



Soru Çözümü

TYT

Kimya

**Kimyasal Türler Arası
Etkileşimler**

YAVUZ SELİM NALBANT

BAŞTAN SONA - 1



1. Aşağıdaki maden suyu şişesinin üzerinde kimyagerlerin yapmış olduğu enerji ve besin değer analizleri verilmiştir.

Florür	0,46
Bikarbonat	1865,38
Klorür	25,77
Sülfat	138,30
Kalsiyum	235,50
Magnezyum	108,40
Potasyum	63,01
Sodyum	265,20
Demir	0,05



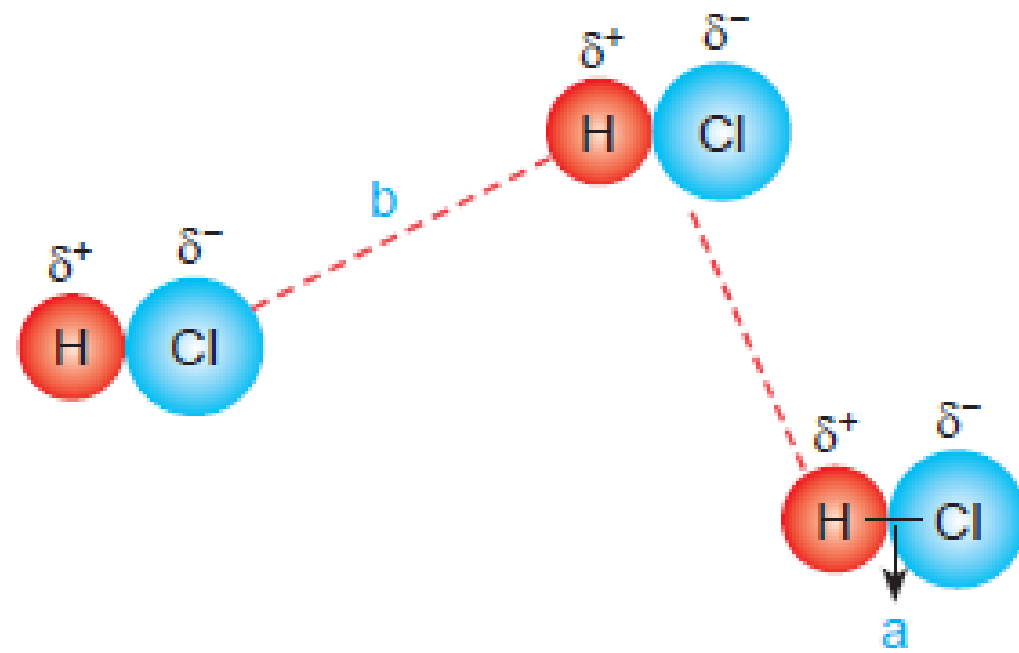
Maden suyu

Bu analizin yapılması aşağıdaki kimya disiplinlerinden hangisinin ilgi alanına girer?

- A) Analitik kimya
- B) Biyokimya
- C) Organik kimya
- D) Anorganik kimya
- E) Fizikokimya



2.

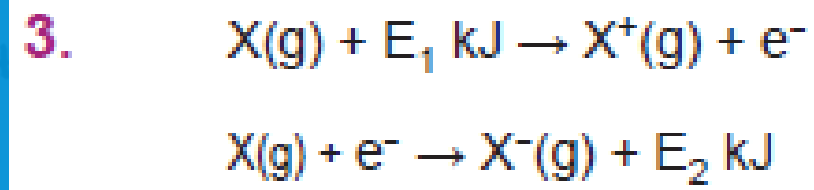


HCl molekülünün yapısı, atomlar arası ve moleküller arası etkileşimleri yukarıda verilmiştir.

Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) a etkileşimi enerjisi b etkileşimininkinden büyüktür.
- B) b etkileşimi HCl'nin oda koşullarındaki fiziksel hâlini belirleyen etkileşimdir.
- C) a etkileşimi kimyasal bağdır.
- D) HCl polar bir moleküldür.
- E) a etkileşimi polar kovalent bağ, b etkileşimi hidrojen bağıdır.





Yukarıda verilen denklemlerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) E_1 , $X(g)$ 'nin 1. iyonlaşma enerjisidir.
- B) E_2 , $X(g)$ 'nin elektron ilgisidir.
- C) X gaz hâlinde olmazsa E_1 ve E_2 değeri değişir.
- D) X alkali metal olabilir.
- E) E_1 değeri, E_2 değerine eşit olabilir.



4. Aşağıda verilen katyon ve anyonlar arasında oluşabilecek bileşiğin formülü hangisinde yanlış verilmiştir?

<u>Katyon</u>	<u>Anyon</u>	<u>Bileşik</u>
A) Na^+	NO_3^-	NaNO_3
B) Sn^{2+}	OH^-	SnOH_2
C) Fe^{3+}	SO_4^{2-}	$\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
D) Ca^{2+}	PO_4^{3-}	$\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
E) NH_4^+	CO_3^{2-}	$(\text{NH}_4)_2\text{CO}_3$



5. $^{12}_{\text{Mg}}$ ve $^{17}_{\text{Cl}}$ element atomları arasında oluşan bileşik ile ilgili,

I. İyonik bağıdır.

II. Lewis yapısı $\left[:\ddot{\text{Cl}}: \right]^{-} \text{Mg}^{2+} \left[:\ddot{\text{Cl}}: \right]^{-}$ şeklindedir.

III. Bileşik oluşurken 40 kJ/mol'den daha fazla enerji açığa çıkar.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I

B) Yalnız II

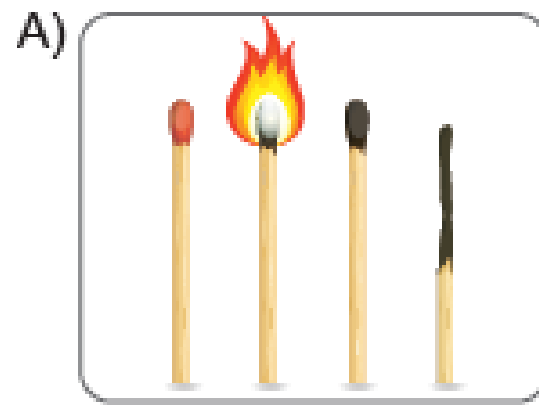
C) I ve II

D) II ve III

E) I, II ve III



6. Aşağıdakilerden hangisi fiziksel olaya örnek olarak verilebilir?



Kibritin yanması



Hava yastığının patlaması



Kurabiyenin pişmesi



Bakır tencerenin kalaylanması



Yoğurttan ayran yapılması



TYT KİMYA

KİMYASAL TÜRLER ARASI ETKİLEŞİMLER

7.

X																Y
	L															
M							Z									

Yukarıdaki periyodik sistemde yerleri belirtilen element atomları ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Y'nin yoğun fazında tanecikleri arasında London etkileşimleri bulunur.
- B) Z ile K arasında iyonik bağlı bileşik oluşur.
- C) LK bileşiğinin aynı basınçta erime sıcaklığı M_2K 'nin-
kinden büyüktür.
- D) Z elementlerinin parlak görünmesi atomlar arası oluş-
an metalik bağdan kaynaklanır.
- E) X_2K bileşiğinin molekülleri arasındaki baskın etkile-
şim türü London etkileşimleridir.



YAVUZ SELİM NALBANT



9. Bir öğrenci element sembolleri ile ilgili tabloyu doldurmuştur.

Elementin adı	Sembolü
Potasyum	P
Azot	N
Kükürt	K
Fosfor	F
Bor	Br

Buna göre, öğrenci kaç tane element sembolünü yanlış yazmıştır?

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5



FARKLI KADRO YAYINLARI



ABONE OL