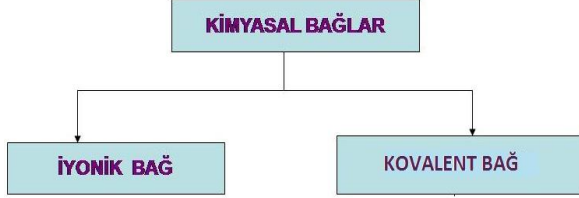


MADDENİN YAPISI VE ÖZELLİKLERİ- 4

4) Kimyasal Bağlar



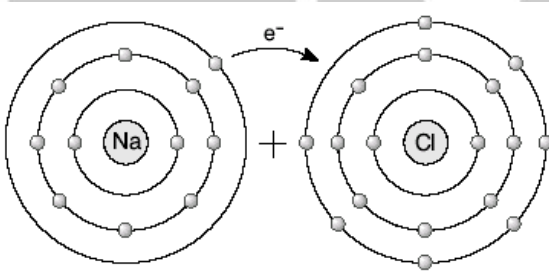
Kararsız atomlar her zaman kararlı yapıda olmak ister. Atomun kararlı hale geçerken diğer atomlarla bir araya gelmesi sonucu **kimyasal bağ** oluşur. Kimyasal bağ oluşturan atomların fiziksel ve kimyasal özellikleri değişir.

İyonik Bağ:

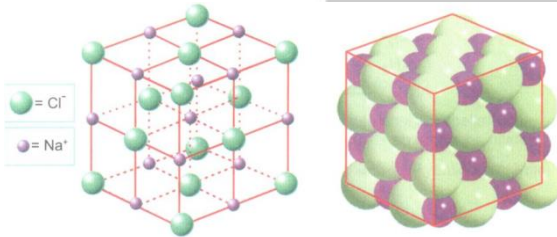
>Metaller ile ametaller arasında gerçekleşir.

>Elektron alışverişi ile gerçekleşir.

>Metaller son katmanlarındaki elektronlarını ametallere verirler. Böylece her ikisi de kararlı hale geçer.



> Kristal yapıdadır.



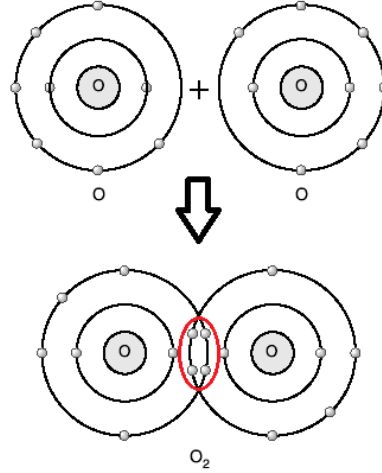
>Sulu çözeltileri elektriği iletir.

Kovalent Bağ:

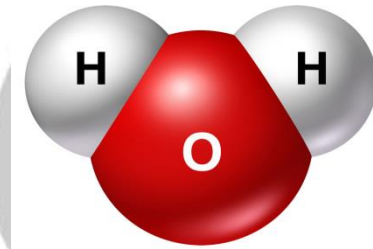
>Ametaller ile ametaller arasında gerçekleşir.

>Elektronların ortaklaşa kullanılması ile gerçekleşir.

>Son katmanlarındaki elektronlarını kararlı hale geçecek şekilde ortaklaşa kullanılır.



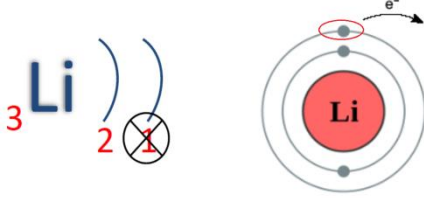
> Moleküler yapıdadır.



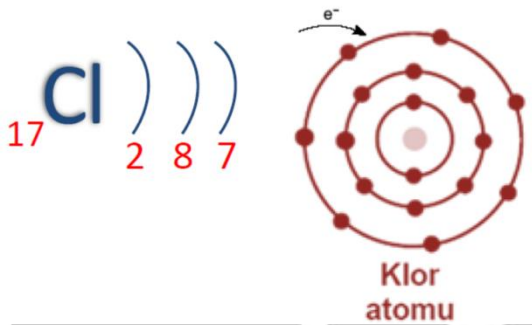
>Sulu çözeltileri elektriği iletmez.

>Dublet Kuralı:

Elementlerin kararlı hale geçmek için elektron alışverişi ile veya ortaklaşa kullanımı ile son katmanlarındaki elektron sayısını **2'ye tamamlama** isteklerine **Dublet Kuralı** denir.

**>Oktet Kuralı:**

Elementlerin kararlı hale geçmek için elektron alışverişi ile veya ortaklaşa kullanımı ile son katmanlarındaki elektron sayısını **8'e tamamlama** isteklerine **Oktet Kuralı** denir.



8.SINIF Konu anlatım ve soru çözüm videolarımız için Youtube kanalımız Mehmet HOCA'yı ziyaret edebilirsiniz...

<http://youtube.com/MehmethOCAteog>

mehmethocaniz.com