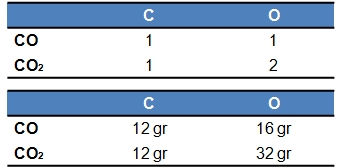
**Katlı Oranlar Kanunu**

**KATLI ORANLAR KANUNU**

Kimyasal birleşmenin iki yasasından yararlanan John Dalton (1803-1808) tarihleri arasında bir atom kuramı geliştirdi.

Dalton Kütlenin Korunumu Yasası ve Sabit Oranlar Yasasından yola çıkarak maddeyi oluşturan ve onun bütün özelliklerini gösteren çok küçük parçacıkların olduğu yorumunu yapmış ve Katlı Oranlar Kanunu’nu ortaya atmıştır, buna göre; **iki element birden fazla bileşik oluşturuyorsa, birinin belli bir miktarına karşılık, diğerinin değişken miktarları arasında küçük ve tam sayılarla ifade edilen bir oran vardır.**

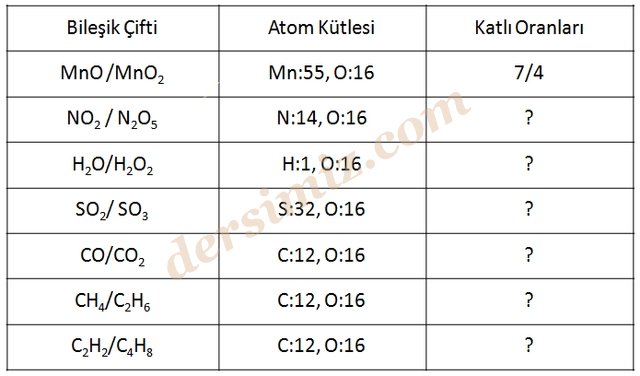
Karbon elementiyle oksijenin oluşturduğu iki bileşik vardır bunlar karbon mono oksit (CO) ve karbon di oksit (CO2). Karbon monoksit bileşiğinde bir karbon atomu ile bir oksijen atomu birleşirken, Karbondioksit bileşiğinde bir karbon atomu ile iki oksijen atomu birleşir.Her iki bileşikte karbon atom sayıları sabit tutulduğunda oksijen atomları arasında **1/2** oranının olduğu gözlenir.



Katlı Oranlar Kanunu’na uyan bileşik ve elementlerle ilgili;

* Bileşikler iki tür element içermelidirler
* Bileşiklerdeki element türleri aynı olmalıdır
* Bileşiklerin basit formülleri aynı olmamalıdır.

- NO2  N2O   Katlı oranı  4/1  
- N2O  N2O3  Katlı oranı  1/3  
- NO2  N2O4   Kat.Or.Kan. Uymaz  
- C2H4  C3H6  Kat.Or.Kan. Uymaz  
- NO2  H2O   Kat.Or.Kan. Uymaz



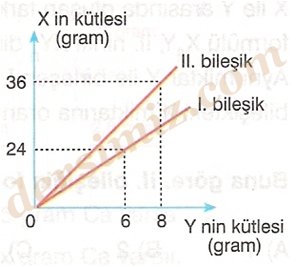
**Soru :**X ve Y elementleri arasında X3Y2 ve XYa bileşikleri oluşabilmektedir. Eşit kütlede Y içeren  birinci bileşikteki X’in kütlesinin ikinci bileşikteki X’in kütlesine oranı 3 olduğuna göre , a değeri kaçtır? **Cevap: 2**

**Soru :**  I – NH3  - N2H4  
II – SnO – SnO2  
III – HClO3 – HClO2  
Yukarıdaki bileşik çiftlerinden hangileri katlı oranlar yasasına uymaz? **Cevap : Yalnız III**

**Soru :** X ile Y arasında oluşan farklı bileşiklerden I. Bileşiğin formülü X2Y, II. ninki XYn dir. Aynı miktar Y ile birleşen I. Bileşikteki X miktarının II. Bileşikteki X miktarına oranı 6 dır. Buna göre , II. Bileşiğin formülündeki n kaçtır? **Cevap: 3**

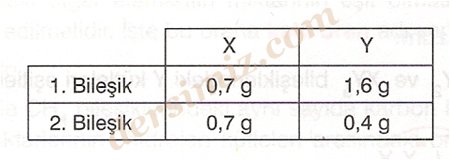
**Soru :** X ile Y elementlerinden oluşan iki bileşikten birincisi kütlece % 40, ikincisi kütlece % 60 Y içermektedir. Birinci bileşiğin formülü X3Y ise ikinci bileşiğin  basit formülü nedir? **Cevap: X4Y3**

**Soru :** Grafikte X ve Y elementlerinden oluşan iki farklı bileşikteki X ve Y kütleleri arasındaki birleşme oranı verilmiştir. II. Bileşiğin formülü X3Y8 ise birinci bileşiğin kaba (basit) formülü nedir? **Cevap: XY3**



**Soru :** X ile Y elementleri arasında oluşan iki bileşikten birincisi X3Yn , ikincisi X2Y6 dır. Eşit kütlede Y ile birleşen birinci bileşikteki X’in ikinci bileşikteki X’e kütlece oranı 9/4 dür. Buna göre , X3Yn bileşiğindeki n sayısı kaçtır? **Cevap: 4**

**Soru :** X ve Y elementlerinin oluşturduğu  iki ayrı bileşikteki X ve Y kütleleri aşağıdaki tabloda verilmiştir.

  
Buna göre birinci bileşiğin formülü XY2 ise, ikinci bileşiğin formülü nedir? **Cevap: X2Y**