

**TABLO 3.1 Bazı Basit İyonlar**

İsim	Sembol	İsim	Sembol
<b>Pozitif iyonlar(katyonlar)</b>			
Lityum iyonu	Li <sup>+</sup>	Krom(II) iyonu	Cr <sup>2+</sup>
Sodyum iyonu	Na <sup>+</sup>	Krom(III) iyonu	Cr <sup>3+</sup>
Potasyum iyonu	K <sup>+</sup>	Demir(II) iyonu	Fe <sup>2+</sup>
Rubidyum iyonu	Rb <sup>+</sup>	Demir(III) iyonu	Fe <sup>3+</sup>
Sezyum iyonu	Cs <sup>+</sup>	Kobalt(II) iyonu	Co <sup>2+</sup>
Magnezyum iyonu	Mg <sup>2+</sup>	Kobalt(III) iyonu	Co <sup>3+</sup>
Kalsiyum iyonu	Ca <sup>2+</sup>	Bakır(I) iyonu	Cu <sup>+</sup>
Stronsiyum iyonu	Sr <sup>2+</sup>	Bakır(II) iyonu	Cu <sup>2+</sup>
Baryum iyonu	Ba <sup>2+</sup>	Civa(I) iyonu	Hg <sub>2</sub> <sup>2+</sup>
Aluminyum iyonu	Al <sup>3+</sup>	Civa(II) iyonu	Hg <sup>2+</sup>
Çinko iyonu	Zn <sup>2+</sup>	Kalay(II) iyonu	Sn <sup>2+</sup>
Gümüş iyonu	Ag <sup>+</sup>	Kurşun(II) iyonu	Pb <sup>2+</sup>
<b>Negatif iyonlar (anyonlar)</b>			
Hidrür iyonu	H <sup>-</sup>	İyodür iyonu	I <sup>-</sup>
Florür iyonu	F <sup>-</sup>	Oksit iyonu	O <sup>2-</sup>
Klorür iyonu	Cl <sup>-</sup>	Sülfür iyonu	S <sup>2-</sup>
Bromür iyonu	Br <sup>-</sup>	Nitrür iyonu	N <sup>3-</sup>

**Tablo 3.2 İkili Moleküllerin adlandırılması**

Formülü	Adı <sup>a</sup>
BCl <sub>3</sub>	bor triklorür
CCl <sub>4</sub>	karbon tetraklorür
CO	karbon monoksit
CO <sub>2</sub>	karbon dioksit
NO	azot monoksit
NO <sub>2</sub>	azot dioksit
N <sub>2</sub> O	dizot monoksit
N <sub>2</sub> O <sub>3</sub>	diazot trioksit
N <sub>2</sub> O <sub>4</sub>	diazot tetroksit
N <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	diazot pentoksit
PCl <sub>3</sub>	fosfor triklorür
PCl <sub>5</sub>	fosfor pentaklorür
SF <sub>6</sub>	kükürt hekzaflorür

<sup>a</sup> Örnek "a" ya da "o" ile sona erer ve elementin adı "a" ya da "o" ile başlarsa söylenme kolaylığı için, "a" ya da "o" sesli harfi düşer. Örneğin, karbon monooksit değil, karbon monoksit; diazot tetraoksit değil, diazot tetroksit yazar ve söyleriz. Ama PI<sub>3</sub> için fosfor triyodür değil, fosfor triiyodür deriz.

Çok atomlu iyonlar çok yaygındır.

**Tablo 3.3 Çok Atomlu İyonlar:**

Amonyum	$\text{NH}_4^+$	Asetat iyonu	$\text{CH}_3\text{COO}^-$
Karbonat	$\text{CO}_3^{2-}$	Hidrojen karbonat	$\text{HCO}_3^-$
Hipoklorit	$\text{ClO}^-$	Fosfat	$\text{PO}_4^{3-}$
Klorit	$\text{ClO}_2^-$	Hidrojen fosfat	$\text{HPO}_4^{2-}$
Klorat	$\text{ClO}_3^-$	Sülfat	$\text{SO}_4^{2-}$
Perklorat	$\text{ClO}_4^-$	Hidrojen sülfat	$\text{HSO}_4^-$
Hidroksit	$\text{OH}^-$	Nitrat	$\text{NO}_3^-$
Sülfit	$\text{SO}_3^{2-}$	Nitrit	$\text{NO}_2^-$

**TABLO 3.4 Bazı Oksiasit ve Tuzların Adlandırılması**

Yükseltgenme Basamağı	Asidin* Formülü	Asidin Adı**	Tuzun Formülü	Tuzun Adı
Cl: +1	HClO	Hipokloröz asit	NaClO	Sodyum hipoklorit
Cl: +3	HClO <sub>2</sub>	Kloröz asit	NaClO <sub>2</sub>	Sodyum klorit
Cl: +5	HClO <sub>3</sub>	Klorik asit	NaClO <sub>3</sub>	Sodyum klorat
Cl: +7	HClO <sub>4</sub>	Perklorik asit	NaClO <sub>4</sub>	Sodyum perklorat
N: +3	HNO <sub>2</sub>	Nitröz asit	NaNO <sub>2</sub>	Sodyum nitrit
N: +5	HNO <sub>3</sub>	Nitrik asit	NaNO <sub>3</sub>	Sodyum nitrat
S: +4	H <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Sülfüröz asit	Na <sub>2</sub> SO <sub>3</sub>	Sodyum sülfit
S: +6	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Sülfürik asit	Na <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	Sodyum sülfat

\*Bütün bu asitlerde H atomu merkez ametal atoma değil, O atomuna bağlıdır. Bunu belirtmek için formül yazımında, çoğu kez değişiklik yapılarak, örneğin HClO yerine HOCl, HClO<sub>2</sub> yerine HOCIO vb. yazılır.

\*\*Genellikle, -ik ve -at adları, merkez ametal atomunun yükseltgenme basamağı periyodik grup numarası -10'a eşit olduğu zaman kullanılır. Halojen bileşikleri bu kuralın dışında olup, -ik ve -at adları (grup 17 olmalarına karşın) +5 yükseltgenme basamağında merkez halojen atomları için kullanılır.