



TYT

DENEME SINAVI



1. Asit ve bazların metallerle tepkimeleriyle ilgili;

- I. Amfoter metaller asitler ve kuvvetli bazlarla tepkimeye girerek H_2 gazı oluşturur.
- II. Aktifliği yüksek metaller asitler ile H_2 gazı oluşturur.
- III. Cu, Ag, Hg gibi yarı soy metaller H_2SO_4 ve HNO_3 ile tepkimeye girerek H_2 gazı oluşturur

yargılarından hangileri doğrudur?

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

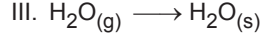
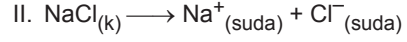
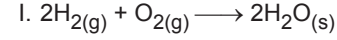
2.

	Bilgi		Atom Modeli
	Atomun merkezinde çekirdek vardır.		N. Bohr
	Atom yapısı üzümlü kek yada karpuzla benzer.		E. Rutherford
	Elektronlar belirli enerji seviyelerinde dolanırlar.		J.J.Thomson

Yukarıda verilen bilgi - atom modeli eşleştirmeleri yapılsa aşağıdaki hangi desen oluşur?

- A)
- B)
- C)
- D)
- E)

3.



Yukarıdaki olaylar ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) I. olayda atomlar arası bağlar kırılıp ve yeni bağlar oluşmuştur.
- B) II. olayda iyonlarına ayrışarak çözünme gerçekleşmiştir.
- C) II. ve III. olay fiziksel değişmeye örnektir.
- D) III. olayda güçlü etkileşimler kırılarak zayıf etkileşimler oluşmuştur.
- E) II. olayda oluşan etkileşim türü iyon – dipol etkileşimidir.

4.

Saf bir maddenin farklı fiziksel hallerini gösteren X, Y ve Z için,

- X sadece titreşim hareketi yapmaktadır.
- Z'nin belirli şekli ve hacmi yoktur.

bilgileri veriliyor.

Buna göre, bu maddenin X, Y ve Z fiziksel hâlleri aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	X	Y	Z
A)	Katı	Sıvı	Gaz
B)	Katı	Gaz	Sıvı
C)	Sıvı	Gaz	Katı
D)	Gaz	Sıvı	Katı
E)	Gaz	Katı	Sıvı



5. CHCl_3 ve CH_3OH bileşikleri ile ilgili;

- I. Polar kovalent bağı içermesi
- II. Molekül polarlığı
- III. Apolar kovalent bağı içermesi

Özelliklerinden hangileri ortaktır?

(1H , 6C , 8O , 17Cl)

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

7. Bir bileşik ile ilgili;

- Kovalent yapılıdır.
- Sulu çözeltisinin oda koşullarında pH değeri 7 den büyüktür.

Bilgileri veriliyor.

Buna göre, özellikleri verilen bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) NaOH B) MgO C) NO_2
D) NH_3 E) K_2O

6. "Karışımı oluşturan bileşenler, karışımda homojen dağılırsa oluşan karışıma çözelti denir."

Yukarıda verilen bilgiye göre aşağıdakilerden hangisi homojen karışıma örnek verilemez?

- A) Hava B) Şekerli su C) Doğalgaz
D) Süt E) Sirkeli su

farklı koolro



farklı koolro

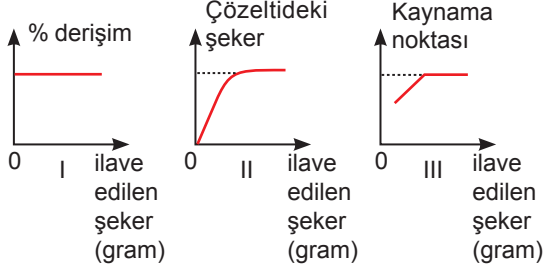


TYT

DENEME SINAVI



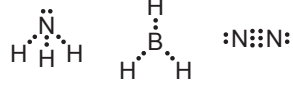
1. Doymamış çay şekerinin sulu çözeltisine aşırı miktarda aynı sıcaklıkta çay şekeri ilave ediliyor. Bu olay için;



grafiklerden hangileri doğrudur?

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

3.



Yukarıda Lewis yapısı verilen moleküller ile ilgili;

- I. Ortaklanmış elektron çifti sayısı
II. Ortaklanmamış elektron çifti sayısı
III. Oktetini tamamlamış atom sayısı
niceliklerinden hangileri eşittir?

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

2. Bazı atom modelleri ile ilgili;

- Bir elementin bütün atomları özdeştir.
 - Elektronlar, orbital denilen bölgelerde bulunur.
 - Elektronlar pozitif yüklü küre içinde rastgele dağılmıştır.
 - Elektronlar belirli enerji yörüngelerinde dolanır.
- bilgiler verilmiştir.

Buna göre, aşağıdaki atom modellerinden hangisinin bilgisi yukarıda verilmemiştir?

- A) Bohr B) Dalton C) Modern atom teorisi
D) Thomson E) Rutherford

4.

Gazların hâl değiştirmesi özelliğinden çeşitli alanlarda yararlanılır.

Buna göre,

- I. Oto boyama
II. İlaçlama
III. Oksijen tüpleri

alanlarından hangilerinde gazların hâl değiştirme özelliğinden yararlanılabilir?

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



5.

Madde	Kaynama noktası (°C)
H ₂	-253
N ₂	-196
O ₂	-183

Bazı moleküllere ait kaynama sıcaklıkları yukarıdaki gibidir.

O₂ molekülünün kaynama noktasının H₂ ve N₂ moleküllerine göre daha yüksek olması, O₂ molekülünün;

- I. Apolar molekül olması
 - II. Daha fazla elektron içermesi
 - III. Kalıcı dipol görülmesi
- özelliklerinden hangileri ile açıklanabilir?**
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
- D) I ve III E) II ve III

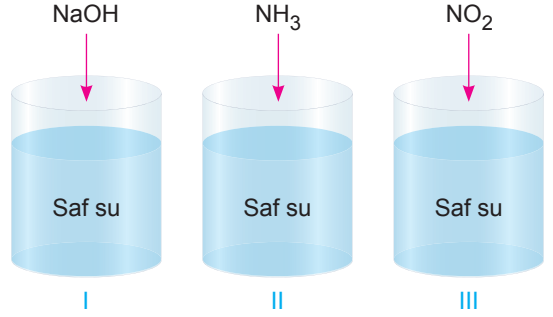
6. Birbiri içinde homojen olarak dağılmayan karışımlara heterojen karışımlar denir.

Buna göre heterojen karışımlar ile ilgili,

- I. Bekletildiğinde çökelti oluşturabilir.
 - II. Katı veya sıvı halde olabilir.
 - III. Genellikle bulanık görüntüye sahiptir.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

7.



Yukarıdaki kaplarda oluşan çözeltilerle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) I. çözelti ile III. çözelti arasında nötrleşme tepkimesi oluşur.
- B) II. kapta bulunan H⁺ iyon sayısı OH⁻ iyon sayısından fazladır.
- C) Oda koşullarındaki pH değeri en küçük olan 3. çözeltidir.
- D) II. ve III. kapta kimyasal çözünme gerçekleşir.
- E) III. çözeltinin tadı ekşidir.



TYT

DENEME SINAVI



1. Plazma; iyon, elektron ve nötr tanecik karışımından oluşur.

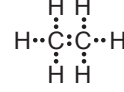
Buna göre plazma hali ile ilgili,

- I. Elektrostatik etkileşim içerirler.
- II. Elektriksel olarak nötrdür.
- III. Elektriği iletmez.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3.

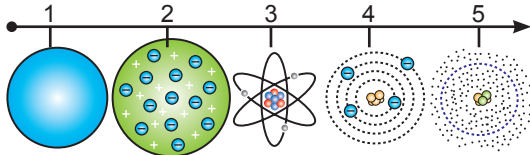


Yukarıda C_2H_6 bileşiğine ait Lewis nokta yapısı gösterilmiştir.

Buna göre aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Karbon atomları arasında apolar kovalent bağ bulunur.
B) Molekülde H atomları dubletini tamamlamıştır.
C) Molekül apolardır.
D) C_2H_6 moleküllerinin yoğun fazında sadece London kuvvetleri görülür.
E) Ortaklanmış elektron çifti sayısı 6'dır.

2.



Yukarıda atom modelleri kronolojik sıra ile verilmiştir.

