

Etkinlik

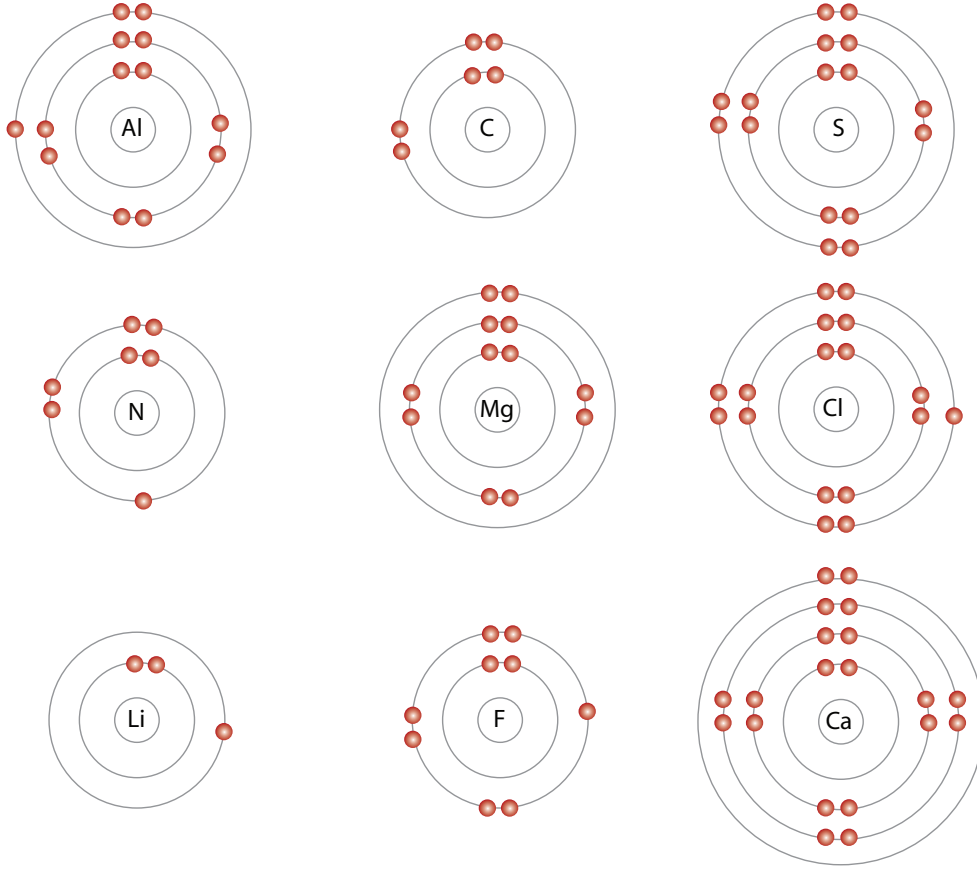
7

Aşağıdaki tabloda periyodik sistemde yer alan ilk 20 elementin sembolleri verilmiştir. Buna göre tablodaki özelliklere bakarak boş kısımları doldurunuz.

Element Adı	Element Sembolü	Elektron Dağılımı	Periyodik Tablodaki Yeri	Son yörüngedeki elektron sayısı	Elementin cinsi	Kararlı mı Kararsız mı	Kararlı hale nasıl geçer?	Değerliği
Hidrojen	${}_1\text{H}$	${}_1\text{H} \rightarrow \underset{1e}{\uparrow}$	1. periyot 1 A grubu	1	Ametal	Kararsız	1 elektron ortaklaşa kullanılır.	1+ Katyon
	${}_2\text{He}$							
	${}_3\text{Li}$							
	${}_4\text{Be}$							
	${}_5\text{B}$							
	${}_6\text{C}$							
	${}_7\text{N}$							
	${}_8\text{O}$							
	${}_9\text{F}$							
	${}_{10}\text{Ne}$							
	${}_{11}\text{Na}$							
	${}_{12}\text{Mg}$							
	${}_{13}\text{Al}$							
	${}_{14}\text{Si}$							
	${}_{15}\text{P}$							
	${}_{16}\text{S}$							
	${}_{17}\text{Cl}$							
	${}_{18}\text{Ar}$							
	${}_{19}\text{K}$							
	${}_{20}\text{Ca}$							

Etkinlik

8



Yukarıda bazı atomlara ait elektron dağılımları verilmiştir. Buna göre aşağıdaki atomların yapacağı bileşiklerde oluşan bağ türünü boş yerlere yazınız.

