

1. Aşağıda verilen element atomlarının hangisinin katman sayısı en fazladır?

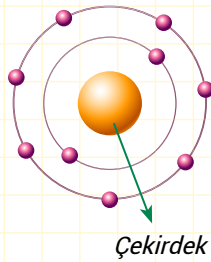
- A) $_3\text{D}$ B) $_8\text{C}$
C) $_{19}\text{B}$ D) $_{12}\text{A}$

2. $_{11}\text{X}$ elementi ile $_{19}\text{Y}$ elementinin hangi özellikleri benzerdir?

- A) Nötron sayısı
B) Değerlik elektron sayısı
C) Katman sayısı
D) Kütle numarası

3. Şekilde Flor atomunun elektron düzeni gösterilmiştir. Buna göre Flor atomunun grup numarası kaçtır?

- A) 2A B) 3A
C) 7A D) 9A

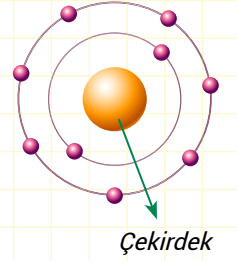


4. $_{20}\text{Ca}$ elementinin periyodik tablodaki grubu ve periyodu aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 3. periyot - 2A grubu B) 4. periyot - 2A grubu
C) 2. periyot - 4A grubu D) 3. periyot - 4A grubu

5. Şekilde Flor atomunun elektron düzeni gösterilmiştir. Buna göre Flor atomunun periyot numarası aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) 2 B) 3
C) 7 D) 9



6. $_{11}\text{Na}$ elementinin periyodik tablodaki grubu ve periyodu aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 1A grubu - 3. periyot B) 3A grubu - 1. periyot
C) 2A grubu - 2. periyot D) 3A grubu - 2. periyot

7. $2) 8) 8) 2)$

Şekilde Kalsiyum atomunun elektron dizilimi verilmiştir. Buna göre, Kalsiyum atomuyla ilgili aşağıda yapılan yorumlardan hangisi ya da hangileri doğrudur?

- I. 4. periyot elemetidir.
II. 2A grubunda yer alır.
III. Değerlik elektron sayısı 2'dir.

- A) Yalnız I. B) I. ve II.
C) II. ve III. D) I. II. ve III.

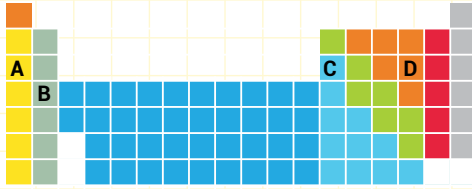
8.



A ve B atomlarının elektron dizilimi yukarıda verilmiştir. Buna göre A ve B atomlarının periyot ve grup numaraları aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir?

- A) A: 1. periyot 3A grubu B) A: 3. periyot 3A grubu
B: 1. periyot 4A grubu B: 4. periyot 4A grubu
- C) A: 3. periyot 1A grubu D) A: 4. periyot 1A grubu
B: 4. periyot 1A grubu B: 3. periyot 1A grubu

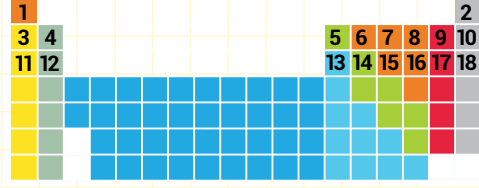
9.



Yukarıdaki periyodik tabloda verilen A, B, C ve D elementlerinin periyot ve grupları aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- | A | B | C | D |
|---------------------------|------------------------|------------------------|------------------------|
| A) 1. periyot
3A grubu | 2. periyot
4A grubu | 3. periyot
2A grubu | 3. periyot
6A grubu |
| B) 3. periyot
1A grubu | 4. periyot
2A grubu | 3. periyot
3A grubu | 3. periyot
6A grubu |
| C) 3. periyot
1A grubu | 4. periyot
2A grubu | 2. periyot
3A grubu | 2. periyot
6A grubu |
| D) 3. periyot
2A grubu | 4. periyot
4A grubu | 2. periyot
3A grubu | 2. periyot
6A grubu |

10.



Yukarıdaki periyodik tabloda rakamlarla ifade edilen elementler verilmiştir. Buna göre 3. periyot 6A grubundaki element numarası aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 7 B) 8
C) 16 D) 17

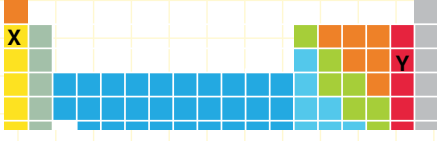
sorumakinesi.com

11. ${}_{12}\text{Mg}^{+2}$ iyonu ile ${}_{8}\text{O}^{-2}$ iyonu için aşağıdaki öğrencilerden hangisi ya da hangilerinin söylediği ifade doğrudur?

