



-1	-2	-3
H ⁻ (Hidrür)	O ²⁻ (Oksit)	N ³⁻ (Nitrür)
F ⁻ (Florür)	S ²⁻ (Sülfür)	P ³⁻ (Fosfür)
Cl ⁻ (Klorür)	CO ₃ ²⁻ (Karbonat)	PO ₄ ³⁻ (Fosfat)
Br ⁻ (Bromür)	SO ₄ ²⁻ (Sülfat)	
I ⁻ (İyodür)		
OH ⁻ (Hidroksit)		
CN ⁻ (Siyanür)		
HCO ₃ ⁻ (Bikarbonat)		
NO ₃ ⁻ (Nitrat)		
CH ₃ COO ⁻ (Asetat)		

► İyonik bileşikler adlandırılırken önce katyon (**metal ya da kök**) adı sonra anyon (**ametal ya da kök**) adı yazılır.

Katyon Adı	Anyon Adı	Bileşik Adı
K ⁺ (Potasyum)	Cl ⁻ (Klorür)	KCl (Potasyum klorür)
Zn ²⁺ (Çinko)	N ³⁻ (Nitrür)	Zn ⁽²⁺⁾ N ⁽³⁻⁾ ₂ (Çinko nitrür)
NH ₄ ⁺ (Amonyum)	S ²⁻ (Sülfür)	NH ₄ ⁽⁺⁾ S ⁽²⁻⁾ ₂ (Amonyum sülfür)
Na ⁺ (Sodyum)	NO ₃ ⁻ (Nitrat)	NaNO ₃ (Sodyum nitrat)
NH ₄ ⁺ (Amonyum)	CN ⁻ (Siyanür)	NH ₄ CN (Amonyum siyanür)
Ca ²⁺ (Kalsiyum)	O ²⁻ (Oksit)	Ca ⁽²⁺⁾ O ⁽²⁻⁾ (Kalsiyum oksit)
Na ⁺ (Sodyum)	H ⁻ (Hidrür)	NaH (Sodyum hidrür)

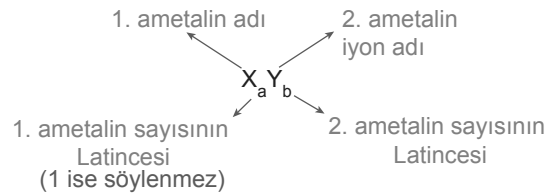
Değişken Değerlikli Bazı Metal Katyonları

Hg ⁺ = Cıva (I)	Fe ³⁺ = Demir (III)
Fe ²⁺ = Demir (II)	Cu ²⁺ = Bakır (II)
Cu ⁺ = Bakır (I)	Sn ⁴⁺ = Kalay (IV)
Sn ²⁺ = Kalay (II)	Pb ⁴⁺ = Kurşun (IV)
Pb ²⁺ = Kurşun (II)	
Hg ²⁺ = Cıva (II)	

► Değişken değerlikli metal katyonu ile oluşturulan iyonik bileşiklerde metal katyonunun adından sonra aldığı değerlik parantez içine yazılır. Sonra anyonun adı yazılır.

Katyon Adı	Anyon Adı	Bileşik Adı
Cu ⁺ (Bakır (I))	Cl ⁻ (Klorür)	CuCl (Bakır (I) klorür)
Fe ²⁺ (Demir (II))	OH ⁻ (Hidroksit)	Fe ⁽²⁺⁾ OH ⁽⁻⁾ ₂ (Demir (II) hidroksit)
Pb ⁴⁺ (Kurşun (IV))	SO ₄ ²⁻ (Sülfat)	Pb ⁽⁴⁺⁾ SO ₄ ⁽²⁻⁾ ₂ (Kurşun (IV) sülfat)
Hg ²⁺ (Cıva (II))	PO ₄ ³⁻ (Fosfat)	Hg ⁽²⁺⁾ PO ₄ ⁽³⁻⁾ ₂ (Cıva (II) fosfat)

