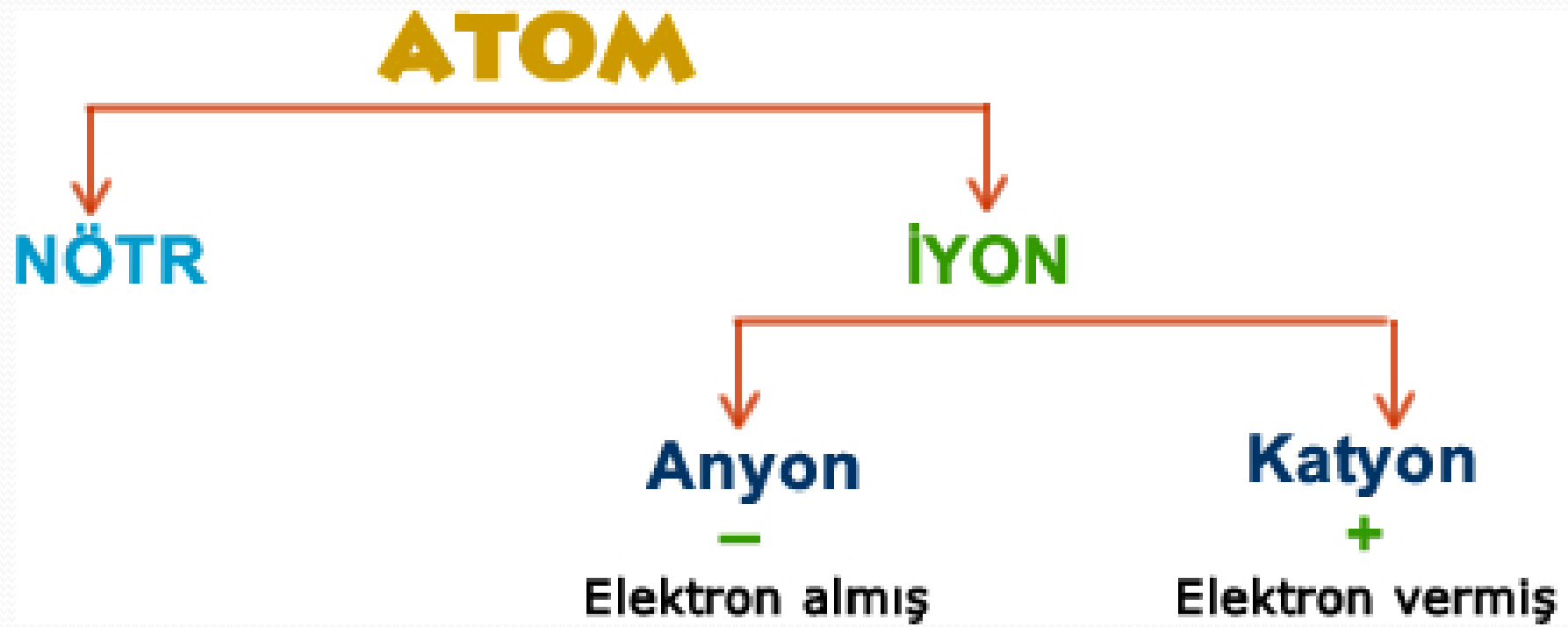




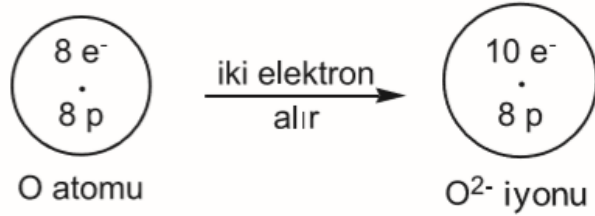
iyonlar

İyonlar, pozitif veya negatif yüklü atom veya atom gruplarıdır ve atomlar tarafından bir veya daha fazla elektronun verilmesi veya alınmasıyla oluşurlar. Pozitif yüklü iyonlara **katyon**, negatif yüklü iyonlara **anyon** denir. Örneğin, K^+ şeklinde gösterilen potasyum katyonu, potasyum atomunun bir elektron vermesiyle oluşur ve bu durumda nötr potasyum atomu +1 yüklü bir iyonla dönüşmüş olur.