- Nazlı:** İyon yükleri aynı olduğu için kimyasal özellikleri aynıdır.
Irmak: Elektron sayıları aynı olduğu için periyodik tablodaki yerleri aynıdır.
Kenan: Son katmanlarında eşit sayıda elektron bulundurlar.

- A) Yalnız Nazlı
B) Yalnız Irmak
C) Yalnız Kenan
D) Irmak ve Kenan

1.



Yukarıdaki periyodik tabloda X ve Y elementlerinin yerleri gösterilmiştir. Buna göre X ve Y elementlerinin elektron dağılımları aşağıdakilerden hangisinden doğru verilmiştir?

- A) $\begin{matrix} \text{X} & & \text{Y} \\ \left. \begin{matrix} 1 \\ 2 \end{matrix} \right\} & & \left. \begin{matrix} 8 \\ 7 \\ 2 \end{matrix} \right\} \end{matrix}$
- B) $\begin{matrix} \left. \begin{matrix} 2 \\ 3 \end{matrix} \right\} & & \left. \begin{matrix} 2 \\ 8 \\ 1 \end{matrix} \right\} \end{matrix}$
- C) $\begin{matrix} \left. \begin{matrix} 2 \\ 1 \end{matrix} \right\} & & \left. \begin{matrix} 2 \\ 8 \end{matrix} \right\} \end{matrix}$
- D) $\begin{matrix} \left. \begin{matrix} 2 \\ 1 \end{matrix} \right\} & & \left. \begin{matrix} 2 \\ 8 \\ 7 \end{matrix} \right\} \end{matrix}$

2. Bir elementin nötr atomundaki atom sayısını bilirse aşağıda verilenlerden hangisi ya da hangilerine ulaşabiliriz?

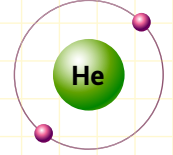
- I. Periyot numarasına
II. Elektron dizilimine
III. Kütle numarasına

- A) Yalnız I. B) II. ve III.
C) I. ve II. D) I. II. ve III.

3. Değerlik elektron sayısı son yörüngedeki elektron sayısıdır ve element atomunun grubunu belirler. Buna göre 6A grubunda yer alan element atomlarının değerlik elektron sayıları kaçtır?

- A) 6 B) 5
C) 4 D) 3

4. Şekilde He atomunun elektron düzeni verilmiştir. Buna göre He atomunun grup numarası kaçtır?



- A) 1A B) 2A
C) 4A D) 8A

5.



Yukarıdaki periyodik tablonun bir bölümü verilmiştir. Değerlik elektron sayısı 7, katman sayısı 3 olan element aşağıda verilenlerden hangisidir?

- A) N B) Cl
C) Na D) S

6.	Element	Atom Numarası	Değerlik Elektron Sayısı
	A	9	7
	B	11	1
	C	17	7
	D	19	1

Yukarıdaki tabloda bazı elementlerin atom numarası ve son katmanındaki elektron sayıları verilmiştir. Buna göre hangi iki element kimyasal olarak birbirine benzer?

- A) A ve B B) B ve C
C) C ve D D) A ve C

7.	Element	Elektron Dizilimi
	Ca	2 8 8 2
	Cl	2 8 7
	O	2 6
	He	2

Yukarıdaki tabloda Ca, Cl, O ve He element atomlarının elektron dizilimleri verilmiştir. Buna göre aşağıda verilen ifadelerden hangisini söyleyemeyiz?

- A) Kalsiyum elementi 2A grubunda yer alır.
B) Klor elementi 3. periyotta yer alır.
C) Oksijen elementi 2 katmana sahiptir.
D) Helyum elementi 2A grubunda yer alır.

8. A, B ve C elementlerinin yer aldığı periyodik sistemin bir kesiti şekildeki gibidir. Buna göre, bu elementlerin atom numaraları aşağıdakilerden hangisi olabilir?

	A	
B		C

- | | A | B | C |
|----|----|----|----|
| A) | 8 | 15 | 17 |
| B) | 17 | 15 | 8 |
| C) | 15 | 8 | 17 |
| D) | 17 | 8 | 15 |

9. Proton sayıları 6, 13, 15 olan A, B ve C elementlerinin periyodik tablonun bir kesitine yerleştirilmiş hali aşağıdakilerden hangisidir?

