**Bileşiklerin Adlandırılması**

 3.6.1. Metal - Ametal Bileşiklerin İsimlendirilmesi

a) Metalin adı + ametalin adı + ür eki

• Ametal oksijen ise oksit şeklinde isimlendirme yapılır. Ametal hidrojen ise hidrür,

azot ise nitrür, kükürt ise sülfür diye okunur.

Ca2+ + Br–  🡪 CaBr2 (Kalsiyum bromür)

Mg2+ + O2– 🡪MgO (Magnezyum oksit)

CaF2: Kalsiyum florür NaCl: Sodyum klorür

AlBr3: Alüminyum bromür MgI2: Magnezyum iyodür

Not: Farklı değerlik alabilen metal bileşikleri isimlendirilirken metalin o bileşikte aldığı değerlik belirtilmelidir. Örneğin Fe, hem 2+ hem de 3+ değerlik alabilir:

Fe2+ + Br–

 FeBr2 : Demir(II) bromür

FeBr3: Demir(III) bromür

Diğer örnekler:

CaH2: Kalsiyum hidrür Ca2C: Kalsiyum karbür

Ca3N2: Kalsiyum nitrür Ca3P2: Kalsiyum fosfür

CaO: Kalsiyum oksit CaS: Kalsiyum sülfür

Eğer metal değişik değerlik alabiliyorsa;

b) Metalin adı + metalin değerliği (Roma rakamıyla) + anyon şeklinde isimlendirilir.

Fe2+ + O2–

 FeO (Demir(II) Oksit)

Fe3+ + O2–

 Fe2O3 (Demir(III) Oksit)

Cr2O3: Krom(III) oksit

**3.6.2. Metal - Kök Bileşiklerinin İsimlendirilmesi**

Metalin adı + kökün adı

CaSO4: Kalsiyum sülfat NaNO3: Sodyum nitrat

AlPO4: Alüminyum fosfat Mg(ClO3)2: Magnezyum klorat

CaCr2O7: Kalsiyum dikromat CaCO3: Kalsiyum karbonat

FeSO4: Demir(II) sülfat Fe2(SO4)3: Demir(III) sülfat

**3.6.3. Kök - Kök Bileşiklerinin İsimlendirilmesi**

Kökün adı + kökün adı

NH4NO3: Amonyum nitrat (NH4)3PO4: Amonyum fosfat

(NH4)2SO4: Amonyum sülfat NH4ClO3: Amonyum klorat

3.6.4. Kök - Ametal Bileşiklerinin İsimlendirilmesi

Kökün adı + anyon

NH4Cl: Amonyum klorür (NH4)2S: Amonyum sülfür

(NH4)3N: Amonyum nitrür (NH4)3P: Amonyum fosfür

**3.6.5. Ametal - Ametal Bileşiklerinin İsimlendirilmesi**

Bileşikteki ametalin kaç tane olduğu Latince olarak belirtilir. Birinci ametalden bir

tane varsa sayı ön eki olan mono kullanılmaz.

Birinci ametalin sayısı + birinci ametalin adı + ikinci ametalin sayısı + ikinci ametalin

adı + ür eki (anyon adı)

NO: Azot monoksit (monoksit: mono+oksit) N2O: Di azot monoksit

NO2: Azot di oksit N2O4: Di azot tetra oksit

N2O5: Di azot penta oksit OF2: Oksijen di florür:

SF6: Kükürt hekza florür ClF7: Klor hepta florür

 1: Mono; 2: Di; 3: Tri; 4: Tetra; 5: Penta; 6: Hekza; 7: Hepta; 8: Okta; 9: Nona;

10: Deka

**3.6.6. Hidratlı Bileşiklerinin İsimlendirilmesi: Bazı bileşikler değişik sayılarda su**

molekülünü fiziksel olarak tutarlar, aralarında kimyasal bağ olmaz, sadece çekim kuvveti

vardır. Bu tür su moleküllerine hidrat denir.

İsimlendirme: Bileşiğin adı + rakam+ hidrat

Na2CO3 x 10H2O (Na2CO3∙10H2O): Sodyum karbonat deka hidrat

MgSO4 x 7H2O (MgSO4∙7H2O): Magnezyum sülfat hepta hidrat

CuSO4 x 4H2O (CuSO4∙4H2O): Bakır sülfat tetra hidrat

3.6.7. Özel Adlandırma: Bazı bileşikler özel olarak adlandırılır. Örneğin, H2O: Su,

NH3: Amonyak, NaCl: Yemek tuzu, CH3COOH: asetik asit (sirke asidi), H2SO4: Sülfürik

asit. CaO: Sönmemiş kireç, Ca(OH)2: sönmüş kireç.