Yüklü atom veya atom gruplarına **iyon** denir. (+) yüklü iyonlara **katyon**, (-) yüklü iyonlara da **anyon** denir

Bir oksijen atomu 2 elektron alarak negatif yüklü oksit anyonuna (O^{2-}) dönüşür.



$$\begin{array}{ccc} \text{K.N} & & \text{YÜK} \\ = & \diagdown & / \\ n & & + \\ + & \diagup & \\ \text{A.N=p} & = & e^- \end{array} \quad \text{İyon yükü} = p - e$$

Na^+ , Cl^- gibi tek bir tür atomdan oluşan iyonlara **basit iyonlar** veya **monoatomik iyonlar** denir. CO_3^{2-} (karbonat iyonu), NO_3^- (nitrat iyonu) ve PO_4^{3-} (fosfat iyonu) gibi birden fazla çeşit atom içeren iyonlara **poliatomik iyonlar** denir.

Katyonların Adlandırılması

Katyonların büyük kısmı monoatomik metal iyonlarıdır.

- Metal atomlarının elektron vermesiyle oluşan katyonların adlandırılması, metalin sadece tek bir yüke sahip katyonu varsa metalin ismine **iyon** kelimesi eklenerek yapılır.

$\text{Na}^+ \rightarrow$ sodyum **iyonu** $\text{Zn}^{2+} \rightarrow$ çinko **iyonu** $\text{Al}^{3+} \rightarrow$ alüminyum **iyonu**

- Bir metalin iki veya daha fazla sayıda farklı yüke sahip katyonları oluşuyorsa; adlandırmada metalin isminin ardından parantez içerisinde Romen rakamıyla katyonun yükü yazılır ve ardına iyon kelimesi eklenir.

$\text{Fe}^{2+} \rightarrow$ demir(**II**) iyonu

$\text{Fe}^{3+} \rightarrow$ demir(**III**) iyonu

$\text{Co}^{2+} \rightarrow$ kobalt(**II**) iyonu

$\text{Co}^{3+} \rightarrow$ kobalt(**III**) iyonu

$\text{Cu}^+ \rightarrow$ bakır(**I**) iyonu

$\text{Cu}^{2+} \rightarrow$ bakır(**II**) iyonu

- Ametal element atomlarından oluşan poliatomik katyonların adlandırılması, adın sonuna **-yum** eki getirilerek yapılır.

$\text{NH}_4^+ \rightarrow$ amonyum iyonu

$\text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow$ hidronyum iyonu

$(\text{CH}_3)_4\text{N}^+ \rightarrow$ tetrametilamonyum iyonu

ÖNEMLİ KATYONLAR

+1 YÜKLÜ	+2YÜKLÜ	+3 YÜKLÜ
Li^{+1} Lityum	Be^{+2} Berilyum	Al^{+3} Aleminyum
Na^{+1} Sodyum	Mg^{+2} Magnezyum	Fe^{+3} Demir(III)
K^{+1} Potasyum	Ba^{+2} Baryum	Cr^{+3} Krom (III)
Rb^{+1} Rubityum	Zn^{+2} Çinko	+4 YÜKLÜ
Cs^{+1} Sezyum	Cu^{+2} Bakır(II)	
Ag^{+1} Gümüş	Hg^{+2} Cıva (II)	Sn^{+4} Kalay (IV) Pb^{+4} Kurş. (IV)
Cu^{+1} Bakır (I)	Fe^{+2} Demir(II)	
Hg^{+1} Cıva (I)	Cr^{+2} Krom (II)	
NH_4^{+1} Amonyum	Pb^{+2} Kurşun (II)	

IA grubu elementleri +1 yüklenirler: Haydarpaşa Lisesinin Nankör Kedisi (Cd)

Rabiyayı Camdan (Cs) Fırlattı

IIA grubu elementleri +2 yüklenirler: Belimi Migren Kapladı (Ca) Sırtımı

Babam Rahatlattı

KÖK: İki veya daha çok atomun bir araya gelerek oluşturduğu iyonlardır.

