



Kimyasal Türler Arası Etkileşim - 1

1.

Kimyasal Tür	Adı
	İyon
He	
_ III 	Molekül

Tablodaki numaralandırılmış boşluklara aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?

		<u> </u>	
A)	O ²⁻	Molekül	0,
B)	CI ⁻	Atom	H_2^-
C)	Br	Molekül	Ba
D)	Na	Atom	Cl ₂
E)	K ⁺	Molekül	Ca

2. Aşağıdakilerden hangisi bileşik molekülüdür?

- A) SO₄²⁻
- B) P₄
- C) H_o

Değerlendirme ve Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü

Ölçme,

2018 - 2019

- D) CO₂
- E) NH₄⁺

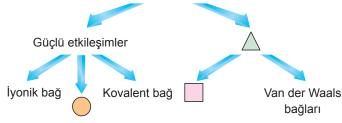
3. Elif, Betül ve Ekin farklı kimyasal türler hakkında aşağıdaki bilgileri vermişlerdir.

Elif	Elektron vermiş veya almış atom ya da atom gruplarıdır.
Betül	Aynı veya farklı atomların birbirleriyle etkileşmesi sonucunda oluşur.
Ekin	Bir elementin fiziksel ve kimyasal bütün özelliklerini gösteren en küçük birimidir.

Buna göre Elif, Betül ve Ekin'in tanımlarını yapmış oldukları kimyasal türler aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

Elif	Betül	Ekin
A) İyon	Molekül	Atom
B) Atom	Molekül	İyon
C) İyon	Atom	Molekül
D) Molekül	İyon	Atom
E) Molekül	Atom	İyon

4. KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER



Şemada \triangle , \bigcirc ve \square ile gösterilen yerlere sırasıyla yazılması gereken ifadeler aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) Zayıf etkileşimler, Hidrojen bağı, Metalik bağ
- B) Zayıf etkileşimler, Hidrojen bağı, London kuvvetleri
- C) Dipol-dipol etkileşimleri, Hidrojen bağı, London kuvvetleri
- D) Zayıf etkileşimler, London kuvvetleri, Metalik bağ
- E) Zayıf etkileşimler, Metalik bağ, Hidrojen bağı

- 5. I. Metalik bağ
 - II. Hidrojen bağı
 - III. Kovalent bağ

Verilenlerden hangileri fiziksel bağdır?

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

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

6. Kimyasal türler arası etkileşimlerle ilgili;

- I. Bağın sağlamlığına göre sınıflandırılır.
- II. Atomlar arası bağların hepsi güçlü etkileşimlerdir.
- III. Moleküller arası bağların hepsi zayıf etkileşimlerdir.

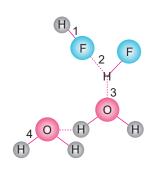
yargılarından hangileri doğrudur?

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

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



Kimyasal Türler Arası Etkileşim - 1



Görseldeki 1, 2, 3, 4 rakamlarıyla gösterilen etkileşimlerin güçlü / zayıf olarak sınıflandırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	Güçlü Etkileşimler	Zayıf Etkileşimler
A)	1,2	3,4
B)	1,3	2,4
C)	2,3	1,4
D)	2,4	1,3
E)	1,4	2,3

- Aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?
 - A) Moleküller arası çekim kuvvetleri kimyasal bağlara göre daha zayıf etkileşimlerdir.
 - B) Zayıf etkileşimler oluşurken ya da koparken maddenin kimyasal özellikleri değişmez.
 - C) Hidrojen bağları zayıf etkileşimlerdir.
 - D) Güçlü etkileşimler yalnızca iyonik ve kovalent bağlardır.
 - E) Güçlü etkileşimlere kimyasal bağ denir.

yanlıştır?

A) H₂, H₂O ve CO₂ moleküler yapıdaki kimyasal türlerdir.

10. Kimyasal türler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi

- B) NH_{4}^{+} , OH^{-} çok atomlu iyonlardır.
- C) Li, C, He gibi tanecikler atom olarak adlandırılır.
- D) Na⁺, Mg²⁺ gibi pozitif yüklü iyonlara katyon denir.
- E) Cl atomu Cl⁻ hâline geçerken kimyasal türü değişir.

11.

Sınav Hizmetleri Genel Müdürlüğü

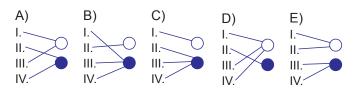
2018 -

- I. CO₂ molekülündeki karbon ile oksijen atomları arasındaki etkileşim
- II. H₂O molekülleri arasındaki etkileşim
- III. H₂ molekülünde hidrojen atomları arasındaki etkileşim
- IV. Şekerli sudaki şeker ve su molekülleri arasındaki etkileşim



Zayıf Etkileşim

Yukarıda verilen etkileşim örneklerinin güçlü ya da zayıf etkileşim olarak eşleştirilmesi hangisinde doğru olarak verilmiştir?



- 9. H_2
 - II. HCI
 - III. NH₂
 - IV. S₈
 - V. CH₄

Verilen madde örneklerinden hangileri element molekülüdür?

- A) I ve II.
- B) I ve IV.
- C) III ve V.

- D) IV ve V.
- E) II, III ve V.

12. Cl₂, Mg, NO₃ kimyasal türleri aşağıdakilerden hangisinde doğru sınıflandırılmıştır?

<u>Atom</u>	Molekül	lyon
A) Cl ₂	NO_3^-	Mg
B) Mg	NO_3^-	Cl_2
C) Mg	Cl ₂	NO_3^-
D) Cl ₂	Mg	NO_3^-
E) NO ₃	Cl ₂	Mg