

BAZI ÖNEMLİ KÖKLER VE ADLARI							
1+		1-		2-		3-	
H <sub>3</sub> O <sup>+</sup>	Hidronyum	CN <sup>-</sup>	Siyanür	CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Karbonat	PO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	Fosfit
NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	Amonyum	OH <sup>-</sup>	Hidroksit	CrO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Kromat	PO <sub>4</sub> <sup>3-</sup>	Fosfat
		NO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Nitrat	Cr <sub>2</sub> O <sub>7</sub> <sup>2-</sup>	Dikromat	AlO <sub>3</sub> <sup>3-</sup>	Alüminat
		NO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Nitrit	SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Sülfat		
		MnO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Permanganat	SO <sub>3</sub> <sup>2-</sup>	Sülfat		
		CH <sub>3</sub> COO <sup>-</sup>	Asetat	C <sub>2</sub> O <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Okzalit		
		ClO <sup>-</sup>	Hipoklorit	MnO <sub>4</sub> <sup>2-</sup>	Manganat		
		ClO <sub>2</sub> <sup>-</sup>	Klorit	ZnO <sub>2</sub> <sup>2-</sup>	Çinkat		
		ClO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Klorat				
		ClO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	Perklorat				
		HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup>	Bikarbonat				

BAZI ELEMENTLERİN BİLEŞİKLERİNDE ALDIKLARI DEĞERLİKLER						
1+	2+	3+	1-	2-	3-	
H <sup>+</sup>	Zn <sup>2+</sup>	Al <sup>3+</sup>	H <sup>-</sup> Hidrür	O <sup>2-</sup> Oksit	N <sup>3-</sup>	Nitrür
Na <sup>+</sup>	Fe <sup>2+</sup>	Co <sup>3+</sup>	F <sup>-</sup> Florür	O <sub>2</sub> <sup>2-</sup> Peroksit	P <sup>3-</sup>	Fosfür
Ag <sup>+</sup>	Hg <sup>2+</sup>	Cr <sup>3+</sup>	Cl <sup>-</sup> Klorür	S <sup>2-</sup> Sülfür		
Hg <sup>+</sup>	Cu <sup>2+</sup>	Fe <sup>3+</sup>	Br <sup>-</sup> Bromür			
K <sup>+</sup>	Pb <sup>2+</sup>		I <sup>-</sup> İyodür			
	Ni <sup>2+</sup>		O <sub>2</sub> <sup>-</sup> Süperoksit			
	Cd <sup>2+</sup>		N <sub>3</sub> <sup>-</sup> Azit			
	Mn <sup>2+</sup>					

KUVVETLİ ASİTLER (Yaklaşık %100 iyonlaşanlar)		ZAYIF ASİTLER (Çok az oranda iyonlaşanlar)	
HNO <sub>3</sub>	Nitrik asit (Kezzap)	HCN	Hidrojen siyanür
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Sülfürik Asit (Zaç yağı)	CH <sub>3</sub> COOH	Asetik asit
HCl	Hidroklorik asit (Tuz ruhu)	HF	Hidrojen florür
HBr	Hidrojen Bromür	H <sub>3</sub> PO <sub>4</sub>	Fosforik asit
HI	Hidrojen İyodür	H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	Karbonik asit

KUVVETLİ BAZLAR		ZAYIF BAZLAR	
NaOH	Sodyum Hidroksit (Sud Kostik)	Ca(OH) <sub>2</sub>	Kalsiyum Hidroksit
KOH	Potasyum Hidroksit (Potas Kostik)	NH <sub>3</sub>	Amonyak

ASİT OKSİTLER (Oksijence zengin ametal oksitler)	BAZİK OKSİTLER (Metal oksitler)	NÖTR OKSİTLER (Oksijence fakir ametal oksitler)	AMFOTER OKSİTLER (Amfoter metallerin oksitleri)
CO <sub>2</sub>	CaO	CO	Al <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
NO <sub>2</sub>	MgO	N <sub>2</sub> O	ZnO
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	Li <sub>2</sub> O	NO	Pb <sub>2</sub> O <sub>3</sub>
SO <sub>2</sub>	Na <sub>2</sub> O		