Anyonların Adlandırılması

- Monoatomik ve bazı poliatomik anyonların adlandırılması:
Monoatomik anyonların birçoğunun adlandırılması element adının sonuna **-ür** son eki eklenerek yapılır.
 $\text{Cl} \rightarrow$ klor atomu $\text{Cl}^- \rightarrow$ klor**ür** iyonu
 $\text{Br} \rightarrow$ brom atomu $\text{Br}^- \rightarrow$ brom**ür** iyonu
Bazı anyonların adlandırılması ise atomun isminde bulunan son ek düşürülerek yerine **-ür** son eki getirilerek yapılır.
 $\text{H} \rightarrow$ hidrojen atomu $\text{H}^- \rightarrow$ hidr**ür** iyonu
 $\text{N} \rightarrow$ azot atomu $\text{N}^{3-} \rightarrow$ nitr**ür** iyonu (nitrür, nitrojen den türetilmiştir)
Çok az sayıdaki poliatomik anyonun adlandırılması da **-ür** son eki kullanılarak yapılır.
 $\text{CN}^- \rightarrow$ siyan**ür** iyonu
Belirli bir grup anyon ise **-it** son eki getirilerek adlandırılır.
 $\text{O}^{2-} \rightarrow$ oks**it** iyonu $\text{O}_2^{2-} \rightarrow$ peroks**it** iyonu $\text{OH}^- \rightarrow$ hidroks**it** iyonu
- Oksijen içeren poliatomik anyonların adlandırılması **-at** veya **-it** son ekleri kullanılarak yapılır. Bu anyonlara **oksianyonlar** denir. Yükü aynı olan fakat

- Oksijen içeren poliatomik anyonların adlandırılması **-at** veya **-it** sonekleri kullanılarak yapılır. Bu anyonlara **oksianyonlar** denir. Yükü aynı olan fakat oksijen atomu sayısı bir tane az olan oksianyon için **-it** soneki, diğeri için **-at** soneki kullanılır.

$\text{NO}_2^- \rightarrow$ nitrit iyonu

$\text{NO}_3^- \rightarrow$ nitrat iyonu

$\text{SO}_3^{2-} \rightarrow$ sülfid iyonu

$\text{SO}_4^{2-} \rightarrow$ sülfat iyonu

Bazı elementler özellikle de halojenler, ikiden fazla oksianyon oluştururlar. Bunlarda; **per-** öneki, **-at** soneki bulunan oksianyondan bir tane fazla oksijen atomuna, **hipo-** öneki ise **-it** soneki bulunan oksianyondan bir tane az oksijen atomuna sahip iyonun adlandırılmasında kullanılır.

$\text{ClO}_4^- \rightarrow$ perklorat iyonu (klorattan bir O fazla)

$\text{ClO}_3^- \rightarrow$ klorat iyonu

$\text{ClO}_2^- \rightarrow$ klorit iyonu

$\text{ClO}^- \rightarrow$ hipoklorit iyonu (kloritten bir O az)

- Bir oksianyona H^+ ilavesiyle türetilen anyonlar ise uygun olduğu şekilde **hidrojen** veya **dihidrojen** kelimelerinin önek olarak kullanılmasıyla adlandırılır.

$\text{CO}_3^{2-} \rightarrow$ karbonat iyonu

$\text{HCO}_3^- \rightarrow$ hidrojen karbonat iyonu

$\text{PO}_4^{3-} \rightarrow$ fosfat iyonu

$\text{H}_2\text{PO}_4^- \rightarrow$ dihidrojen fosfat iyonu

MnO_4^- : permanganat

$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$: okzalit

CrO_4^{2-} : kromat

$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$: dikromat

$\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$: ferri siyanür

$\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$: ferro siyanür

Bileşiklerin İsimlendirilmesi

Metal , yüksek elektrik ve ısı iletkenliği, kendine özgü parlaklığı olan, şekillendirmeye yatkın, katyon oluşturma eğilimi yüksek, oksijenle birleşerek çoğunlukla bazik oksitler veren elementler.

1. Metal-Ametal bileşiklerinin isimlendirilmesi

Metalin adı+Ametalin adı+ür

FORMÜLÜ	ADI	FORMÜLÜ	ADI
NaCl	Sodyum klorür	CaO	Kalsiyum oksit
ZnS	Çinko sülfür	CuO	Bakır (II) oksit
KF	Potasyum florür	ZnO	Çinko oksit
Ca ₃ N ₂	Kalsiyum nitrür	Al ₂ O ₃	Aluminyum oksit
BaBr ₂	Baryum bromür		
BaI ₂	Baryum iyodür		

