileşiklerin Adlandırılması

0.a.1. İyonik Bileşiklerin Adlandırılması

- Önce katyon adı, sonra anyon adı yazılır.
 - Katyon adı, elementin adı ile aynıdır.
 - Anyon adı, elementin adı + -ür eki (Tek atom iseler)
 - NaCl→Sodyum Klor+ür
 - Bazı katyonlar birden fazla değer alırlar, bu durumda bu katyonların hangi değeri aldıkları parantez içinde Roma rakamlarıyla belirtilir.
 - FeS→Demir (II) Sülfür

Sabit Değerlik Alan Katyonlar		Sabit Değerlik Almayan Katyonlar	
Sembol	İsim	Sembol	İsim
Li ⁺	Lityum	Cu ⁺	Bakır (I)
Na ⁺	Sodyum	Cu ²⁺	Bakır (II)
K ⁺	Potasyum	Fe ²⁺	Demir (II)
Be ²⁺	Berilyum	Fe ³⁺	Demir (III)
Mg ²⁺	Magnezyum	Hg ⁺	Cıva (I)
Ca ²⁺	Kalsiyum	Hg ²⁺	Cıva (II)
Ba ²⁺	Baryum	Pb ²⁺	Kurşun (II)
Al ³⁺	Alüminyum	Pb ⁴⁺	Kurşun (IV)
Ag ⁺	Gümüş	Sn ²⁺	Kalay (II)
Zn ²⁺	Çinko	Sn ⁴⁺	Kalay (IV)

Tablo 1.1. Tek Atomlu Katyonlar

Element		Anyon	
Sembol	İsim	Sembol	İsim
H	Hidrojen	H ⁻	Hidrür
F	Flor	F ⁻	Florür
Cl	Klor	Cl ⁻	Klorür

Br	Brom	Br ⁻	Bromür
I	İyot	I ⁻	İyodür
S	Kükürt	S ²⁻	Sülfür
O	Oksijen	O ²⁻	Oksit
N	Azot	N ³⁻	Nitrür
P	Fosfor	P ³⁻	Fosfür
Tablo 1.2. Tek Atomlu Anyonlar			

- Çok atomlu anyon ve katyonlar özel isimler alırlar. (Tablo 1.3)

-1 Yüklü Anyonlar		-2 Yüklü Anyonlar	
NO ₃ ⁻	Nitrat	CO ₃ ²⁻	Karbonat
OH ⁻	Hidroksit	SO ₄ ²⁻	Sülfat
CH ₃ COO ⁻	Asetat	CrO ₄ ²⁻	Kromat
CN ⁻	Siyanür	Cr ₂ O ₇ ²⁻	Dikromat
MnO ₄ ⁻	Permanganat	-3 Yüklü Anyon	
ClO ⁻	Hipoklorit	PO ₄ ³⁻	Fosfat
ClO ₂ ⁻	Klorit	+1 Yüklü Katyon	
ClO ₃ ⁻	Klorat	NH ₄ ⁺	Amonyum
ClO ₄ ⁻	Perklorat		
HCO ₃ ⁻	Bikarbonat		
Tablo 1.3. Çok Atomlu Katyon ve Anyonlar			

0.a.2. Kovalent Bileşiklerin Adlandırılması

- Birinci ametalin sayısı + ametal adı + ikinci ametalin sayısı + ikinci ametal adı
 - P₂S₃ → **di**+fosfor **tri**+sülfür
- İlk ametalden bir tane varsa sayı belirtilmez, ikinci ametalin sayısı her zaman belirtilir.
 - CO₂ → ~~mono~~-Karbon **di**+oksit
 - CO → Karbon **mono**+ksit

