

Önemli Katyon ve Anyonlar

Bileşiklerin oluşturulmasında iyon yüklerinin bilinmesi gerekmektedir. Aşağıdaki tabloda önemli katyon ve anyonların formülleri ve isimleri verilmiştir.

Çok Atomlu İyonlar (Kökler) ve İsimleri

+1	-1	-2	-3
NH_4^+ Amonyum	CN^- Siyanür	CO_3^{-2} Karbonat	PO_3^{-3} Fosfit
H_3O^+ Hidronyum	OH^- Hidroksit	CrO_4^{-2} Kromat	PO_4^{-3} Fosfat
	NO_3^- Nitrat	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{-2}$ Dikromat	AlO_3^{-3} Alüminat
	NO_2^- Nitrit	SO_4^{-2} Sülfat	
	MnO_4^- Permanganat	SO_3^{-2} Sülfit	
	CH_3COO^- Asetat	$\text{C}_2\text{O}_4^{-2}$ Okzalat	
	ClO^- Hipoklorit	MnO_4^{-2} Manganat	
	ClO_2^- Klorit	ZnO_2^{-2} Çinkat	
	ClO_3^- Klorat		
	ClO_4^- Perklorat		
	HCO_3^- Bikarbonat		

Bazı Elementlerin Bileşik İçerisinde Aldıkları Değerlikleri

Katyonlar

+1	+2	+3	+4	+6
Li^+ Lityum	Mg^{+2} Magnezyum	Al^{+3} (Alüminyum)	Sn^{+4} Kalay (IV)	Cr^{+6} Krom (VI)

Na ⁺ Sodyum	Ca ⁺² Kalsiyum	Co ⁺³ (Kobalt)	Pb ⁺⁴ Kurşun (IV)	Mn ⁺⁶ Mangan (VI)
K ⁺ Potasyum	Zn ⁺² Çinko	Fe ⁺³ Demir (III)	Mn ⁺⁴ Mangan (IV)	
H ⁺ Hidrojen	Be ⁺² Berilyum	Cr ⁺³ Krom (III)		
Ag ⁺ Gümüş	Ba ⁺² Baryum	Mn ⁺³ Krom (III)		
Cu ⁺ Bakır (I)	Ni ⁺² Nikel (II)	Ni ⁺² Nikel (III)		
Hg ⁺ Cıva (I)	Cu ⁺² Bakır (II)			
Cs ⁺ Sezyum	Cr ⁺² Krom (II)			
Rb ⁺ Rupityum	Pb ⁺² Kurşun (II)			
	Fe ⁺² Demir (II)			
	Hg ⁺² Cıva (II)			

Anyonlar

-1	-2	-3
F ⁻ Florür	O ⁻² Oksit	N ⁻³ Nitrür
Cl ⁻ Klorür	S ⁻² Sülfür	P ⁻³ Fosfür
Br ⁻ Bromür		
I ⁻ İyodür		
H ⁻ Hidrür		

Diğer Konular

Hidrojen katyon mu, anyon mu