- | | | | | | | | | | | | | | | | |
|----|---|---|---|--|---|--|---|----|---|--|---|--|---|--|---|
| A) | <table border="1"><tr><td></td><td>C</td><td></td></tr><tr><td>A</td><td></td><td>B</td></tr></table> | | C | | A | | B | B) | <table border="1"><tr><td></td><td>C</td><td></td></tr><tr><td>B</td><td></td><td>A</td></tr></table> | | C | | B | | A |
| | C | | | | | | | | | | | | | | |
| A | | B | | | | | | | | | | | | | |
| | C | | | | | | | | | | | | | | |
| B | | A | | | | | | | | | | | | | |
| C) | <table border="1"><tr><td></td><td>A</td><td></td></tr><tr><td>B</td><td></td><td>C</td></tr></table> | | A | | B | | C | D) | <table border="1"><tr><td></td><td>B</td><td></td></tr><tr><td>A</td><td></td><td>C</td></tr></table> | | B | | A | | C |
| | A | | | | | | | | | | | | | | |
| B | | C | | | | | | | | | | | | | |
| | B | | | | | | | | | | | | | | |
| A | | C | | | | | | | | | | | | | |

10. Aşağıdaki tabloda A, B ve C elementlerinin elektron dizilimleri ●, ■ ve ▲ sembolleri ile gösterilmiştir. Her sembol farklı bir sayı olduğuna göre;

Elementler	Elektron Dizilimi
A	● ■
B	● ■ ▲
C	● ▲

- I. A elementi bir soygazdır.
II. B elementi bir alkali metaldir.
III. C elementi bir halojenidir.

yapılan yorumlardan hangisi ya da hangileri kesinlikle doğrudur?

- A) Yalnız I. B) I. ve II.
C) II. ve III. D) I. II. ve III.

1. A, B ve C elementleriyle ilgili;

- A, periyodik tabloda 2. periyot 7A grubunda
- B, periyodik tabloda 3. periyot 1A grubunda
- C, periyodik tabloda 4. periyot 1A grubunda

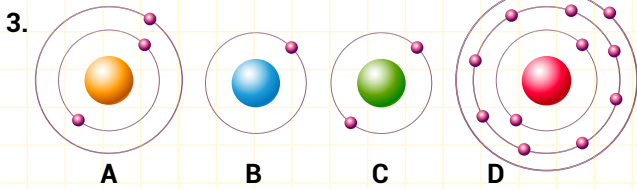
yer almaktadır. Buna göre A, B ve C elementlerinin proton sayıları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisidir?

- A) $A > B > C$ B) $B > C > A$
C) $C > B > A$ D) $B > A > C$

2. ${}_2^A$ ${}_{10}^B$ ${}_{15}^C$ ${}_{18}^D$

Yukarıda verilen elementlerin hangileri periyodik tablonun 8A grubunda yer alır?

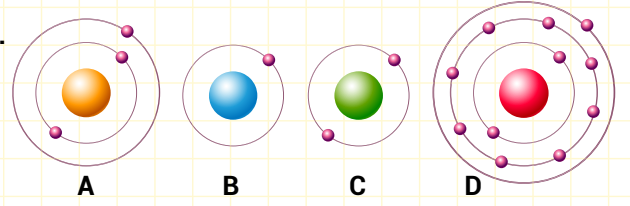
- A) B ve D B) A ve B
C) A, B, C ve D D) A, B ve D



Yukarıda A, B, C ve D element atomlarının elektron düzeni verilmiştir. Buna göre hangi element atomları aynı periyotta yer alır?

- A) A ve B B) B ve C
C) C ve D D) A, B ve D

4.



Yukarıda A, B, C ve D element atomlarının elektron düzeni verilmiştir. Buna göre hangi element atomları aynı grupta yer alır?

- A) A ve C B) B ve C
C) C ve D D) A, B ve D

sorumakinesi.com

5. A ve B elementleri periyodik tabloda aynı periyotta bulunduğuna göre A ve B için aşağıda verilenlerden hangisi kesinlikle doğrudur?

- A) Enerji düzeyi sayıları eşittir.
B) Değerlik elektron sayıları eşittir.
C) Elektron sayıları eşittir.
D) Proton sayıları eşittir.

6. Nötr bir element atomunun periyodik cetveldeki yerinin bulunabilmesi için aşağıda verilenlerden hangisi ya da hangilerinin tek başına bilinmesi yeterlidir?

- I. Proton sayısı = Atom numarası = Çekirdek yükü
II. Elektron sayısı
III. Atom ağırlığı

- A) Yalnız I. B) I. ve II.
C) II. ve III. D) I. II. ve III.