- Eğer ametal oksijen ise oksit, azot ise nitrür, hidrojen ise hidrür, kükürt ise sülfür, karbon ise karbür, fosfor ise fosfür diye okunur

metal

- Parlaktırlar.
- Isı ve elektriği iyi iletirler
- Tel ve levha haline getirilebilirler.
- Oda koşullarında (civa hariç) katıdırlar.
- Serbest halde tek atomlu olarak bulunurlar.
- Bileşiklerinde yalnız pozitif değerlik alırlar.
- Genellikle oksitlerinin sulu çözeltisi baz özelliği gösterir.
- Kendi aralarında bileşik oluşturamazlar. Alaşım denilen homojen karışımları oluştururlar.
* * Pirinç (Zn+Cu), Lehim (Pb+Sn) gibi

ametal

- Görünümleri renkli ya da mattır.
- Isı ve elektriği iletmezler (grafit hariç).
- Tel ve levha haline getirilemezler, kırılındırlar.
- Oda koşullarında katı, sıvı ve gaz halinde bulunabilirler.
- Serbest halde molekül yapılarıdır.
- Bileşiklerinde pozitif ve negatif değerlik alabilirler.
- Genellikle oksitlerinin sulu çözeltisi asit özelliği gösterir.
- Metallerle ya da kendi aralarında bileşik oluşturabilirler.

Yarımetal

- Tümü oda sıcaklığında katı haldedir.
- Orta derecede iletkenlerdir.
- Erime ve kaynama sıcaklıkları yüksektir.
- Kendi aralarında ve ametallerle yaptıkları bileşiklerde kovalent bağlıdırlar.
- B, Si, Ge, As, Se, Sb, Te, Po ve Bi yarı metaldir.

Eğer metal değişik değerlik alabiliyorsa; Bir bileşikte hangi değerlikte katyonun yer aldığını belirtmek için, **isimlendirmede katyon isminden sonra romen rakamı ile (I,II,III, IV) değerlik sayısı verilir.**

Metalin Adı	Sembolü	Alabileceği Değerlik
Bakır	Cu	Cu^{+1} , Cu^{+2}
Demir	Fe	Fe^{+2} , Fe^{+3}
Civa	Hg	Hg^{+1} , Hg^{+2}
Kalay	Sn	Sn^{+2} , Sn^{+4}
Kurşun	Pb	Pb^{+2} , Pb^{+4}
Kobalt	Co	Co^{+2} , Co^{+3}
Krom	Cr	Cr^{+3} , Cr^{+6}
Antimon	Sb	Sb^{+3} , Sb^{+5}
Mangan	Mn	Mn^{+2} , Mn^{+3}

Bir kimyasal elementin artı veya eksi elektriksel yük sayısına "değerlik" denir.

CuCl₂: bakır(II)klorür

FeO: Demir(II)oksit

Fe₂O₃: Demir (III)oksit

SnS: kalay(II)sülfür

SnS₂: kalay(IV)sülfür

Civa(I) katyonu Hg_2^{+2} şeklinde bulunur: **Hg₂Cl₂**: Civa (I) klorür (kalomel)

DEĞİŞKEN DEĞERLİKLİ ELEMENTLER

Element	+1	+2	+3	+4	+5	+6	+7
Krom (Cr)							
Demir (Fe)							
Mangan(Mn)							
Kobalt (Co)							
Bakır (Cu)							
Kurşun (Pb)							
Civa (Hg)							
Kalay (Sn)							
Altın (Au)							
Bizmut (Bi)							
Antimon(Sb)							

Geçiş metallerinin çoğu ile dördüncü ve beşinci grup elementlerinin bir kısmı çok değerlidir

2. **Ametal+ametal bileşiklerinin isimlendirilmesi** : Bu bileşiklerin isimlendirilmesinde atomların sayısı mono, di, tri, tetra, penta gibi Latince kelimelerle ifade edilir. İlk yazılan atom bir tane ise mono yazılmaz. Sonraki atomun sayısı her halukarda söylenir.

1.Ametalin sayısı + Adı + 2.Ametalin sayısı + Adı + "ür" Eki

FORMÜLÜ

NO

N₂O

CO

CO₂

PCl₃

P₄S₃

ADI

Azot monoksit

Di azot monoksit

Karbon monoksit

Karbon dioksit

Fosfor tri klorür

Tetra fosfor tri sülfür

Sayı	Önek
1	mono-
2	di-
3	tri-
4	tetra-
5	penta-
6	hekza-
7	hepta-
8	okta-
9	nona-
10	deka-

Ametaller, metal özelliği göstermeyen elementlerdir. Sertlik, mekanik uyarlanabilirlik ya da elektrik iletkenliği gibi metallere özgü özellikleri göstermeyen maddelerdir.

