**Bileşikler Nasıl Adlandırılır?**

Bileşikler formüllerle gösterilir ve bileşiklerden bazılarının özel adları bulunur. Ancak bileşiklerin adlandırılmasında belirli kurallar bulunmaktadır. Bazı bileşikler, yapısında bulunan anyon ve katyon adları kullanılarak; bazı bileşikler de anyon ve katyon adları ve bunların sayıları kullanılarak adlandırılır. Yapısında iyonik bağ bulunan bileşikler iyonik bağlı bileşik, yapısında kovalent bağ bulunan bileşikler ise kovalent bağlı bileşik olarak adlandırılır. İyonik bağlı bileşikler, yapılarında bulunan anyon ve katyon adları kullanılarak adlandırılır.

İyonik bağlı (metal-ametal) bileşikler genel olarak;

**Metal Adı + Ametal Adı** şeklinde adlandırılır.

İyonik bağlı bileşiğin yapısında halojen(7A Grubu) varsa metalin adından sonra halojenin adına “**ür**” eki getirilerek adlandırılır. Yani;

**Metal Adı + Ametal Adı[ür]** şeklinde adlandırılır.

**NaCl :** Sodyum klorür

**MgI2 :** Magnezyum iyodür.

**CaF2 :** Kalsiyum florür

İyonik bağlı bileşiğin yapısında Oksijen varsa metalin adından sonra “**oksit**” sözcüğü kullanılarak adlandırılır. Kısaca Oksijen bileşiklerinde oksit olarak adlandırılır. Yani;

**Metal Adı + Oksit** şeklinde adlandırılır.

**Al2O3 :** Alüminyum oksit

**MgO :** Magnezyum oksit

İyonik bağlı bileşiğin yapısında Kükürt varsa metalin adından sonra “**sülfür**” sözcüğü kullanılarak adlandırılır. Kısaca Kükürt bileşiklerinde sülfür olarak adlandırılır. Yani;

**Metal Adı + Sülfür** şeklinde adlandırılır.

**K2S :** Potasyum sülfür

İyonik bağlı bileşiğin yapısında Azot varsa metalin adından sonra “**nitrür**” sözcüğü kullanılarak adlandırılır. Kısaca Azot bileşiklerinde nitrür olarak adlandırılır. Yani;

**Metal Adı + Nitrür** şeklinde adlandırılır.

**AlN :** Alüminyum nitrür

Yapısında çok atomlu iyon bulunan bileşiklerin formülü yazılırken, bu iyonlar bir tek element gibi düşünülür. Buna göre elementin değerliği iyonun önüne, iyonun değerliği de elementin önüne yazılır. Çok atomlu iyonun önüne rakam yazılması gerektiğinde iyon parantez içine alınır. Bu tür bileşikler adlandırılırken çok atomlu iyonun adı kullanılır. Yani;

**Metal Adı + Çok Atomlu İyon Adı** şeklinde adlandırılır.

Yaygın olan çok atomlu iyonlar aşağıda verilmiştir.



**K2SO4** : Potasyum sülfat

**CaCO3** : Kalsiyum karbonat

**Al(OH)3** : Alüminyum hidroksit

**Mg(NO3)2 :** Magnezyum nitrat

**Ba3 (PO4)2 :** Baryum fosfat

**LiNO3 :** Lityum nitrat

**Mg3(PO4)2** : Magnezyum fosfat

Bazı durumlarda çok atomlu iyon ilk olarak yazılır. Bu durumda bileşik;

**Çok Atomlu İyon Adı + Ametal Adı** şeklinde adlandırılır.

**NH4Cl :** Amonyum klorür

**(NH4)2S** : Amonyum sülfür

Bazı durumlarda da bileşik tamamen çok atomlu iyonlardan oluşur Bu durumda bileşik;

**Çok Atomlu İyon Adı + Çok Atomlu İyon Adı** şeklinde adlandırılır.

**NH4OH :** Amonyum hidroksit

**(NH4)2CO3 :** Amonyum karbonat

Kovalent bağlı (metal-ametal) bileşikler genel olarak yapılarındaki elementler ve Latince atom sayıları belirtilerek adlandırılır. Yani;

**[Latince Atom Sayısı]Ametal Adı + [Latince Atom Sayısı]Ametal Adı** şeklinde adlandırılır.

1’den 10’a kadar latince sayıların okunuşu aşa­ğıdaki gibidir.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | Mono | 6 | Hegza |
| 2 | Di | **7** | Hepta |
| 3 | Tri | **8** | Okta |
| 4 | Tetra | **9** | Nona |
| 5 | Penta | **10** | Deka |

**N2O5 :** Di azot penta oksit

**NO2 :** Azot di oksit

**CO2 :** Karbon di oksit

**PCl3 :** Fosfor tri klorür

**CO :** Karbon mono oksit

Eğer birinci ametalin sayısı 1 ise mono olarak belirtilmez. Ancak ikinci ametalin sayısı 1 olsa da belirtilir.

**Ametal Adı + [Latince Atom Sayısı]Ametal Adı** şeklinde adlandırılır.

**CCl4 :** Karbon tetrâ klorür

**SO3 :** Kükürt tri oksit

**CS2 :** Karbon di sülfür

**CO :** Karbonmonoksit

**CO2 :** Karbondioksit

**SO3 :** Kükürt trioksit