Buna göre,

- I. Çekirdek kavramı 2. modelde açıklanmıştır.
- II. 3. model sadece tek elektronlu atomların ışıma spektrumlarını açıklar.
- III. Orbital kavramı sadece 4. ve 5. modelde vardır.
- IV. 3. model nötronun varlığına işaret eder.
- V. 2. modelde + ve - yükler eşittir.

açıklamalarından kaç tanesi yanlıştır?

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

4.



Maddenin sıvı hâlinin özellikleri ile ilgili,

- I. Belirli bir hacmi yoktur.
- II. Titreşim hareketi yapar.
- III. Sıkıştırılabilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

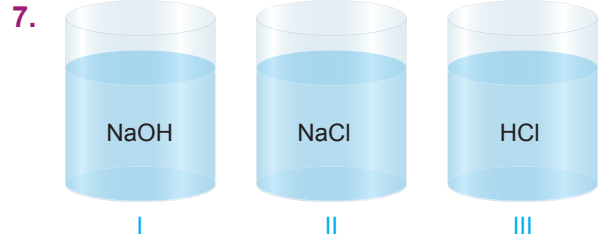


Yukarıda verilen maddelerden hangileri polimerleşme tepkimesi sonucu oluşur?

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

6. Dağılan maddenin, dağıtıcı madde içerisinde asılı kalmasıyla oluşan heterojen karışım ile ilgili,
I. Işığı saçmaz.
II. Bekletince çökmez ve parçacıklar süzgeç kağıdı ile ayrılmaz.
III. Kan serumu, süt, krema örnek verilebilir.
hangileri söylenemez?

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



Yukarıda verilen sulu çözeltilerle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) Her üç çözeltide elektrik akımını iletir.
B) I. çözeltideki OH^- iyonu sayısı H^+ iyonu sayısından fazladır.
C) I. çözelti ile III. çözeltinin karıştırılması sonucu II. çözelti oluşabilir.
D) pH değerleri arasında $\text{I} < \text{II} < \text{III}$ ilişkisi bulunur.
E) I. çözelti acı, III. çözelti ekşi tada sahiptir.



TYT

DENEME SINAVI



1. Yemek tuzu ve naftalinden oluşan karışımın yarısı içinde saf su bulunan X kabına, diğer yarısı benzin bulunan Y kabına boşaltılıyor.

Buna göre,

- I. X kabından heterojen karışım oluşur.
- II. Y kabından çözelti oluşur.
- III. Y kabında tabanda tuz vardır.

yargılarından hangileri doğru olabilir?

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

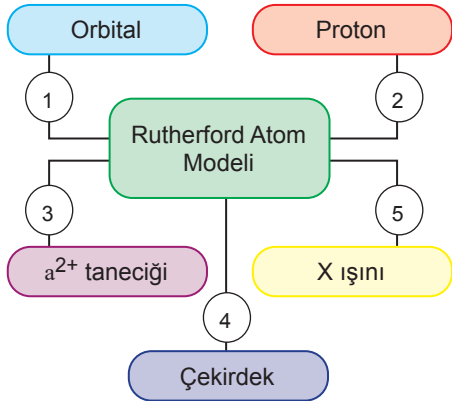
3. 2. periyot elementleri olduğu bilinen X ve Y elementleri arasında XY_3 polar molekülü oluştuğuna göre, XY_3 molekülü için;

- I. Molekülleri arasında hidrojen bağı içermez.
- II. Ortaklanmamış elektron çifti bulunmaz.
- III. X atomu oktetini tamamlamıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2.



Yukarıda Rutherford atom modeli ile ilgili bir kavram haritası oluşturulmaya çalışılmıştır.

Buna göre, hangi bilgiler çıkarılırsa kavram haritası doğru oluşturulmuş olur?

- A) Yalnız 1 B) 3 ve 5 C) 1 ve 3
D) 1 ve 5 E) 2 ve 5

4.

	Yargı	Doğru	Yanlış
I	Su yüzeyden donmaya başlar.	✓	
II	Su döngüsü suyun temizlenmesini sağlar.		✓
III	Sıvı halinin yoğunluğu buzun yoğunluğundan küçüktür.	✓	

Su ile ilgili yukarıdaki yargılar doğru veya yanlış olmasına göre "✓" işareti ile belirtilmiştir.

Buna göre "✓" işareti hangilerinde doğru yerde kullanılmıştır?

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



5.

	Madde	Etkileşim
I.	Cu – Cu	a. İyonlar arası
II.	NaCl(k)	b. Atomlar arası
III.	CO ₂ – CO ₂	c. Moleküller arası

Yukarıda verilen madde çiftleri ve etkileşim türleri arasındaki eşleştirme aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) I – a, II – b, III – c
 B) I – b, II – a, III – c
 C) I – c, II – b, III – a
 D) I – b, II – c, III – a
 E) I – a, II – c, III – b

7.

Madde	Zararlı etkisi
I. SO ₂	a. Sera etkisi
II. Saç spreyi	b. Ozon tabakasının incelmesi
III. CH ₄	c. Asit yağmuru

Yukarıdaki maddeler ve öncelikli oluşturdıkları çevre sorunlarının eşleştirilmesi aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

I	II	III
A) c	b	a
B) b	a	c
C) a	b	c
D) c	a	b
E) b	c	a

6.

	Dağıtan Madde	Dağıtılan Madde	Örnek
I	Katı	Sıvı	Tereyağı, jöle
II	Sıvı	Gaz	Boya, çırpılmış yumurta
III	Gaz	Katı	Toz, duman

Yukarıda verilen kolloit örneklerinden hangilerinde hata yapılmıştır?

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



TYT

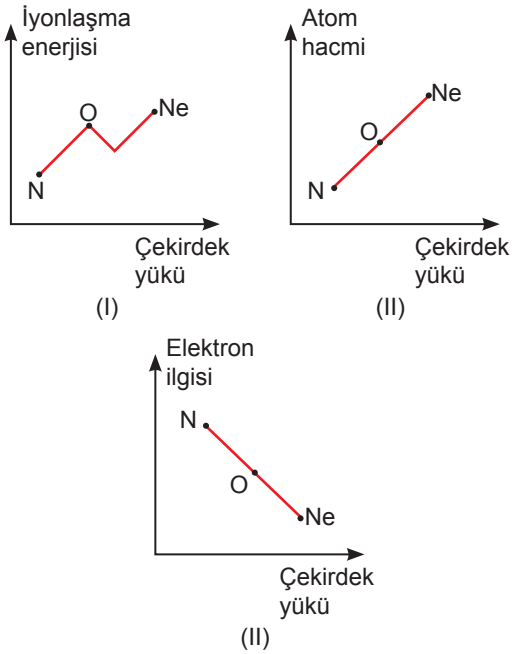
DENEME SINAVI



1. Aşağıdaki maddelerden hangisinin turnusol kağıdına yaptığı etki yanlış verilmiştir?

Madde	Turnusol kağıdına etki
A) HNO_3	Mavi turnusölü kırmızıya çevirir.
B) NH_3	Kırmızı turnusölü maviye çevirir.
C) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$	Mavi turnusölü kırmızıya çevirir.
D) $\text{Ca}(\text{OH})_2$	Kırmızı turnusölü maviye çevirir.
E) HCOOH	Mavi turnusölü kırmızıya çevirir.

2. ${}_7\text{N}$, ${}_8\text{O}$ ve ${}_{10}\text{Ne}$ atomları ile ilgili aşağıda bazı grafikler verilmiştir.



Buna göre, grafiklerden hangileri yanlıştır?

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

3. I. $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
II. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
III. KCN

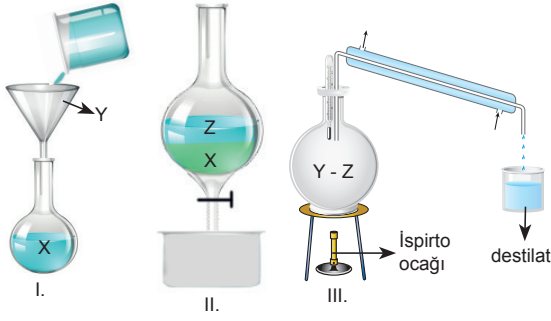
Verilen bileşiklerin aynı sayıda taneciklerinin suda çözünmesi sonucu ortama verdiği iyon sayılarının karşılaştırması aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) I > III > II B) II > I > III C) III > II > I
D) I > II > III E) II > III > I

4. Hâl değiştiren saf bir madde ile ilgili,
I. Molekül yapısı değişir.
II. Kimyasal özelliği değişmez.
III. Düzensizliği değişir.
yargılarından hangileri doğrudur?

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

5.