3. Köklü bileşiklerin isimlendirilmesi

$\text{NH}_4^+ \rightarrow$ amonyum iyonu

$\text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow$ hidronyum iyonu

$(\text{CH}_3)_4\text{N}^+ \rightarrow$ tetrametilamonyum iyonu

$\text{NO}_2^- \rightarrow$ nitrit iyonu

$\text{NO}_3^- \rightarrow$ nitrat iyonu

$\text{SO}_3^{2-} \rightarrow$ sülfat iyonu

$\text{SO}_4^{2-} \rightarrow$ sülfat iyonu

$\text{CO}_3^{2-} \rightarrow$ karbonat iyonu

$\text{HCO}_3^- \rightarrow$ hidrojen karbonat iyonu

$\text{PO}_4^{3-} \rightarrow$ fosfat iyonu

$\text{H}_2\text{PO}_4^- \rightarrow$ dihidrojen fosfat iyonu

MnO_4^- : permanganat

$\text{C}_2\text{O}_4^{2-}$: okzalat

CrO_4^{2-} : kromat

$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$: dikromat

$\text{Fe}(\text{CN})_6^{3-}$: ferri siyanür

$\text{Fe}(\text{CN})_6^{4-}$: ferro siyanür

$\text{ClO}_4^- \rightarrow$ perklorat iyonu (klorattan bir O fazla)

$\text{ClO}_3^- \rightarrow$ klorat iyonu

$\text{ClO}_2^- \rightarrow$ klorit iyonu

$\text{ClO}^- \rightarrow$ hipoklorit iyonu (kloritten bir O az)

$\text{CN}^- \rightarrow$ Siyanür

$\text{CH}_3\text{COO}^- \rightarrow$ Asetat

KÖK: Çok atomlu iyonlardır.

1'den 20'ye kadar Latince Sayılar

- 1- Mono
- 2- Di
- 3- Tri
- 4- Tetra
- 5- Penta
- 6- Hekza
- 7- Hepta
- 8- Okta
- 9- Nona
- 10- Deka
- 11- Undeka
- 12- Dodeka
- 13- Trideka
- 14- Tetradeka
- 15- Pentadeka
- 16- Hekzadeka
- 17- Heptadeka
- 18- Oktadeka
- 19- Nonadeka
- 20- Eikosa

Roma Rakamlarıyla Sayılar (1-10)

- 1 I
- 2 II
- 3 III
- 4 IV
- 5 V
- 6 VI
- 7 VII
- 8 VIII
- 9 IX
- 10 X

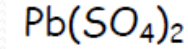
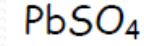
3.1) METAL VE KÖKTEN OLUŞAN BİLEŞİKLERİN ADLANDIRILMASI

Köklerin oluşturduğu bileşikler adlandırılırken önce metalin adı sonra kökün adı okunur.

Eğer metal birden fazla değerlik alıyorsa bileşikteki değerliğini adından sonra parantez içinde belirtiriz.

Metal adı+kök adı

FORMÜLÜ



ADI

Kurşun (II) sülfat

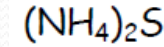
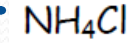
Kurşun (IV) sülfat

3.2) KÖK VE AMETALDEN OLUŞAN BİLEŞİKLERİN ADLANDIRILMASI

Kök ve ametalden oluşan bileşikler adlandırılırken önce kökün adı sonra ametalin adı ve "ür" eki söylenir.

Kök adı+ametal adı+ür

FORMÜLÜ



ADI

Amonyum klorür

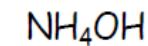
Amonyum sülfür

3.3) İKİ KÖKTEN OLUŞAN BİLEŞİKLERİN ADLANDIRILMASI

Bu tür bileşikler adlandırılırken önce birinci sonra ikinci kökün adı söylenir.

