



## Etkinlik-1

Aşağıdaki iyonların elektron dağılımlarını yaparak anyon mu yoksa katyon mu olduğunu belirtiniz.

İyon	Elektron dağılımı	Anyon / Katyon
${}_1\text{H}^-$	$1s^2$	Anyon
${}_3\text{Li}^+$	$1s^2$	Katyon
${}_4\text{Be}^{2+}$	$1s^2$	Katyon
${}_6\text{C}^{4-}$	$1s^2 2s^2 2p^6$	Anyon
${}_7\text{N}^{3-}$	$1s^2 2s^2 2p^6$	Anyon
${}_8\text{O}^{2-}$	$1s^2 2s^2 2p^6$	Anyon
${}_9\text{F}^-$	$1s^2 2s^2 2p^6$	Anyon
${}_{11}\text{Na}^+$	$1s^2 2s^2 2p^6$	Katyon
${}_{12}\text{Mg}^{2+}$	$1s^2 2s^2 2p^6$	Katyon
${}_{13}\text{Al}^{3+}$	$1s^2 2s^2 2p^6$	Katyon
${}_{15}\text{P}^{3-}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	Anyon
${}_{16}\text{S}^{2-}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	Anyon
${}_{17}\text{Cl}^-$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	Anyon
${}_{19}\text{K}^+$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	Katyon
${}_{20}\text{Ca}^{2+}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	Katyon



## Etkinlik-2

Metallerle ametaller bileşik oluştururken metaller elektron vermeye, ametaller ise elektron almaya yatkındır.

**Aşağıdaki elementlerin elektron dizilimlerini yapınız. Bu elementleri metal / ametal olarak sınıflandırıp hangi orbitallerden kaçar elektron alıp veya verebileceklerini belirtiniz.**

Element	Elektron dizilimi	Metal/ Ametal	Elektronların hangi orbitallerden verileceği veya hangi orbitallere alınacağı
${}_3\text{Li}$	$1s^2 2s^1$	Metal	2s'den 1 elektron verir.
${}_4\text{Be}$	$1s^2 2s^2$	Metal	2s'den 2 elektron verir.
${}_7\text{N}$	$1s^2 2s^2 2p^3$	Ametal	2p'ye 3 elektron alır.
${}_8\text{O}$	$1s^2 2s^2 2p^4$	Ametal	2p'ye 2 elektron alır.
${}_9\text{F}$	$1s^2 2s^2 2p^5$	Ametal	2p'ye 1 elektron alır.
${}_{11}\text{Na}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	Metal	3s'den 1 elektron verir.
${}_{12}\text{Mg}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	Metal	3s'den 2 elektron verir.
${}_{13}\text{Al}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	Metal	3s ve 3p'deki 3 elektronu verir.
${}_{15}\text{P}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$	Ametal	3p'ye 3 elektron alır.
${}_{16}\text{S}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	Ametal	3p'ye 2 elektron alır.
${}_{17}\text{Cl}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	Ametal	3p'ye 1 elektron alır.
${}_{19}\text{K}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$	Metal	4s'den 1 elektron verir.
${}_{20}\text{Ca}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$	Metal	4s'den 2 elektron verir.