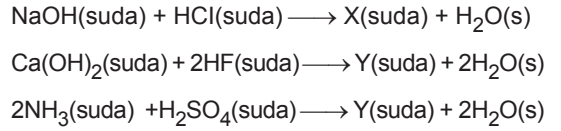


Yukarıda bazı ikili karışımların ayırma yöntemleri verilmiştir.

Buna göre, aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) X - Y karışımı süzme, X - Z karışımı ayırma hunisi ve Y - Z karışımı basit damıtma işlemleri ile ayrılmaktadır.
- B) X - Y karışımı süspansiyon, Y - Z karışımı sıvı - sıvı homojen karışımdır.
- C) Y - Z karışımında destilat Z, X - Z karışımında ilk elde edilen X'tir.
- D) I. de tanecik boyutu, 2. de yoğunluk farkı, 3. de kaynama noktası farkı kullanılarak ayırma işlemleri gerçekleştirilir.
- E) II. de ayırma hunisi, III. de basit damıtma işlemi uygulanmıştır.

7.



Yukarıda verilen tepkimelerde oluşan tuzların karakteri aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

	<u>X</u>	<u>Y</u>	<u>Z</u>
A)	Nötr	Asidik	Bazik
B)	Asidik	Nötr	Bazik
C)	Nötr	Nötr	Asidik
D)	Bazik	Asidik	Nötr
E)	Nötr	Bazik	Asidik

6.

Bir maddenin başka bir madde içinde atom, iyon ve moleküler düzeyde dağılarak homojen karışım oluşturmaya1..... denir. Çözelti içinde genellikle miktarca fazla olan madde2.....3..... üç aşamada gerçekleşen bir süreçtir.4..... gibi kristal örgülü katılarda atomlar çok güçlü5..... bağlarla birbirine bağlandığından bunlar hiçbir çözücüde çözünmez.

Yukarıdaki numaralarla belirtilen boşluklara aşağıdakilerden hangisi getirilemez?

- A) Çözünme
- B) Çözücü
- C) İyonik
- D) Kovalent
- E) Elmas

farklı koolro

fkd

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. Kovalent bağlı bir bileşiğin katı, sıvı ve gaz hali için,

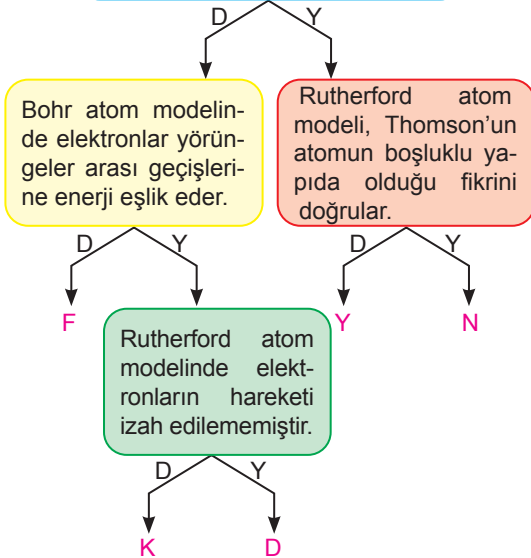
- I. Titreşim hareketi yapmaları
- II. Molekül yapıları
- III. Sıkıştırılabilir olmaları

özelliklerinden hangileri ortaktır?

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

2.

Rutherford'un α^{2+} saçılması deneyinde pozitif tanecikler çekirdek adı verilen küçük bir bölgede toplandığı bulunmuştur.



Berkay, atom modelleri ile ilgili yukarıda verilen bilgileri doğru "D" yada yanlış "Y" olduğunu değerlendirdiğinde F, K, D, Y, N harflerinden hangisine ulaşır?

- A) F B) K C) D D) Y E) N

3. Aşağıda sistematik adları verilen bileşiklerden hangisi "N" atomu içermez?

- A) Amonyum klorür
B) Azot monoksit
C) Potasyum siyanür
D) Sodyum asetat
E) Magnezyum nitrat

4.



Likit petrol gazı olan LPG ile ilgili,

- I. Propan ve bütan gazlarından oluşan bir karışımdır.
- II. Normal şartlarda gaz hâlinde bulunur.
- III. Aynı miktardaki benzine göre daha fazla CO_2 gazı salınımı yapar.

yargılarından hangileri doğrudur?

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



5. Potasyum nitrat bileşiği ile ilgili;

- I. Hem iyonik hem de kovalent bağ içerir.
- II. Oda koşullarında sıvı halde bulunur.
- III. Yapısında oksijen atomu bulunur.
- IV. Formülü K_3N 'dir.
- V. Sulu çözeltisi elektrik akımını iletir.

özelliklerinden kaç tanesi doğrudur?

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

6.

	Çözünen	Çözücü	
		CCl_4	H_2O
I.	HF	x	✓
II.	BH_3	x	✓
III.	NH_3	✓	✓
IV.	I_2	✓	✓
V.	C_6H_6	✓	x

Yukarıda verilen çözücülerde, çözünmenin ihmal edildiği (x) ile çözünmenin gerçekleştiği (✓) ile belirtilmiştir.

Buna göre, hangilerinde doğru işaretleme yapılmıştır?

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

7. $X(k) + 2HNO_3(suda) \rightarrow X(NO_3)_2(suda) + H_2(g)$
 $X(k) + NaOH(suda) \rightarrow Na_2XO_2(suda) + H_2(g)$
 $3Y(k) + 4HNO_3(suda) \rightarrow 3YNO_3(suda) + NO(g) + 2H_2O(s)$
Yukarıda X ve Y elementlerinin bazı tepkimeleri verilmiştir.

Buna göre,

- I. X metalinin oluşturmuş olduğu XO bileşiği; KOH ve HCl çözeltileri ile tepkimeye girer.
- II. Y metali, HCl ve NaOH çözeltileri ile tepkimeye girmez.
- III. X, Zn metali; Y, Cu metali olabilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

farklı koolro

fkd

farklı koolro

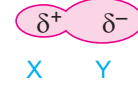
1.

[illegible]

Yukarıdaki periyodik sistemde yerleri belirtilen X, Y, Z, T ve K elementleriyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) K geçiş metalidir.
B) T, asit ve bazlarla tepkimeye girer.
C) Z'nin değerlik elektron sayısı X'inkinden küçüktür.
D) Y'nin 1. iyonlaşma enerjisi T ninkinden büyüktür.
E) X 18. grup elementidir.

3.



XY atomları arasındaki oluşan molekül yukarıdaki şekilde gösterilmiştir.

Buna göre;

		Moleküller arasındaki
<u>X</u>	<u>Y</u>	<u>etkin etkileşim türü</u>
I. H	Cl	Dipol – dipol
II. Na	Cl	İyonik bağ
III. F	H	Hidrojen bağı

verilen tabloya göre hangileri yanlış olur?
(${}_1\text{H}$, ${}_9\text{F}$, ${}_{11}\text{Na}$, ${}_{17}\text{Cl}$)

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

2.

- I. Atom kütlelerinin büyük bir çoğunluğunu pozitif yükler oluşturur.
- II. Pozitif (+) ve negatif yükler (-) atom içinde homojen dağılmıştır.
- III. Atomdaki pozitif (+) ve negatif (-) yük sayısı eşit olup, atom nötrdür.

Yukarıda Thomson atom modelinin varsayımları verilmiştir.

Buna göre, hangileri günümüz atom modeline ters düşer?

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

4.

Maddelerin hâl değiştirmesi sırasında çevreden ısı alınır veya çevreye ısı salınır.

Buna göre,

- I. Kolonyanın serinlik hissi vermesi
- II. Yağmurun yağması
- III. Naftalinin süblimleşmesi

olayları gerçekleşirken çevreye ısı verilir?

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



5. Zn metalinin sahip olduğu ancak Ca metalinin sahip olmadığı özellik aşağıdakilerden hangisidir?

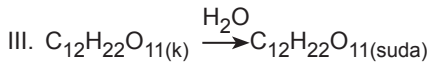
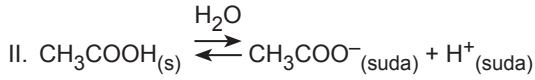
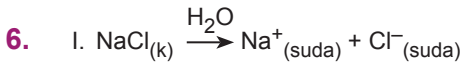
- A) NH_3 çözeltisi ile tepkimeye girip H_2 gazı oluşturma
- B) HCl ile oluşturduğu tuzun sulu ortamda elektriği iletme
- C) HNO_3 çözeltisi ile NO_2 gazı oluşturma
- D) NaOH çözeltisi ile H_2 çözeltisi oluşturma
- E) H_2SO_4 ile SO_2 gazı oluşturma

7. Aşağıdaki maddelerden hangisi tıkalı olan lavaboların açılmasında kullanılan bir kimyasaldır?

- A) H_2SO_4 B) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ C) NH_3
- D) NaOH E) CH_3COOH

farklı koolro

fkj



Yukarıda verilen çözünenlerden hangileri moleküler yapıda olup, çözeltisi elektrolittir?