1.Kök adı+2. kök adı

FORMÜLÜ



ADI

Amonyum hidroksit

- a) **Metal-Ametal**=Metalin adı+Ametalin adı+ür. (NaCl: sodyum klorür)
- b) **Metal-kök**=Metal adı+kök adı (NaOH : sodyum hidroksit)
- c) **Kök -Ametal**=Kök adı+Ametalin adı +ür(NH₄I: Amonyum iyodür.
- d) **Kök-kök**=Katyon kök adı+Anyon kök adı(NH₄NO₂ Amonyumnitrit)

İyonik bileşikler

- e) **Ametal-Ametal**=1. Ametalin sayısı+ adı+2. Ametalin sayısı+ adı+ür (CO₂: karbondioksit, CO: karbon monoksit)

Kovalent bileşikler

- Bazı iyonik bileşikler, kendi iyonlarının yanı sıra, belirli miktarda su moleküllerini de yapılarında bulunduracak şekilde kristaller oluşturur. Bu bileşiklere **hidratlar** denir. **Hidratların** adlandırılması önce bileşiğin adı, ardından da her formül birimde bulunan su molekülü sayısını belirten Yunanca önekin hidrat kelimesinin önüne etirilmesiyle yapılır.
- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$ bakır(II) sülfat **pentahidrat**
- $\text{Na}_2\text{CO}_3 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$ sodyum karbonat **dekahidrat**

Bileşiklerde özel adlandırma

- Bazı bileşikler özel olarak adlandırılır.
- Örnek:
 - H_2O : Su
 - NH_3 : Amonyak
 - NaCl : Yemek tuzu
 - CH_4 : Metan
 - H_2SO_4 : Sülfirik asit
 - CaCO_3 : Kireç taşı
 - CaO : Sönmemiş kireç
 - Ca(OH)_2 : Sönmüş kireç

Elementlerin değerliğinin bulunması

- Tek atomlu iyonlarda iyonun yükü değerliğin direk kendisidir

İyon değerlik

Fe^{+2} +2

Cl^- -1

P^{-3} -3

- Çok atomlu iyonlarda(köklerde)elementlerin değerliklerinin toplamı kök yüküne eşittir. Bu eşitlikten faydalanılarak değeriği az bilinen elementlerin değeriği hesaplanabilir
 - NO_3^- PO_4^{3-} : Azot ve fosfor atomlarının değeriği kaçtır?
 - $\text{N} + 3 \times (-2) = -1 \Rightarrow \text{N} - 6 = -1 \Rightarrow \text{N} = +5$, $\text{P} + 4 \times (-2) = -3 \Rightarrow \text{P} - 8 = -3 \Rightarrow \text{P} = +5$
- Atomik, moleküler halde elementler ve bileşikler nötrdür (yükü sıfırdır). Fakat bileşiği oluşturan elementler nötr değildir. Bileşik formülü doğru verilip, değeriği az bilinen elementlerden herhangi biri sorulduğunda bileşiğin yüklerinin sıfır olma şartından hareket edilerek çözüm yapılır.
 - KMnO_4 bileşiğindeki Mn elementinin değeriği nedir?
 - $\text{K} + \text{Mn} + 4 \times \text{O} = 0 \Rightarrow 1 + \text{Mn} + 4 \times (-2) = 0 \Rightarrow 1 + \text{Mn} - 8 = 0 \Rightarrow \text{Mn} = +7$

Bileşik formülleri

- Bileşikleri kısaca ifade eden şekle, **formül** denir. Bileşiği oluşturan atomların sembollerinin yan yana yazılması ve atom sayılarının sağ alt köşesine yazılmasıyla oluşur.

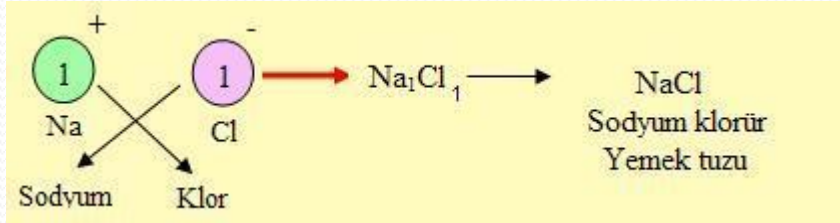
GERÇEK FORMÜL	BASİT FORMÜL
$C_6H_{12}O_6$	CH_2O
C_2H_5OH	C_2H_5OH
H_2O	H_2O
H_2SO_4	H_2SO_4

- İyonik bir katıdaki iyonlar üç boyutlu yapıda düzenlendiğinden böyle bir yapıda moleküllerden söz edilemez. Bu nedenle iyonik bileşikler için **basit formüller** yazılabilir. İyonik bir bileşiğin basit formülüne **formül birimi** denir.
- Örneğin, sodyum klorürün formül birimi NaCl dir ve bu formül birimi tüm sodyum klorür kristal yapısını temsil eder.

