

İyon Nedir

+ veya - yüklü atom yada atom gruplarına **iyon** denir.

İyonlar elektrik yükü ile yüklüdür. (Nötr değildir.)

Atomlar kimyasal bağ yaparken oktet ve dublet kuralına uymak için elektron alı verişini yapar. Bu şekilde iyonlar da oluşur.

Anyon nedir

Negatif (-) yüklü iyonlara **Anyon** denir. Anyon oluşabilmesi için atomun elektron alması gerekir. Anyonların elektron sayısı, proton sayısından fazladır.

Kasyon nedir

Pozitif (+) yüklü iyonlara **Kasyon** denir. Kasyon oluşabilmesi için atomun elektron vermesi gerekir. Kasyonların elektron sayısı, proton sayısından azdır.

Not: Kasyonun artı yüklü olduğunu hatırlamak için Kasyon kelimesinde t harfinden + olduğu anlarız.

Çok Atomlu İyonlar

Ortaokulda bilinmesi gereken önemli çok atomlu iyonlar.

İyon Adı	Formülü
Karbonat	CO_3^{2-}
Nitrat	NO_3^-
Sülfat	SO_4^{2-}
Fosfat	PO_4^{3-}
Hidroksit	OH^-
Amonyum	NH_4^+

Çok Atomlu İyonlar