

ÇÖZÜMLÜ  
ÇALIŞMA  
YAPRAĞI

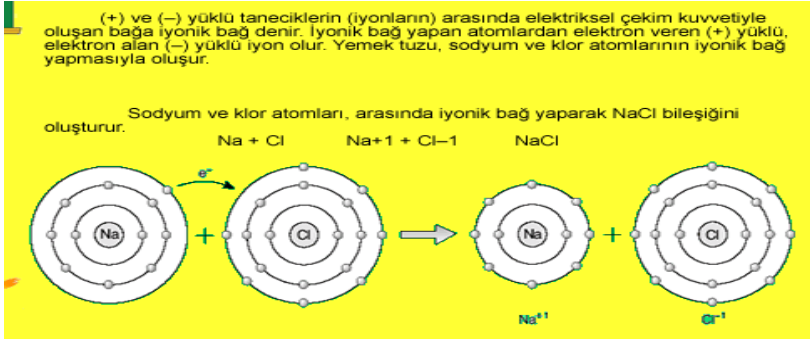
HACETTEPE ÜNİVERSİTESİ KİMYA EĞİTİMİ ANABİLİM DALI

## 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 **sodyum klorürü** oluşturur.

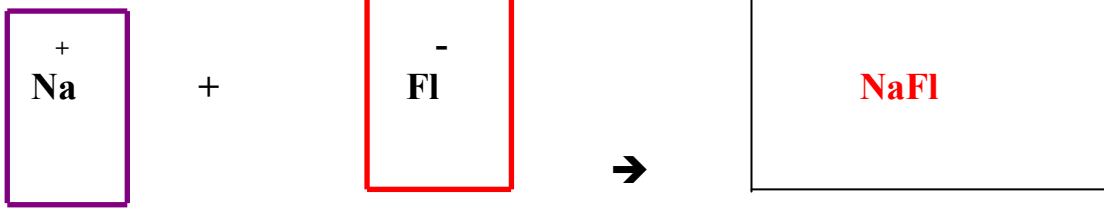


2)Metaller elektron **vermeye** ametaller de elektron **almaya** yatkın olduklarından elektron alışverişi sonucunda oluşan iyonlar arasında kimyasal bağ gerçekleşir.

3)Bu sebeple metal atomları ile ametal atomlarının oluşturduğu yapılarda **iyonik** bağ bulunur.

4)Na elementi **metal**, flor elementi ise ametaldir. Na atomu Fl atomuna bir elektron verir ve bir iyonik bağ oluşur. Metal ve ametal arasında oluşan bağa **iyonik bağ** 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. NaCl, NaF, MgCl<sub>2</sub>

Periodic Table

← VIII →

← s →      ← d →      ← p →

Lanthanides

Actinides

7)

Elementin sembolü	Elementin adı	Son katmandaki elektron sayısı	Grup numarası	İyon yükü	Metal mi ametal mi?
Na	sodyum	1	1A	+1	metal
Li	lityum	1	1A	+1	metal
F	flor	7	7A	-1	ametal