ATOMLAR	KİMYASAL BAĞ TÜRÜ
N ve N	
Li ve F	
Mg ve Cl	
Cl ve Cl	
Al ve C	
Mg ve N	
Ca ve Cl	
Al ve S	
C ve F	
N ve H	
Ca ve C	
Li ve Cl	

Etkinlik

9

Aşağıda verilen iyonların katyon mu yoksa anyon mu olduğunu karşılarındaki boşluğa (X) şeklinde işaretleyiniz.

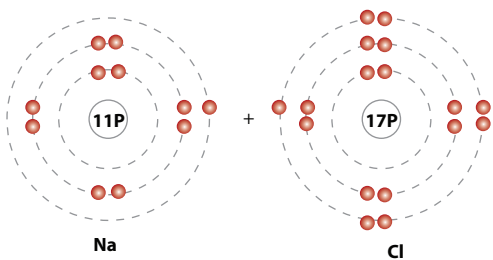
İyonlar	Anyon	Katyon

Etkinlik

10

Aşağıdaki elektron dizilimleri ve bağ oluşumları verilen element modellerini inceleyerek, elementlerin adını, cinsini ve bileşik oluşturduğunda hangi kimyasal bağı içereceğini yazınız.

1.



Adı :

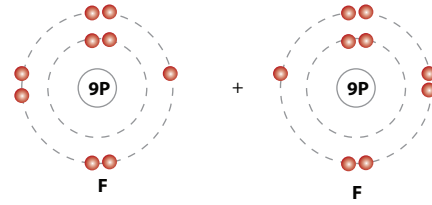
Cinsi :

Adı :

Cinsi :

Oluşturdukları Bağ :

2.



Adı :

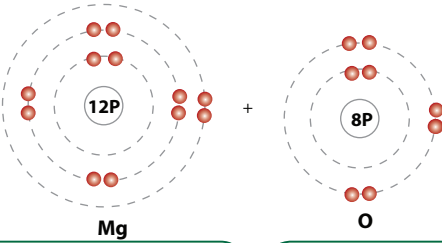
Cinsi :

Adı :

Cinsi :

Oluşturdukları Bağ :

3.



Adı :

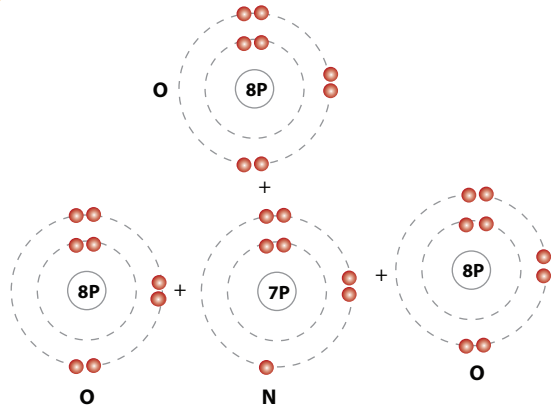
Cinsi :

Adı :

Cinsi :

Oluşturdukları Bağ :

4.



Adı :

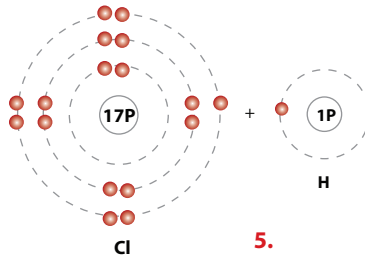
Cinsi :

Adı :

Cinsi :

Oluşturdukları Bağ :

5.



Adı :

Cinsi :

5.

Adı :

Cinsi :

Oluşturdukları Bağ :