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

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. Gazların genel özellikleri ile ilgili,

- I. Sıcaklık arttıkça ortalama kinetik enerjileri artar.
- II. Polar ve apolar olan gaz molekülleri homojen karışamaz.
- III. Sıvı hale geçerken düzensizliği azalır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3. I. $C_6H_{12}O_6$
II. NaCl
III. H_2S
IV. C_2H_5OH

Yukarıda verilen maddelerden hangilerinin suda moleküler çözünmesi sırasında oluşan etkin zayıf etkileşim türü aynıdır?

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

2.

(I)	(II)	(III)	(IV)
Dalton	Thomson	Rutherford	Bohr

Yukarıda adları verilen atom modellerinin hangilerinde nötron ve özelliklerinden bahsedilmez?

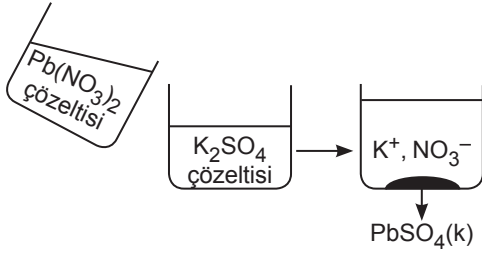
- A) I ve II B) I, II ve III C) I, II ve IV
D) Yalnız III E) I, II, III ve IV

4. Soğutucu akışkanlar ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Kullanılırken hâl değiştirme özelliğinden yararlanır.
- B) Kaynama noktası yüksek olmalıdır.
- C) Çevreye zararlı olmamalıdır.
- D) Kritik sıcaklığı yüksek olmalıdır.
- E) Basınç etkisi ile sıvılaşmalıdır.



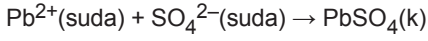
5.



$\text{Pb(NO}_3)_2$ çözeltisi ile K_2SO_4 çözeltisi karıştırıldığında yukarıda gösterildiği gibi suda az çözünen PbSO_4 katısı oluşur.

Bu tepkime ile ilgili,

- I. NO_3^- seyirci iyondur.
- II. Sadece fiziksel bir değişim gerçekleşmiştir.
- III. Net iyon tepkimesi



şeklindedir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

6. X : $\text{C}_{12}\text{H}_{25}$ — — SO_3Na

Y : $\text{C}_{17}\text{H}_{35}$ — COONa

Yukarıda verilen X ve Y bileşikleri için;

- I. X toprağı ve suyu Y'ye göre daha fazla kirletir.
- II. X arap sabunu, Y ise beyaz sabundur.
- III. X bileşiğı hayvansal yağlardan, Y bileşiğı ise bitkisel yağlardan elde edilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

7. Aşağıdakilerden hangisi heterojen karışıma örnek olarak verilemez?

- A) Kumlu su
- B) Temiz hava
- C) Süt
- D) Mayonez
- E) Sis

farklı koolro

fkı

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. Etil alkolün ve suyun normal kaynama noktası sırasıyla 78 °C ve 100 °C dir. Oda sıcaklığında ağız açık bir kapta hacim yüzdeleri eşit etil alkol - su karışımı bulunmaktadır. Karışım 60 °C a kadar belli bir süre ısıtılıp tekrar başlangıç sıcaklığına getiriliyor.

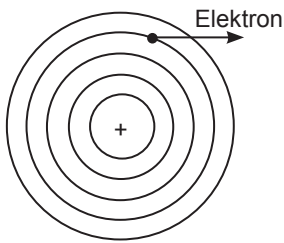
Son karışımın, ilk karışıma göre,

- I. Sıvı kütlesi
- II. Donmaya başlama noktası
- III. Suyun hacimce yüzdesi
- IV. Seyreltikliği
- V. Ayrımsal damıtma ile ayırmak için kullanılan enerji

nicelik ve niteliklerinden hangileri daha büyüktür?

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

2.



Yukarıda bir atom modeline ait şekil verilmiştir.

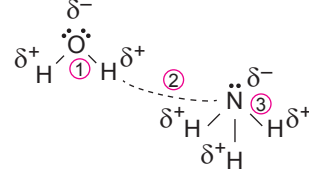
Buna göre,

- I. Uyarılmış ${}_2\text{He}^{2+}$ taneciği olabilir.
- II. Rutherford atom modeline aittir.
- III. Elektron çekirdeğe daha yakın katmanlara ışıma yaparak geçer.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3.



NH₃ ile H₂O arasındaki etkileşimler yukarıdaki gibidir.

Buna göre;

- I. 1 ve 3 numaralı bağın gücü aynıdır.
- II. 2 numaralı bağ elektron ortaklaşması ile oluşmuştur.
- III. Karışım ısıtıldığında ilk önce 2 numaralı bağ kopar.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4.

	İfade	Doğru	Yanlış
I	Havadan O ₂ ve N ₂ gazı eldesinde ayrımsal damıtma kullanılır.	✓	
II	LNG doğal gaza göre daha saftır.		✓
III	Göllerde oluşan buz tabakası ısı yalıtımını sağlar.	✓	

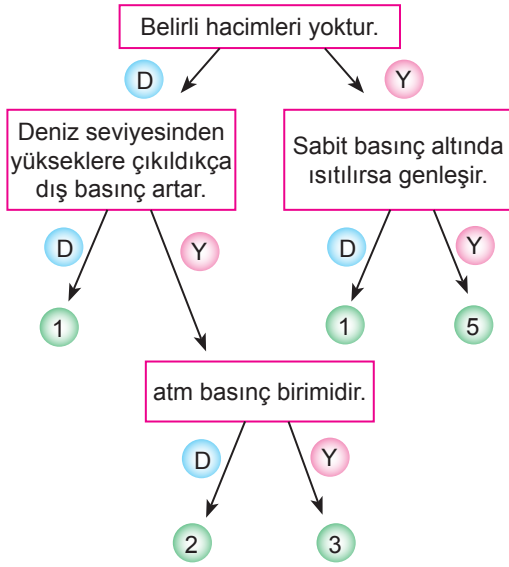
Yukarıdaki ifadeler doğru ve yanlış olmasına göre "✓" işareti ile belirtilmiştir.

Buna göre hangilerinde "✓" işareti hatalı kullanılmıştır?

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



5.



Gazlar ile ilgili yukarıdaki ifadeler doğru (D) veya yanlış (Y) olarak değerlendirildiğinde hangi rakama ulaşılır?

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

6. Kimyasal türleri birbirinden ayırmak için 40 kJ/mol veya daha fazla enerji gerekiyorsa bu türler arasındaki etkileşim güçlü; yaklaşık 40 kJ/mol'den daha az enerji gerekiyorsa zayıf etkileşimdir.

Buna göre;

- I. $\text{Fe}_{(k)} \rightarrow \text{Fe}_{(s)}$
 II. $\text{H}_2\text{O}_{(s)} \rightarrow \text{H}_{2(g)} + \frac{1}{2} \text{O}_{2(g)}$
 III. $\text{Ar}_{(s)} \rightarrow \text{Ar}_{(g)}$
 IV. $\text{H}_{2(g)} \rightarrow \text{H}_{(g)} + \text{H}_{(g)}$
 V. $\text{NH}_{3(s)} \rightarrow \text{NH}_{3(g)}$

Yukarıdaki değişimlerden kaç tanesinin etkileşimin kırılması için gereken enerji 40 kJ/mol'den fazladır?

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

7.

- I. Al_2O_3
 II. CO_2
 III. CH_3OH
 IV. NH_3
 V. HNO_3

Yukarıda verilen bileşiklerle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) I. HCl ve NaOH çözeltileriyle tepkime verir.
 B) II. suda çözündüğünde iletken bir çözelti oluşturur.
 C) III. suda fiziksel olarak çözünür
 D) IV. suda çözündüğünde pH artar.
 E) V. Cu, Ag, Hg gibi yarı soy metallerle tepkimeye girerek H_2 gazı oluşturur.

farklı koolro

fkd

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. $\text{Cu}_{(k)}$ ve $\text{P}_{4(k)}$ maddeleri ile ilgili;

- I. Tek cins atom içermek
- II. Moleküllü yapıda olma
- III. Tek cins tanecik içermek

özelliklerinden hangileri ortaktır?

