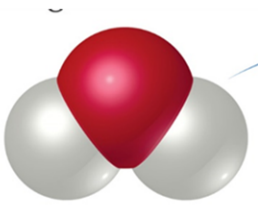


Mol Kavramı

Avogadro Sayısı ve Mol Kavramı

- Avogadro Sayısı: 6.02×10^{23}
- $1 \text{ }^{12}\text{C} = 12 \text{ a.k.b.}$
- $1 \text{ mol } ^{12}\text{C} = 6.02 \times 10^{23} \text{ C} = 12 \text{ g}$

1 su Molekölü



1 su molekülünün
kütlesi 18.0 a.k.b.'dir

$6,02 \times 10^{23}$
(Avogadro sayısı kadar)
Su Molekölü



18.0 gram Su

Mol Kütlesi

- Tanım olarak bir mol maddenin kütlesidir, g/mol olarak ifade edilir.
 - Bir elementin mol kütlesi periyodik tabloda a.k.b olarak ifade edilen kütleyle aynıdır (neden?)
 - Mol Kütlesi cinsinden hesaplanan Formül Ağırlığı ya da Bileşik (molekül) ağırlığı ise a.k.b. olarak hesaplanan değer ile aynıdır

Mol Kütlesi ve Avogadro sayısının çevrim faktörü olarak kullanılması



- 1 mol atom, iyon veya molekül Avogadro sayısı kadar parçacık (partikül) içerir
- 1 mol molekülde Avogadro sayısı kadar molekül vardır
- 1 mol molekülü oluşturan atomların sayısı avogadro sayısının her bir atom sayısıyla çarpılmasıyla bulunur.