Kovalent Bileşiklerin Adlandırılması

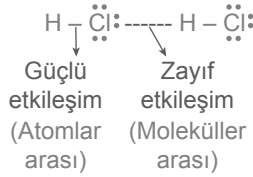


**TYT****KİMYA**
VİDEO DERS KİTABI

1. ametalin sayısının Latincesi	1. ametalin adı	2. ametalin sayısının Latincesi	2. ametalin iyon adı
CO ₂ = Karbon dioksit		CO = Karbon monoksit	
N ₂ O ₃ = Diazot trioksit		SF ₆ = Kükürt hekzaflorür	
H ₂ O = Dihidrojen monoksit		P ₂ O ₅ = Difosfor pentaoksit	
N ₂ O = Diazot monoksit		PCl ₅ = Fosfor pentaklorür	
HF = Hidrojen florür (Hidrojenin halojenler ile oluşturduğu asitlerde latince sayı belirtilmez.)			

Zayıf Etkileşimler

- Molekülleri ve soy gazları bir arada tutan etkileşimlere **zayıf etkileşimler** denir.



Genel olarak zayıf etkileşimleri kırmak için gereken enerji **40 kJ/mol** den **küçük**, güçlü etkileşimleri kırmak için gereken enerji **40 kJ/mol** den büyük olur.

- I. CH_{4(s)} + 8,2 kJ/mol → CH_{4(g)}
- II. C₆H_{6(s)} + 33,8 kJ/mol → C₆H_{6(g)}
- III. NaCl_(k) + 745 kJ/mol → Na⁺_(g) + Cl⁻_(g)

Verilen tepkimelere göre I ve II'de zayıf etkileşimler, III'te güçlü etkileşimler koparılmaktadır.

Zayıf etkileşimler

- **Çözünürlük**
- **Erime noktası**
- **Yoğunluk**
- **Kaynama noktası**

gibi fiziksel özelliklerin belirlenmesinde etkilidir.

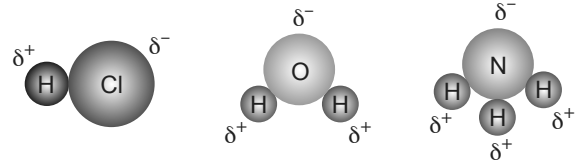
Zayıf etkileşimlere

- **Fiziksel bağ**
- **Moleküller arası bağ**

denilebilir.

Kalıcı Dipol

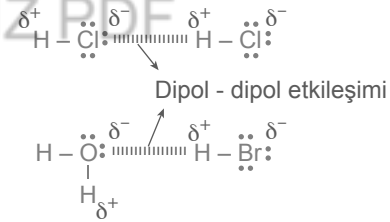
- Polar moleküllerde elektronegatiflik nedeniyle kısmi pozitif (δ^+) ve kısmi negatif (δ^-) uçlar oluşarak kutuplaşma olur.

**Geçici Dipol (İndüklenmiş Dipol)**

- Apolar moleküllerde yük yoğunluğu dengeli olduğu için bu moleküller kutupsuzdur. Bu moleküllerin belirli bir bölgesinde anlık olarak yük yoğunlaşması olduğunda geçici bir kutuplaşma meydana gelir.
- Bu anlık kutuplaşmaya geçici dipol ya da indüklenmiş dipol denir. **O₂, N₂, CO₂, CCl₄ gibi moleküller ve He, Ne, Ar gibi soy gazlar** örnek olarak verilebilir.

a. Dipol - Dipol Etkileşimi

Aynı veya farklı türdeki polar moleküllerin kalıcı dipolleri arasındaki etkileşimdir.

**b. İyon - Dipol Etkileşimi**

İyonik bileşiklerin iyonları ile polar moleküllerin kutupları arasındaki etkileşimdir.

