



Etkinlik-1

Aşağıda atom numaraları verilen atomların elektron dağılımını yaparak periyodik sistemdeki yerlerini bulup her bir atomun değerlik elektron sayısını belirtiniz.

Atom	Elektron Dizilimi	Periyodik Sistemde Yeri / Değerlik Elektron Sayısı	
${}_1\text{H}$	$1s^1$	1. Periyot 1A grubu	1
${}_2\text{He}$	$1s^2$	1. periyot 8A grubu	2
${}_3\text{Li}$	$1s^2 2s^1$	2. periyot 1A grubu	1
${}_4\text{Be}$	$1s^2 2s^2$	2. periyot 2A grubu	2
${}_5\text{B}$	$1s^2 2s^2 2p^1$	2. periyot 3A grubu	3
${}_6\text{C}$	$1s^2 2s^2 2p^2$	2. periyot 4A grubu	4
${}_7\text{N}$	$1s^2 2s^2 2p^3$	2. periyot 5A grubu	5
${}_8\text{O}$	$1s^2 2s^2 2p^4$	2. periyot 6A grubu	6
${}_9\text{F}$	$1s^2 2s^2 2p^5$	2. periyot 7A grubu	7
${}_{10}\text{Ne}$	$1s^2 2s^2 2p^6$	2. periyot 8A grubu	8
${}_{11}\text{Na}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	3. periyot 1A grubu	1
${}_{12}\text{Mg}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2$	3. periyot 2A grubu	2
${}_{13}\text{Al}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^1$	3. periyot 3A grubu	3
${}_{14}\text{Si}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$	3. periyot 4A grubu	4
${}_{15}\text{P}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^3$	3. periyot 5A grubu	5
${}_{16}\text{S}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^4$	3. periyot 6A grubu	6
${}_{17}\text{Cl}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^5$	3. periyot 7A grubu	7
${}_{18}\text{Ar}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6$	3. periyot 8A grubu	8
${}_{19}\text{K}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1$	4. periyot 1A grubu	1
${}_{20}\text{Ca}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2$	4. periyot 2A grubu	2

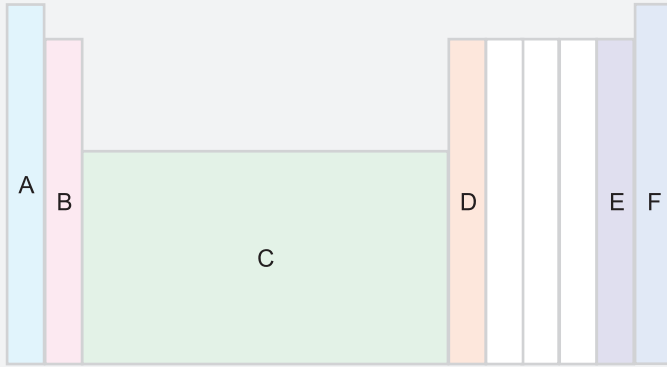
Etkinlik-2

Aşağıdaki atomların elektron dizimlerini yaparak periyodik sistemdeki yerlerini bulunuz ve buldukları blokları belirtiniz.

Atom	Elektron Dizilimi	Periyodik Sistemde Yeri / Bulunduğu Blok	
${}_{21}\text{Sc}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^1$	4. Periyot 3B grubu	d
${}_{22}\text{Ti}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^2$	4. periyot 4B grubu	d
${}_{23}\text{V}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^3$	4. periyot 5B grubu	d
${}_{24}\text{Cr}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^5$	4. periyot 6B grubu	d
${}_{25}\text{Mn}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^5$	4. periyot 7B grubu	d
${}_{26}\text{Fe}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$	4. periyot 8B grubu	d
${}_{27}\text{Co}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^7$	4. periyot 8B grubu	d
${}_{28}\text{Ni}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^8$	4. periyot 8B grubu	d
${}_{29}\text{Cu}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^1 3d^{10}$	4. periyot 1B grubu	d
${}_{30}\text{Zn}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10}$	4. periyot 2B grubu	d
${}_{31}\text{Ga}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^1$	4. periyot 3A grubu	p
${}_{32}\text{Ge}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^2$	4. periyot 4A grubu	p
${}_{33}\text{As}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^3$	4. periyot 5A grubu	p
${}_{34}\text{Se}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^4$	4. periyot 6A grubu	p
${}_{35}\text{Br}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^5$	4. periyot 7A grubu	p
${}_{36}\text{Kr}$	$1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^{10} 4p^6$	4. periyot 8A grubu	p

Etkinlik-3

Aşağıdaki periyodik sistemde harflerle gösterilen grupların özel adlarını yazınız.



A → Alkali metaller grubu

D → Toprak metalleri grubu

B → Toprak alkali metaller grubu

E → Halojenler

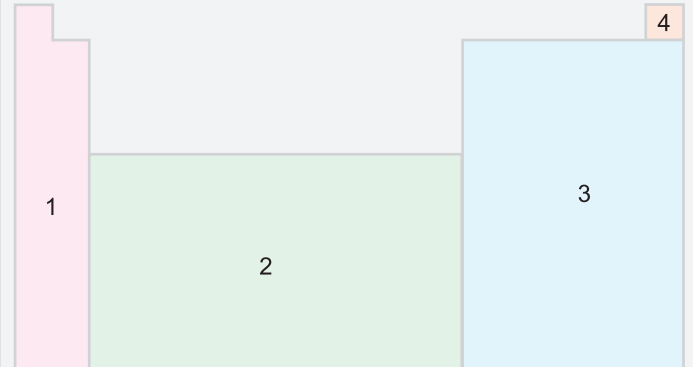
C → Geçiş metalleri

F → Soy gazlar

G → İç geçiş metalleri

Etkinlik-4

Aşağıdaki periyodik sistemde elementlerin buldukları yerleri bloklar şeklinde gruplandırınız.



1

s

2

d

3

p

4

s

5

f

Etkinlik-5

Aşağıda dallanmış ağaç tekniğinde verilen soruda, soldan başlayarak ifadelerin doğru veya yanlış olduğuna karar verip kaç numaralı çıkıştan çıkılması gerektiğini bulunuz.

