

Bileşikler - İyonik ve Kovalent Bileşikler Testi

1. Aşağıdaki moleküllerden hangisinin Lewis gösterimini yanlıştır

$_{1}H, _{5}B, _{7}N, _{8}O, _{9}F$

	<u>Molekül</u>	<u>Lewis gösterimi</u>
A)	BH_3	$\begin{array}{c} H \\ \vdots \\ B \\ \vdots \\ H \quad H \end{array}$
B)	H_2O	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot \\ H \quad O \quad H \\ \cdot \\ \cdot\cdot \end{array}$
C)	NH_3	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot \\ N \\ \cdot \\ H \quad H \quad H \end{array}$
D)	OF_2	$\begin{array}{c} \cdot\cdot \\ \cdot \\ :F: \quad :F: \\ \cdot \\ \cdot\cdot \end{array}$
E)	N_2	$:N:::N:$

2. $_7N$ ve $_8O$ -elementleri arasında aşağıdaki bileşiklerden hangisi oluşamaz

- A) NO_2 B) N_2O C) NO_3
D) N_2O_3 E) N_2O_5

3. Kovalent bağlı bileşiklerle ilgili,

- Molekül yapılarıdır.
- Elektronların ortak kullanımı sonucu oluşurlar.
- Erime ve kaynama noktaları iyonik bileşiklere göre genellikle düşüktür.

yargılarından hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III

4. Aşağıda altı çizili olarak verilen elementlerden hangisinin yükseltgenme basamağı yanlıştır

$_{1}H, _{6}C, _{7}N, _{8}O, _{15}P, _{16}Si$

	<u>Bileşik</u>	<u>Yükseltgenme basamağı</u>
A)	$H_2\underline{C}_2O_4$	3+
B)	$H_3\underline{P}O_4$	5+
C)	$\underline{N}H_3$	3+
D)	$\underline{S}O_3$	6+
E)	\underline{N}_2O_5	5+

5. Elektronegatiflik değerleri farklı olan iki element bağ yaptığında;

- Polar kovalent
- Apolar kovalent
- İyonik

bağlardan hangisi kesinlikle oluşmaz?

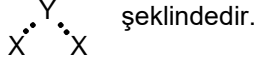
- A) Yalnız II B) Yalnız III C) I ve II
D) I ve III E) II ve III

6. Aşağıdaki moleküllerden hangisinin atomları arasında apolar kovalent bağ bulunur?

- A) SO_2 B) N_2 C) H_2O
D) HF E) CO_2

7. ${}_1X$ ve ${}_8Y$ elementleri arasında oluşan X_2Y bileşiği ile ilgili,

I. Lewis gösterimi



II. Moleküler yapıli bileşiktir.

III. Polar kovalent bağ içerir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız II B) I ve II C) I ve III

D) II ve III E) I, II ve III

8. H_2SO_4 bileşiği ile ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**? ${}_1H$, ${}_8O$, ${}_{16}S$

- A) Polar kovalent bağ içerir.
B) Sulu çözeltisi mavi turnusolu kırmızıya boyar.
C) Elektron ortaklaşması sonucu oluşur.
D) Suda çözüldüğünde H^+ ve SO_4^{2-} iyonlarını verir.
E) Suda sadece moleküler halde çözünür.

9. C_2H_4 bileşiğiyle ilgili verilen ifadelerden hangisi **yanlıştır**? ${}_1H$, ${}_6C$

- A) Karbon atomları arasındaki bağ apolar kovalenttir.
B) Karbon-hidrojen arasındaki bağ polar kovalenttir.
C) Molekülde ikili bağ bulunur.
D) Karbon atomlarında ortaklanmamış elektron çifti bulunur.
E) Hidrojen atomlarında ortaklanmamış elektron çifti bulunmaz.

10. Aşağıdaki bileşiklerin hangisinde oksijenin yükseltgenme basamağı diğerlerinden farklıdır?

${}_1H$, ${}_6C$, ${}_7N$, ${}_8O$, ${}_9F$, ${}_{12}Mg$

A) CO_2 B) Mg C) NO_2

D) H_2O E) OF_2

11. XO_2 -bileşiği kovalent bağ içermekte ve su ile tepki mesinden asit oluşmaktadır.

Buna göre;

- I. XO_2 asidik oksittir.
II. X, 2A grubu elementidir.
III. Moleküler yapıli bileşiktir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III

D) II ve III E) I, II ve III

12. ${}_6X$, ${}_8Y$ ve ${}_{15}Z$ atomları ile ilgili,

- I. X ve Y arasında kovalent bağ oluşur.
II. Y ve Z arasında iyonik bağ oluşur.
III. Y_2 molekülünde 4 çift elektron ortak kullanılmaktadır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III

D) II ve III E) I, II ve III