

**Mol Kavramı;** Avagadro sayısı( $6,02 \cdot 10^{23}$  ) kadar atom ya da moleküle 1 mol denir.

Atom –Gram ; Bir mol tek atomlu elementin miktarına atom-gram denir.

Molekül – Gram; kovalent bağlı bileşiklerin ve elementlerin bir molünün miktarına denir.

Formül – Gram; İyonik yapıli bileşiklerin 1 molünün miktarına formülgram denir.

Mol – Gram 1 mol maddenin miktarına mol-gram denir.

Mol Sayısı Yukarıda da bahsettiğimiz gibi  $6,02 \cdot 10^{23}$  tane atom içeren elemente ya da molekül içeren bileşiğe 1 mol denir. Normal Şartlarda 1 mol gaz 22,4 l hacim kaplar.

**Basit ve Molekül formülü hesapları**

**Kimyasal madde hesaplamaları**

**Verim Hesapları**