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

2. X : Toprak alkali metal

Y : Toprak metali

Yukarıda aynı periyotta bulunan X ve Y elementlerinin grupları veriliyor.

Buna göre,

- I. Y'nin 1. iyonlaşma enerjisi, X'in 1. iyonlaşma enerjisinden küçüktür.
- II. X'in atom çapı, Y'nin atom çapından büyüktür.
- III. Y'nin atom numarası, X'in atom numarasından bir fazladır.

yargılarından hangileri **kesinlikle** doğrudur?

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

3. CH_3OH ve $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ bileşikleriyle ilgili;

- I. Her iki bileşik de yoğun fazda hidrojen bağı içerir.
- II. Her iki bileşikteki ortaklanmamış elektron çifti sayısı eşittir.
- III. Her iki bileşikte apolar kovalent bağ içerir.

yargılarından hangileri doğrudur? (${}_1\text{H}$, ${}_6\text{C}$, ${}_8\text{O}$)

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

4.

Likit naturel gaz (LNG) ile ilgili,

- I. Ana bileşeni metandır.
- II. Sıvılaştırılması sırasında yakıt değeri olmayan bazı maddelerden arındırılır.
- III. Elektrik üretiminde kullanılabilir.
- IV. Gaz hâlinin depolanması daha kolaydır.
- V. Propan ve bütan hidrokarbonları içerir.

Buna göre bu bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) I B) II C) III D) IV E) V



5. Asitlerle bazların tepkimesinden genellikle tuz ve su oluşur. Su oluşmamış ise nötrleşme tepkimesi olarak kabul edilmez fakat asit - baz tepkimesi olarak kabul edilir.

Buna göre, aşağıda verilenlerden hangisi asit - baz tepkimesi değildir?

- A) $\text{NH}_3(\text{g}) + \text{HCl}(\text{g}) \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}(\text{k})$
 B) $\text{Ca}(\text{k}) + 2\text{HCl}(\text{suda}) \rightarrow \text{CaCl}_2(\text{suda}) + \text{H}_2(\text{g})$
 C) $\text{Na}_2\text{O}(\text{k}) + \text{SO}_3(\text{g}) \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4(\text{k})$
 D) $\text{HBr}(\text{suda}) + \text{NaOH}(\text{suda}) \rightarrow \text{NaBr}(\text{suda}) + \text{H}_2\text{O}(\text{s})$
 E) $\text{CH}_3\text{COOH}(\text{suda}) + \text{KOH}(\text{suda}) \rightarrow \text{CH}_3\text{COOK}(\text{suda}) + \text{H}_2\text{O}(\text{s})$

7. I. Ele kayganlık hissi verirler.
 II. Turnusol kağıdını maviye çevirirler.
 III. Asitler ile nötrleşme tepkimesi verirler.

Yukarıda verilen yargılardan hangileri bazların özelliklerindendir?

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

6. 12,8 gram metil alkol (CH_3OH) kaç mL suda çözünmelidir ki hacimce % 20'lik 80 mL metil alkol - su çözeltisi olsun?

(C: 12, H: 1, O:16 $d_{\text{CH}_3\text{OH}} = 0,8 \text{ g/mL}$)

- A) 64
 B) 60
 C) 44
 D) 32
 E) 16

farklı koolro



farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1.



Yukarıda oda sıcaklığında içinde su bulunan kaplara sırasıyla 75 gram, 80 gram ve 30 gram X tuzu sabit sıcaklıkta ekleniyor. 1. kaptaki çökme olmadan doymuş X tuzu çözeltisi oluşuyor.

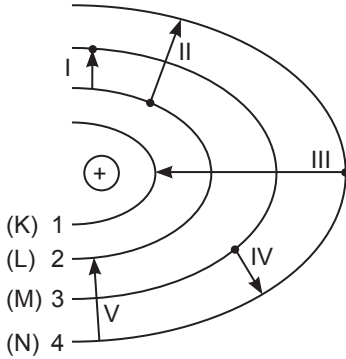
Buna göre 1., 2. ve 3. kaplardaki çözeltilerinin

- I. Derişikleri
- II. Kaynama noktaları
- III. Kütlece % derişimleri

hangileri kıyaslanabilir?

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

2.



Yukarıda Bohr atom modeline göre ${}^3\text{Li}^{2+}$ iyonunun elektronunun hareketleri verilmiştir.

Buna göre, elektronun katmandaki hareketlerinden hangileri emisyonudur?

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

3.

Ag metali 4. periyodun 1B grubunda bulunan geçiş metali olup bileşiklerinde sadece 1+ yükseltgenme basamağına sahiptir.

Buna göre;

- I. Ag_2S : Gümüş sülfat
- II. Ag_2O : Digümüş monoksit
- III. AgNO_3 : Gümüş (I) nitrat

yukarıda verilen adlandırmalardan hangileri yanlıştır?

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

4.

CO_2 ve SiO_2 katıları ile ilgili,

- I. Yapılarındaki C ve Si aynı grup elementi oldukları için kristal yapıları aynıdır.
- II. CO_2 moleküler katıdır.
- III. SiO_2 kovalent katıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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



5.

Metal	Erime Noktası (°C)
$_{11}\text{Na}$	98
$_{12}\text{Mg}$	650
$_{13}\text{Al}$	660

Bazı metallere ait erime noktaları yukarıdaki gibidir.

Buna göre;

- I. Atomlar arası metalik bağın gücü en fazla Al atomları arasındadır.
- II. Metalik bağın gücü genellikle metal yarıçapı ile ters orantılıdır.
- III. Metalik aktiflik arttıkça metalik bağın gücü artar.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

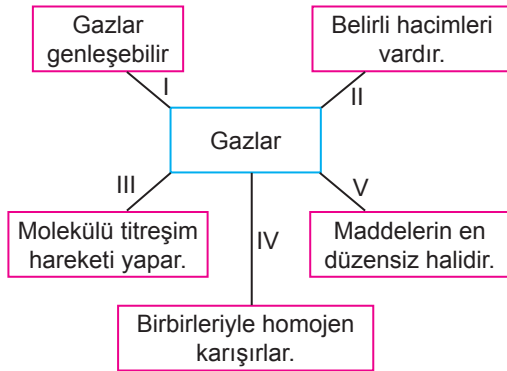
7. NaHCO_3 bileşiği ile ilgili,

- I. Bazik karakterli bir tuzdur.
- II. Kabartma tozu olarak kullanılır.
- III. Soda türü içeceklerin yapısında bulunur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

6.



Yukarıdaki kavram haritasında gazlar ile ilgili bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) I B) II C) III D) IV E) V

farklı koodro

fkj

farklı koodro



TYT

DENEME SINAVI



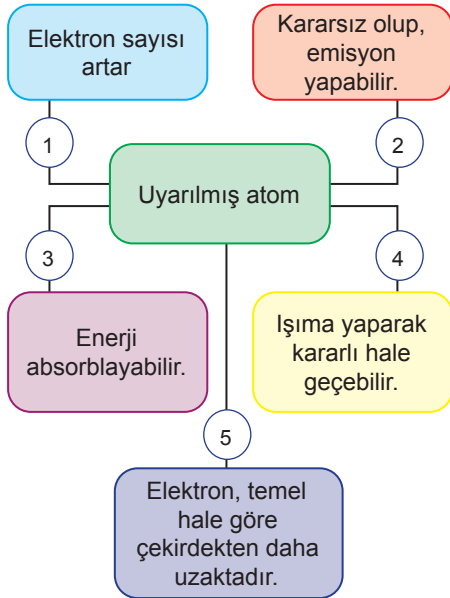
1. Su ile ilgili;

- I. İnsanlarda idrar veya ter yolu ile toksinlerin atılmasını sağlar.
- II. Çocuklar ve yaşlıların vücutlarında bulunan su oranları farklıdır.
- III. Aldığımız gıdaların sindirilmesine yardımcı olur.

verilen ifadelerden hangileri doğrudur?

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

2.



Yukarıda uyarılmış atom ile ilgili kavram haritası oluşturulmaya çalışılmıştır.

Buna göre, hangi bilgiler çıkarılırsa kavram haritası doğru oluşturulmuş olur?

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

3.

Bileşik	Kaynama Noktası (°C)
HF	19,5
HCl	-84,9
HBr	-66,6
HI	-35,2

H atomunun 7A grubu elementleri ile yapmış olduğu bileşiklerin aynı basınçtaki kaynama noktaları yukarıda verilmiştir.

