

36. Etkinlik : İyonik mi, Kovalent mi?

Aşağıda verilen formülleri inceleyelim. Formülleri verilen bu yapılarda hangi tür bağ olduğunu belirterek sebebini açıklayalım.

H₂

KCl

N₂

LiF

MgO

CO₂

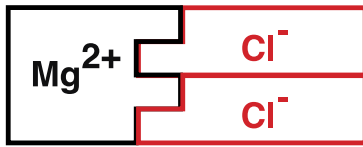
NaCl

O₂

37. Etkinlik : Parçaları Birleştirelim

Bir sonraki sayfada çeşitli iyonlar verilmiştir. Bu iyonları, karbon kâğıdı kullanarak bir kartona çizelim. Her bir parçanın üstüne iyonların adını ve yüklerini yazmayı unutmayalım. Daha sonra bu parçaları keselim. Kestiğimiz parçaların yüklerine bakarak anyon mu yoksa katyon mu olduklarını parçaların arka taraflarına yazalım. Her bir parçada bulunan çıkıntılar yüklerle ilişkilidir. İyonların yüklerine dikkat edelim ve kesilen parçaların hepsini kullanarak yapabileceğimiz kadar çok sayıda yapı oluşturalım. Her bir yapıda birden fazla anyon veya katyon kullanılabilir. Oluşturacağımız yapılarda parçaların birbirini tamamlamasına ve yüklerin birbirini dengelemesine dikkat edelim. Kullandığımız parçalarda hangi elementlerin olduğunu belirtelim.

Parçaları birleştirdiğimizde elde ettiğimiz yapılar ne olarak adlandırılır?



Yan tarafta anyon ve katyon parçalarını nasıl birleştirdiğimizle ilgili bir örnek verilmiştir.

Bu yapı magnezyum ve klor elementlerinden oluşmaktadır. Magnezyum iyonu katyon, klor iyonu ise anyondur.

