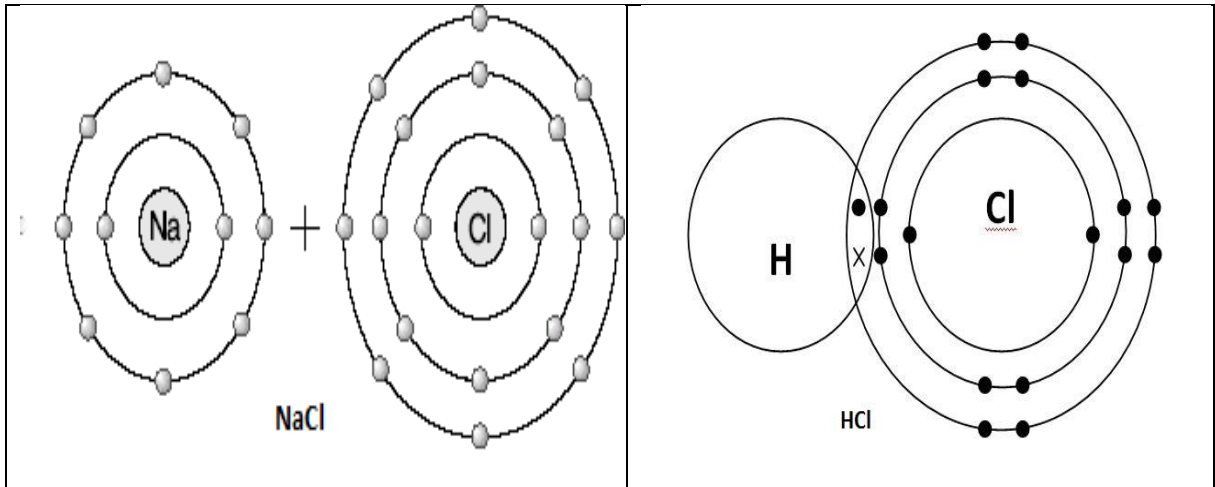


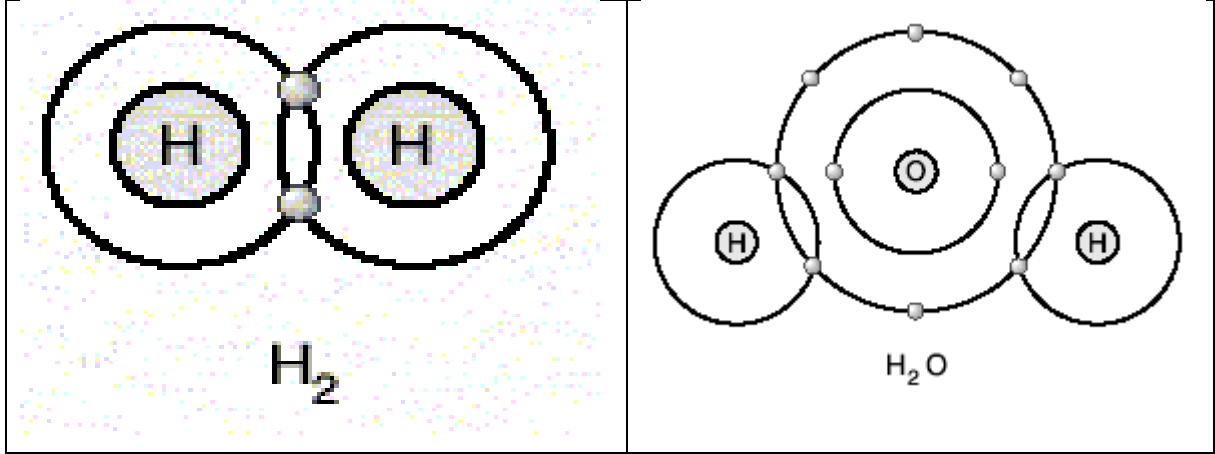
Etkinlik 2: Bir Molekül Yapalım

1.Aşama: Verilen Elementlerden Bileşik Oluşturma

Etkinlik 1' de verilen boş atom dairelere elektronları(raptiyeleri) yerleştiren gruplar, sonrasında dizilimlerini tamamladıkları atomlardan birer birleşik oluşturacaklardır. Bu birleşikleri oluştururken, atomlarda geçen derste öğrendikleri oktet(son yörüngeyi 8 elektrona tamamlama) ve dublet(son yörüngeyi 2 elektrona tamamlama) kurallarına yönelik bilgilerini hatırlamaları gerekecektir.

Öğrenciler burada elektron konfigürasyonlarını, elementlerin elektrona olan ilgilerinden yola çıkarak düzenleyerek birer bileşik oluşturacaklardır. Bu bileşiklerde **NaCl İyonik bağ(Elektron alış-verişine dayalı)**, **HCl, H₂ ve H₂O ise kovalent(elektronları ortaklaşa kullanmaya dayalı) bağ** oluşturacaktır.





2.Aşama: Elementlerden Bir Tanesini Diğer Bir Grupla Değişerek Bileşik Oluşturmayı Deneme

Öğrenciler burada, bileşikleri ayırıp elementlerden istedikleri birini(farklı olması kaydıyla) diğer bir grupla değişerek **ellerindeki yeni elementle bir bileşik oluşturmayı** deneyeceklerdir. **Elektron dizilimleri birbirini tamamlayan elementler bileşik oluştururken, birbirini tamamlamayan elementler birer bileşik oluşturamayacaklardır.** Öğrenciden burada bunu keşfetmesi beklenecektir.