Buna göre, bu bileşikler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) HF molekülleri arasında hidrojen bağı etkindir.
B) Bütün moleküller polardır.
C) Hepsinde dipol dipol etkileşimi görülür.
D) London etkileşimi HI molekülleri arasında daha güçlüdür.
E) Oda koşullarında HF sıvı, diğerleri gaz halindedir.

4.

Amorf katılar ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Taneciklerin gelişi güzel istiflenmesi ile oluşur.
B) Çoğu özellikleri sıvılara benzer.
C) Cam amorf bir katıdır.
D) Belirli bir erime noktaları vardır.
E) Sıcaklıkları arttıkça viskoziteleri azalır.



5. Aşağıdaki asit ve bazlardan hangisinde asit veya bazın tesir değeri yanlış verilmiştir?

Asit / Baz	Tesir Değeri
A) NH_3	3
B) CH_3COOH	1
C) H_2SO_4	2
D) $\text{Ca}(\text{OH})_2$	2
E) HF	1

7. Kapalı bir kapta bir miktar kükürt (S) yakılıyor. Bir süre sonra kükürt (S) tükenmediği halde yanma olayının durması,

- I. Oksijenin tükenmesi
- II. Bileşiklerde sabit bir kütle oranının olması
- III. Kütle korunması

İfadelerinden hangileri ile ilgili olabilir?

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

6. Basit damıtma ve ayrışsal damıtma ile ilgili,
- I. Sıvı - sıvı karışımların ayrılması yöntemi olması
 - II. Kaynama noktasından yararlanılarak yapılan ayırma yöntemleri olması
 - III. Ayırma düzeneği soğutucu ve fraksiyon kolonu içermesi
- özelliklerinden hangileri her ikisi için ortaktır?

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

farklı koodro

fkd

farklı koodro



TYT

DENEME SINAVI



1. • 3 cins atom içerip formülle gösterilir.
• Yapısında metal atomu bulunur.
• Oksijen elementi içerir.

Yukarıda özellikleri verilen madde aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) Sönmemiş kireç
B) Kezzap
C) Yemek sodası
D) Zaç yağı
E) Çamaşır sodası

3.

Element	Kaynama Noktaları (°C)
${}^2\text{He}$	-268
${}^{10}\text{Ne}$	-246
${}^{18}\text{Ar}$	-185

Periyodik tabloda soy gazlara ait kaynama sıcaklıkları yukarıdaki gibidir.

Buna göre,

- I. Yoğun fazda soy gaz atomları arasında London kuvvetleri etkindir.
II. London etkileşimi elektron sayısı arttıkça artmaktadır.
III. Oda koşullarında hepsi gaz halindedir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2. Uyarılmış atom ile ilgili,

☐	Temel hale göre kararlıdır.
☐	Temel hale göre enerjisi yüksektir.
☐	Temel hale dönerken ışıma yapar.

açıklamaları doğru ise “D” ile yanlış ise “Y” harfi ile değerlendirildiğinde aşağıdakilerden hangisi doğru olur?

- A)

D
D
D

 B)

Y
D
D

 C)

D
Y
Y

 D)

Y
D
Y

 E)

Y
Y
Y

farklı koolro

fkj

farklı koolro

4. Kovalent katılar çok sayıda kovalent bağın etkileşmesi ile oluşur.

Buna göre, aşağıdaki katılardan hangisi kovalent katı örneği değildir?

- A) $\text{C}_{(\text{Elmas})}$ B) SiC C) SiO_2
D) CO_2 E) $\text{C}_{(\text{Grafit})}$



5. I. Kırığı
II. Çiy
III. Yağmur
IV. Kar
V. Dolu

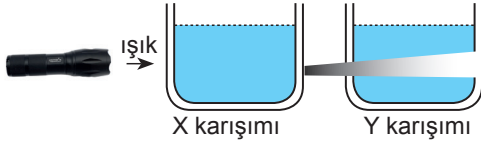
Yukarıdakilerden kaç tanesi havadaki nemin sonucu gerçekleşir?

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

7. Aşağıdaki bileşiklerin hangisinin sistematik adı karşısında yanlış verilmiştir?

Bileşik	Sistematik Adı
A) BF_3	Bor triflorür
B) Hg_2O	Cıva(I) oksit
C) AlN	Alüminyum nitrat
D) SO_3	Kükürt trioksit
E) Na_3PO_4	Sodyum fosfat

6.



Yukarıdaki karışımlardan ışık geçirildiğinde X karışımında ışık demeti görünmezken, Y karışımında görünüyor.

Buna göre,

- I. X karışımı tuzlu su, Y karışımı mürekkep olabilir.
II. X karışımının ışığı dağıtabilme özelliği Tyndall etkisidir.
III. X ve Y karışımında dağılan maddenin tanecik boyutları farklıdır.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

farklı koolro

fkj

farklı koolro

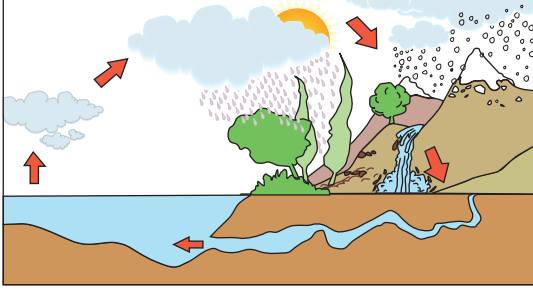


TYT

DENEME SINAVI



1.



Su döngüsü ile ilgili,

- I. Suyun bir yerden başka bir yere taşınmasına yardımcı olur.
- II. Dünya'daki su dağılımını etkiler.
- III. Suyun hal değişimi olayı ile gerçekleşir.

yukarıda verilen ifadelerden hangileri doğrudur?

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

2.

X, Y, Z ana grup elementleri ile ilgili,

X : Toprak metali

Y : Halojen

Z : Soygaz

gruplarında olduğu bilgisi veriliyor.

Buna göre,

- I. Değerlik elektron sayısı en büyük Z'dir.
- II. Atom numarası en küçük X'tir.
- III. Y bileşiklerinde 7+ ile 1- arasında değerlik alır.

yargılarından hangilerinin doğruluğu kesin değildir?

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

3.

Polar maddeler polar çözücülerde, apolar maddeler ise apolar çözücülerde genellikle iyi çözünür.

Buna göre, aşağıda verilen madde çiftlerinden hangisinin verilen çözücüde çözünmesi beklenmez? ($_1\text{H}$, $_6\text{C}$, $_7\text{N}$, $_8\text{O}$, $_{16}\text{S}$, $_{35}\text{Br}$)

Çözünen	Çözücü
A) HF	H ₂ O
B) NH ₃	Br ₂
C) CS ₂	CCl ₄
D) NH ₃	H ₂ O
E) CH ₃ OH	H ₂ O

4.

Bir X kristal katısı için,

- Erime noktası düşüktür.
- Tanecikleri sırasında dipol - dipol etkileşimi etkindir.

bilgileri veriliyor.

Buna göre X katısının kristal türü aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Metalik B) Moleküler C) Kovalent
D) İyonik E) Amorf

farklı koolro

fkj

farklı koolro



5.

Element	$İE_1$	$İE_2$	$İE_3$	$İE_4$
X	738	1450	7732	10550
Y	900	1757	14840	21000
Z	520	7297	11810	-

Periyodik sistemin ana gruplarında olduğu bilinen X, Y ve Z elementlerinin ilk dört iyonlaşma enerjileri (kJ/mol) yukarıda verilmiştir.

Buna göre,

- I. X in periyodu 3 ise, Y ninki 2 olamaz.
- II. Z, 2. periyot 1A grubundadır.
- III. X ve Y nin değerlik elektron sayıları aynıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

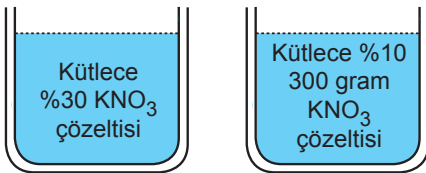
- A) Yalnız III B) I ve III C) II ve III
D) I ve II E) I, II ve III

7.

Aşağıdaki maddelerden hangisinin sulu çözeltisinin oda sıcaklığında pH değeri 7 den küçüktür?

- A) NH_3 B) CaO C) CO
D) N_2O E) NO_2

6.



Yukarıdaki aynı sıcaklıkta bulunan çözeltiler karıştırılıyor.

Elde edilen karışıma 20 gr KNO_3 eklenerek, 110 gram su buharlaştırıldığında 10 gr KNO_3 çöküyor ve son durumda karışım % 25'lik olduğuna göre başlangıçtaki kütlece % 30'luk çözelti kaç gramdır?