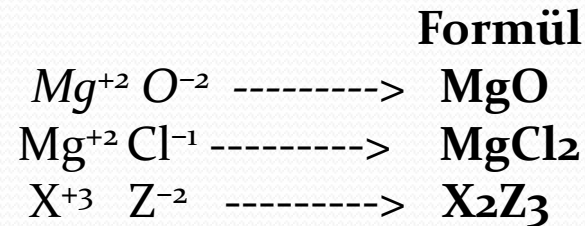
Kaba (basit) formül sadece, bileşiği oluşturan elementlerin bağıl atom sayıları arasındaki oranı gösterir. Fakat gerçekte bileşiğin moleküllerinde kaç atom bulunduğunu ifade etmez. **Molekül formülü** ise bileşiğin molekülündeki atomların gerçek sayısını gösterir. **Gerçek formül veya kimyasal formül** diye de adlandırılır.

Bileşik Formüllerinin Yazılması

Çaprazlama Yöntemi ve Formüllerin Yazılması



- 1- Bileşiği oluşturan elementlerin **iyon yükü** bulunur ve elementlerin sağ üst köşelerine yazılır.
- 2- Önce (+) yüklü iyon, sonra (-) yüklü iyon yazılır.
- 3- Ardından **çaprazlama** yapılarak, iyon yükleri sembollerin sağ altına yazılır.
- 4- Yüklerin sadece rakamları yazılır, işaretleri yazılmaz. *Sayılar 1 ise ya da eşitse (2 ve 2 , 3 ve 3 gibi) sadeleşir ve sembollerin altına sayı yazılmaz.*



Bileşik yazma tablosu

Aşağıdaki tablodan yararlanarak bileşik yazmayı daha kolay öğrenebilirsiniz.

	H ⁺	Na ⁺	NH ₄ ⁺	Ca ²⁺	Al ³⁺
F ⁻	HF	NaF	NH ₄ F	CaF ₂	AlF ₃
NO ₃ ⁻	HNO ₃	NaNO ₃	NH ₄ NO ₃	Ca(NO ₃) ₂	Al(NO ₃) ₃
OH ⁻	H ₂ O	NaOH	NH ₄ OH	Ca(OH) ₂	Al(OH) ₃
CN ⁻	HCN	NaCN	NH ₄ CN	CaCN	Al(CN) ₃
NO ₂ ⁻	HNO ₂	NaNO ₂	NH ₄ NO ₂	Ca(NO ₂) ₂	Al(NO ₂) ₃
O ²⁻	H ₂ O	Na ₂ O	(NH ₄) ₂ O	CaO	Al ₂ O ₃
SO ₄ ²⁻	H ₂ SO ₄	Na ₂ SO ₄	(NH ₄) ₂ SO ₄	CaSO ₄	Al ₂ (SO ₄) ₃
CO ₃ ²⁻	H ₂ CO ₃	Na ₂ CO ₃	(NH ₄) ₂ CO ₃	CaCO ₃	Al ₂ (CO ₃) ₃
PO ₄ ³⁻	H ₃ PO ₄	Na ₃ PO ₄	(NH ₄) ₃ PO ₄	Ca ₃ (PO ₄) ₂	AlPO ₄

Asitlerin Formülleri ve Adları

Asitler hidrojen içeren bileşiklerin önemli bir sınıfıdır ve özel bir şekilde adlandırılırlar.

- Adının sonunda **-ür** bulunan anyonlar içeren asitler, **hidro-** öneki ve **-ik** son eki kullanılarak adlandırılırlar.

<u>Anyon</u>	<u>Asit</u>	<u>Bileşiğin adı</u>
klorür (Cl^-)	hidroklorik asit (HCl)	hidrojen klorür
sülfür (S^{2-})	hidrosülfürik asit (H_2S)	hidrojen sülfür

- Adının sonunda **-at** bulunan anyonlar içeren asitler **-ik**, adının sonunda **-it** bulunan anyonlar içeren asitler **-öz** son eki kullanılarak adlandırılırlar. Adlandırırken anyonun adındaki önek (varsa) asitin adında korunur.

<u>Anyon</u>	<u>Asit</u>
perklorat (ClO_4^-)	perklorik asit (HClO_4)
klorat (ClO_3^-)	klorik asit (HClO_3)
klorit (ClO_2^-)	kloröz asit (HClO_2)
hipoklorit (ClO^-)	hipokloröz asit (HClO)