

2- Aşağıdaki element atomlarının elektron dağılımlarını yaparak;

- Periyodik çizelgedeki yerini bulun.
- Değerlik kabuğundaki elektron sayısını bulun.
- Elementin cinsini belirtin.
- Kararlı olup olmadığını belirtin.
- Kararlı hale nasıl geçeceğini belirtin.
- Değerliğini (iyon yükünü) bulun.
- İyon halindeki elektron dağılımını gösterin.

Element	Elektron Dağılımı	Periyodik Çizelgedeki Yeri	Değerlik Kabuğundaki Elektron Sayısı	Elementin Cinsi	Kararlı Olup Olmadığı	Kararlı Hale Nasıl Geçeceği	Değerliği	İyon Halindeki Elektron Dağılımı
₁H								
₂He								
₃Li								
₄Be								
₅B								
₆C								
₇N								
₈O								
₉F								
₁₀Ne								
₁₁Na								
₁₂Mg								
₁₃Al								
₁₄Si								
₁₅P								
₁₆S								
₁₇Cl								
₁₈Ar								
₁₉K								
₂₀Ca								

Aşağıdaki element atomlarının elektron dağılımlarını yaparak;

- Periyodik çizelgedeki yerini bulun.
- Değerlik kabuğundaki elektron sayısını bulun.
- Elementin cinsini belirtin.
- Kararlı olup olmadığını belirtin.
- Kararlı hale nasıl geçeceğini belirtin.
- Değerliğini (iyon yükünü) bulun.
- İyon halindeki elektron dağılımını gösterin.

Element	Elektron Dağılımı	Periyodik Çizelgedeki Yeri	Değerlik Kabuğundaki Elektron Sayısı	Elementin Cinsi	Kararlı Olup Olmadığı	Kararlı Hale Nasıl Geçeceği	Değerliği	İyon Halindeki Elektron Dağılımı
1H	$1H = 1e$ 1.	1.Periyot 1A Grubu	1e	Ametal	Kararsız	1e Ortak Kullanarak	$b = +1$ Katyon	$1H^{+1} = 2e$
2He	$2He = 2e$ 1.	1.Periyot 8A Grubu	2e	Soy gaz	Kararlı	–	$b = 0$	$2He = 2e$
3Li	$3Li = 2e-1e$ 1. 2.	2.Periyot 1A Grubu	1e	Metal	Kararsız	1e Vererek Dublet	$b = +1$ Katyon	$3Li^{+1} = 2e$
4Be	$4Be = 2e-2e$ 1. 2.	2.Periyot 2A Grubu	2e	Metal	Kararsız	2e Vererek Dublet	$b = +2$ Katyon	$4Be^{+2} = 2e$
5B	$5B = 2e-3e$ 1. 2.	2.Periyot 3A Grubu	3e	Yarı Metal	Kararsız	3e Vererek Dublet	$b = +3$ Katyon	$5B^{+3} = 2e$
6C	$6C = 2e-4e$ 1. 2.	2.Periyot 4A Grubu	4e	Ametal	Kararsız	4e Alarak Oktet	$b = -4$ Anyon	$6C^{-4} = 2e-8e$
7N	$7N = 2e-5e$ 1. 2.	2.Periyot 5A Grubu	5e	Ametal	Kararsız	3e Alarak Oktet	$b = -3$ Anyon	$7N^{-3} = 2e-8e$
8O	$8O = 2e-6e$ 1. 2.	2.Periyot 6A Grubu	6e	Ametal	Kararsız	2e Alarak Oktet	$b = -2$ Anyon	$8O^{-2} = 2e-8e$
9F	$9F = 2e-7e$ 1. 2.	2.Periyot 7A Grubu	7e	Ametal	Kararsız	2e Alarak Oktet	$b = -1$ Anyon	$9F^{-1} = 2e-8e$
10Ne	$10Ne = 2e-8e$ 1. 2.	2.Periyot 8A Grubu	8e	Soy gaz	Kararlı	–	$b = 0$	$10Ne = 2e-8e$
11Na	$11Na = 2e-8e-1e$ 1. 2. 3.	3.Periyot 1A Grubu	1e	Metal	Kararsız	1e Vererek Oktet	$b = +1$ Katyon	$11Na^{+1} = 2e-8e$
12Mg	$12Mg = 2e-8e-2e$ 1. 2. 3.	3.Periyot 2A Grubu	2e	Metal	Kararsız	2e Vererek Oktet	$b = +2$ Katyon	$12Mg^{+2} = 2e-8e$
13Al	$13Al = 2e-8e-3e$ 1. 2. 3.	3.Periyot – 3A Grubu	3e	Metal	Kararsız	3e Vererek Oktet	$b = +3$ Katyon	$13Al^{+3} = 2e-8e$
14Si	$14Si = 2e-8e-5e$ 1. 2. 3.	3.Periyot 4A Grubu	4e	Yarı Metal	Kararsız	4e Vererek Oktet	$b = +4$ Katyon	$14Si^{+4} = 2e-8e$
15P	$15P = 2e-8e-5e$ 1. 2. 3.	3.Periyot 5A Grubu	5e	Ametal	Kararsız	3e Alarak Oktet	$b = -3$ Anyon	$15P^{-3} = 2e-8e-8e$
16S	$16S = 2e-8e-6e$ 1. 2. 3.	3.Periyot 6A Grubu	6e	Ametal	Kararsız	2e Alarak Oktet	$b = -2$ Anyon	$16S^{-2} = 2e-8e-8e$
17Cl	$17Cl = 2e-8e-7e$ 1. 2. 3.	3.Periyot 7A Grubu	7e	Ametal	Kararsız	1e Alarak Oktet	$b = -1$ Anyon	$17Cl^{-1} = 2e-8e-8e$
18Ar	$18Ar = 2e-8e-8e$ 1. 2. 3.	3.Periyot 8A Grubu	8e	Soy gaz	Kararlı	–	$b = 0$	$18Ar = 2e-8e-8e$
19K	$19K = 2e-8e-8e-1e$ 1. 2. 3. 4.	4.Periyot 1A Grubu	1e	Metal	Kararsız	1e Vererek Oktet	$b = +1$ Katyon	$19K^{+1} = 2e-8e-8e$
20Ca	$20Ca = 2e-8e-8e-2e$ 1. 2. 3. 4.	4.Periyot 2A Grubu	2e	Metal	Kararsız	2e Vererek Oktet	$b = +2$ Katyon	$20Ca^{+2} = 2e-8e-8e$