- A) 200 B) 240 C) 300 D) 310 E) 400

farklı koolro

fkj

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. – Basit damıtma
– Ayrımsal kristallendirme
– Ayrımsal damıtma

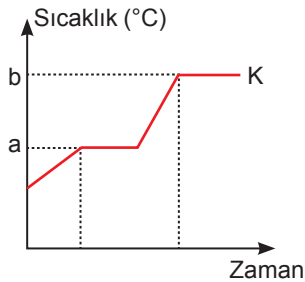
işlemleri ile bileşenlerine ayrılan karışımlara hangisi örnek verilemez?

- A) Şeker - tuz
B) Etil alkol - aseton
C) Su - Karbontetraklorür
D) Petrolün rafinasyonu
E) Tuzlu su

3. Aşağıdakilerden hangisinde maddenin, karşı-sındaki olay gerçekleştiğinde kimyasal yapısı değişir?

Madde	Değişim
A) Sofra tuzu	Suda çözündüğünde
B) Domates tohumu	Filizlendiğinde
C) Bakır metali	Elektriği ilettiğinde
D) O ₂ gazı	Suda çözündüğünde
E) Kuru buz	Süblimleşmeye uğradığında

2.



Homojen K sıvısının ısıtılmasına ait sıcaklık zaman grafiği yukarıda verilmiştir.

Buna göre,

- I. K sıvısı en az iki farklı maddeden oluşan bir çözeltilidir.
II. Grafik basit damıtma işlemine ait olup, ilk ayrılan destilatın kaynama noktası a °C'dir.
III. b °C ta kaynayan sıvının uçuculuğu, a °C ta kaynayan sıvıdan daha fazladır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. Saf bir X katısı elektriği ilettiğine göre,

- I. Metalik
II. İyonik
III. Kovalent

kristallerinden hangilerini içerebilir?

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

5. Günlük hayatta karşılaştığımız

- I. Evlerde doğal gaz kullanımı
- II. Çaydanlıkta oluşan kirecin sirke ile giderilmesi
- III. Mağaralarda sarkıt - dikit oluşumu

olaylarındaki kimyasal tepkime türleri hangi seçeneklerde doğru verilmiştir?

<u>I. tepkime</u>	<u>II. tepkime</u>	<u>III. tepkime</u>
A) Çözünme - çökelme	Asit - baz	Yanma
B) Yanma	Asit - baz	Çözünme - çökelme
C) Yanma	Çözünme - çökelme	Asit - baz
D) Sentez	Redoks	Analiz
E) Asit - baz	Çözünme - çökelme	Yanma

7. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin sınıfı yanlış yazılmıştır?

<u>Bileşik</u>	<u>Sınıf</u>
A) CaO	Bazik oksit
B) N ₂ O ₃	Asit oksit
C) NH ₄ Cl	Bazik tuz
D) Ca(OH) ₂	Baz
E) N ₂ O	Nötr oksit

6. Doymamış şeker çözeltisinin donma noktasını düşürmek için;

- I. Dış basıncı artırmak
- II. Saf su eklemek
- III. Şeker eklemek

işlemlerinden hangileri tek başına yapılabilir?

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

farklı koodro

fkj

farklı koodro



TYT

DENEME SINAVI



1. Saf oldukları bilinen X ve Y maddelerinin tepkimesi sonucu Z maddesi oluşuyor.

Z maddesi farklı cins atom, tek cins molekül içerdiğine göre;

- I. X maddesi elementtir.
- II. Z maddesi bileşiktir.
- III. Z: CO_2 ise X: $\text{C}_{(k)}$, Y ise O_2 elementidir.

yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?

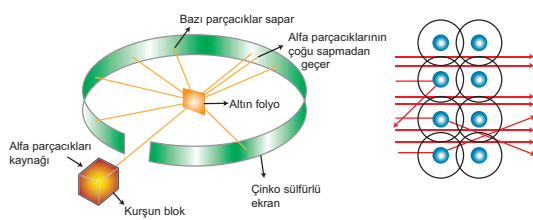
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) Yalnız III E) II ve III

3. I. Karbon disülfür
II. Azot monoksit
III. Demir (III) oksit
IV. Gümüş oksit
V. Amonyum sülfür

Yukarıda verilen bileşiklerden hangisi değişken değerlik alan B grubu metali içerir?

- A) I B) II C) III D) IV E) V

2.



Rutherford atom modeli ile ilgili,

- I. α^{2+} ışınlarının büyük bir kısmının altın levhayı geçmesi atomun boşluklu yapıda olduğunu kanıtlar.
- II. α^{2+} ışınlarının çok az bir kısmının altın levhadan sapması atomun merkezinde pozitif (+) yüklü tanecik olduğunu kanıtlar.
- III. Atomun kütlesinin yaklaşık olarak protonun kütlesinin iki katı olması, çekirdekte protonun kütlesinin yakın kütledede bir başka parçacığın olduğunu kanıtlar.

açıklamalarından hangileri doğrudur?

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

4. İyonik katılar ile ilgili;

- I. Aynı örgü yapısına sahiptirler.
- II. Elektrostatik çekim sonucu oluşur.
- III. Katı halde elektriği iletirler.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

farklı koolro

fkj

farklı koolro



5. Aşağıdaki maddelerden hangisinin karşısında verilen bilgi yanlıştır?

Madde	Bilgi
A) $_3\text{Li}$	Lewis gösterimi $\cdot\text{Li}\cdot$ şeklindedir.
B) $_{11}\text{Na}$	Katı ve sıvı halde elektrik akımını iletir.
C) $_5\text{B}$	Değerlik elektron sayısı 3'tür.
D) KNO_3	Oda koşullarında katı halde bulunur.
E) O_2	Suda çözünmesi fizikseldir.

7. I. $\text{NaCl}_{(\text{suda})}$
 II. $\text{Na}_{(\text{k})}$
 III. $\text{NaCl}_{(\text{k})}$
 IV. $\text{Hg}_{(\text{s})}$

Verilen maddelerden hangileri elektrik akımını elektron hareketi ile iletir?

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

6. I. Sud kostik
 II. Bitkisel yağ
 III. Potas kostik
 IV. Kireç kaymağı
 V. Hayvansal yağ

Yukarıdaki maddelerden kaç tanesi sabun üretiminde kullanılır?

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

farklı koolro



farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



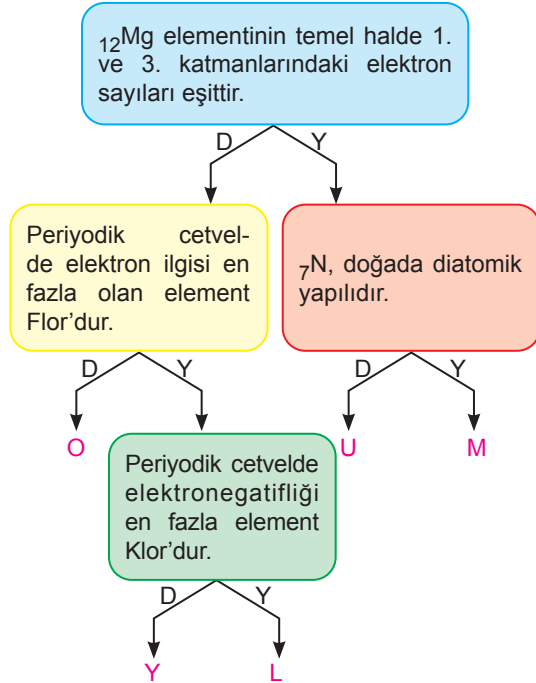
1. Hazır gıdalardaki katkı maddeleri ile ilgili;

- I. Hazır gıdaların doğal gıdalardan daha sağlıklı olmasını sağlar.
- II. Gıdaların raf ömrünü uzatırlar.
- III. Gıdalara kıvam vermek için emülgatörler eklenir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

2.



Mehmet, periyodik cetvel ile ilgili yukarıda verilen bilgileri doğru "D" yada yanlış "Y" olduğunu değerlendirdiğinde O, Y, L, U, M harflerinden hangisine ulaşır?

