

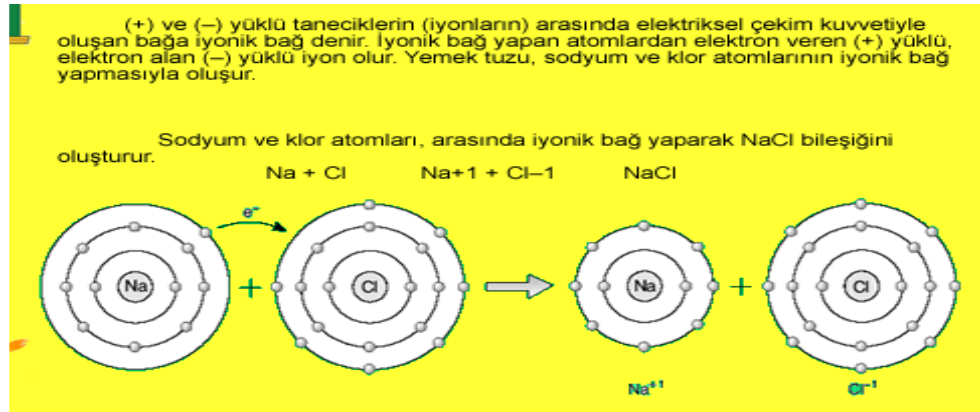
HACETTEPE ÜNİVERSİTESİ KİMYA EĞİTİMİ ANABİLİM DALI

FEN VE TEKNOLOJİ 8. SINIF

ÜNİTE 3: MADDENİN YAPISI VE ÖZELLİKLERİ

KONU: İYONİK BAĞIN OLUŞUMU

1)Metal bileşikleri çoğunlukla iyon bağları ile oluşan iyon bileşikleridir.Ametallerin çoğu oda sıcaklığında gaz halindedir ve genellikle anyonlar(eksi yüklü iyonlar) halinde bulunur.Birçok basit iyon bileşiği metal atomlarının ametal atomlarına elektron vermesi sonucunda oluşur.Bu bileşiklerde iyonlar birbirlerine bağlanarak kristal örgüyü meydana getirir.Örneğin;sodyum ve klor bu şekilde birleşerek _____ oluşturur.

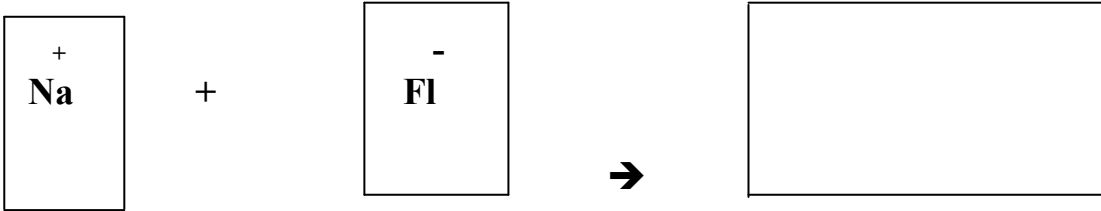


2)Metaller elektron _____ ametaller de elektron _____yatkın olduklarından elektron alışverişi sonucunda oluşan iyonlar arasında kimyasal bağ gerçekleşir.

3)Bu sebeple metal atomları ile ametal atomlarının oluşturduğu yapılarda _____bağ bulunur.

4)Na elementi _____, flor elementi ise ametaldir. Na atomu Fl atomuna bir elektron verir ve bir iyonik bağ oluşur. Metal ve ametal arasında oluşan bağa _____ denir. Bu bileşik dişlerimizi güçlendirmek için diş macunları ve kemikleri güçlendirmek için içme sularında kullanılır.

5)



6)

Periyodik cetvelden yararlanarak 3 tane iyonik bileşik yazınız.

Periodic Table

7)

Elementin Sembolü	Elementin adı	Son katmandaki elektron sayısı	Grup numarası	İyon yükü	Metal mi ametal mi?
Na					
Li					
Fl					