- A) O B) Y C) L D) U E) M

3. Kimyasal türler arası etkileşimlerle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) London kuvvetleri etkin olan bir molekül oda koşullarında katı halde olabilir.
- B) Dipol – dipol kuvvetleri içeren moleküller arasında London etkileşimi de görülür.
- C) Soygazlar ve apolar moleküllerde yoğun fazda London kuvvetleri etkindir.
- D) Hidrojen bağının bulunduğu moleküller arasında dipol – dipol etkileşimleri de görülür.
- E) Molekül içi polar kovalent bağ içeren bütün moleküllerde dipol - dipol etkileşimi etkindir

4. Aşağıdaki katılardan hangisindeki türü karşısında yanlış verilmiştir?

Katı	Türü
A) Şeker	Moleküler
B) Kuru buz	Moleküler
C) Lehim	Metalik
D) Plastik	Amorf
E) Tuz ruhu	İyonik

5. I. AlN
II. PbO₂
III. FeS

Yukarıdaki iyonik bağlı bileşiklerde katyonlarının yükseltgenme basamakları sırası ile aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) 4+, 2+, 1+
B) 3+, 4+, 2+
C) 3+, 2+, 1+
D) 1+, 4+, 2+
E) 2+, 2+, 2+

7. I. KOH
II. CH₃COOH
III. CH₃OH

Yukarıdaki bileşiklerden hangilerinin sulu çözeltisi Al₂O₃ ile tepkime verir?

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

6.



Beherde bulunan kütlece % 20'lik şeker çözeltisinden 100 ve 200 gram kütleli iki ayrı numune alınıyor.

Bu çözelti numuneleri için;

- I. Kaynama noktaları
II. Çözünen şeker molekülleri sayısı
III. Donma noktaları
IV. İletkenlikleri

niceliklerinden hangileri farklıdır?

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

farklı koolro

fk

farklı koolro



TYT

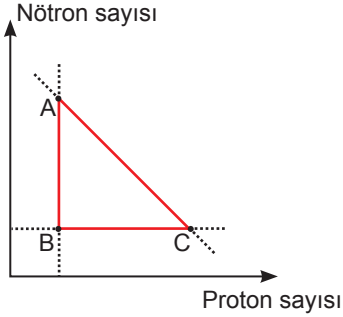
DENEME SINAVI



1. Asit ya da baz olduğu bilinen bir maddenin aşağıdaki özelliklerden hangisine sahip olması zayıf baz olduğunu kanıtlar?

- A) Cu metali ile tepkime vermemesi
- B) Elektrik akımını az iletmesi
- C) Na metali ile tepkime vermesi
- D) Zn metali ile tepkime vermemesi
- E) Ortamda bir miktar H^+ iyonu bulunması

2.



A, B ve C taneciklerinin nötron sayısı - proton sayısı grafiği yukarıda veriliyor.

Buna göre,

Giray : A ile B nin kimyasal özellikleri farklıdır.

Ayaz : A ile C izobardır.

Asya : B ile C izotondur.

Uğur : A ile C nin fiziksel özellikleri farklıdır.

Atalay : B ile C elementlerinin cinsleri aynı olabilir.

hangi öğrencinin açıklaması **kesinlikle yanlıştır**?

- A) Giray
- B) Ayaz
- C) Asya
- D) Uğur
- E) Atalay

3. Aşağıda verilen Lewis elektron - nokta yapı formüllerinden hangisi **yanlıştır**? (${}_1H$, ${}_8O$)

Atom / molekül / iyon	Lewis yapısı
A) ${}_{12}Mg$	$\cdot Mg \cdot$
B) ${}_3Li$	$Li \cdot$
C) ${}_2He$	$\cdot He \cdot$
D) O_2	$\cdot \ddot{O} :: \ddot{O} \cdot$
E) OH^-	$[\cdot \ddot{O} : H]^-$

4.

- Bronz
- Çamaşır sodası
- Buz
- Elmas

Yukarıda verilen katı örnekleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) Bronz elektriği iletir.
- B) Çamaşır sodası iyonik katıdır.
- C) Buzun molekülleri arasında sadece hidrojen bağı vardır.
- D) Elmas kovalent katıdır.
- E) Hepsi birim hücrelerden oluşur.

5. Havadaki su buharına nem denir. Havadaki nem bazı özelliklerin değişimine neden olur.

Buna göre havadaki nem arttıkça,

- I. Hissedilen sıcaklık
- II. Bağıl nem
- III. Buharlaşma hızı

niceliklerinden hangileri artar?

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

6. I. Emülsiyon ve süspansiyonlarda dağılan madenin tanecik büyüklüğü molekül boyutu kadardır.
II. Tuz Gölü'nden tuz elde edilirken süzme yönteminden yararlanılır.
III. Sabit sıcaklıkta seyreltik tuz çözeltisine çözünen madde eklenir veya su buharlaştırılırsa değişik hale gelir.
IV. Özütleme yöntemi katı, sıvı ve gaz karışımlara uygulanabilir.

Yukarıda verilen bilgilerin hangileri yanlıştır?

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

7. I. $\text{HCl} - \text{NaOH}$

II. $\text{H}_2\text{SO}_4 - \text{NaOH}$

III. $\text{CH}_3\text{COOH} - \text{KOH}$

Yukarıda verilen asit – baz çiftlerinden eşit tanecik sayısında alınarak sulu ortamda karıştırılmaktadır.

Buna göre, oluşan çözeltilerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) I. tepkime sonucu tam nötrleşme gerçekleşir.
B) II. tepkimede oluşan çözelti asidiktir.
C) III. tepkimeden oluşan tuz bazik karakterlidir.
D) I. tepkimede oluşan çözeltide nötr olduğundan elektrik akımını iletmez.
E) Çözeltilerin pH değerleri arasındaki ilişki $\text{III} > \text{I} > \text{II}$ şeklindedir.

farklı koolro

tkd

farklı koolro



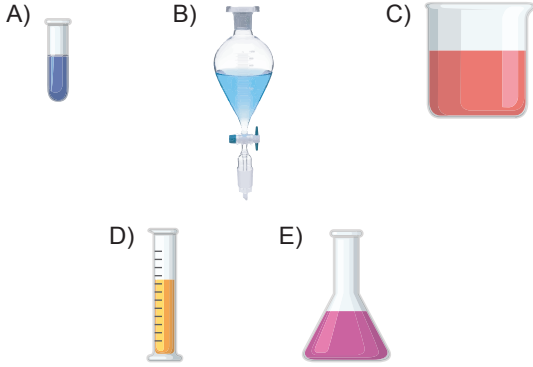
TYT

DENEME SINAVI

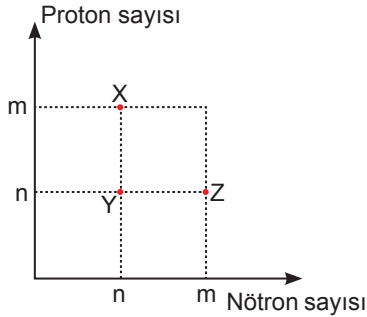


1. • Ayırma hunisinin kapağını kapatıp zeytinyağı – su karışımını iyice çalkalayınız.
• Her deney tüpüne bir miktar nişasta koyunuz.
• 250 ml'lik bir erlenmayere 50 ml'lik etil alkol koyunuz.
• Mezür yardımı ile 40 ml FeCl_3 çözeltisi alınız.
Yukarıdaki farklı deneylere ait yapılacak işlemler verilmiştir.

Verilen cümlelerde aşağıdaki laboratuvar malzemesinden hangisine değinilmemiştir?



2.



X, Y, Z atomlarının proton sayısı - nötron sayısı grafiği veriliyor.

Buna göre,

- I. X ile Y birbirinin izotonudur.
II. Y ile Z birbirinin izotopudur.
III. X ile Z birbirinin izobarıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3. Aşağıdaki bileşik ve bileşiği oluşturan iyon çiftlerinden hangisi yanlış verilmiştir?

Bileşik	Oluşturan iyon çifti
A) MgS	$\text{Mg}^{2+}, \text{S}^{2-}$
B) Na_3N	$\text{Na}^+, \text{N}^{3-}$
C) $\text{Pb}(\text{SO}_4)_2$	$\text{Pb}^{2+}, \text{SO}_4^{2-}$
D) CaCO_3	$\text{Ca}^{2+}, \text{CO}_3^{2-}$
E) NaNO_3	$\text{Na}^+, \text{NO}_3^-$

4. I. NaOH
II. Zn
III. KNO_3

Yukarıdaki maddelerden hangileri katı halde yalıtkan olduğu halde sıvı halde elektriği iletir?

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

5. Kuru ve nemli hava ile ilgili,

- I. Karışım olma
- II. Sıcaklık düştüğünde çığ oluşumu
- III. Su buharı içermesi

özelliklerinden hangileri ortaktır?

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

7. Aşağıda verilen maddelerden hangisi HCl çözeltisi ile tepkimeye girerken NaOH çözeltisi ile tepkimeye girmez?

- A) Al B) ZnO C) Cu D) Fe E) Hg

6. Tanecik boyutuna göre ayırma yöntemleri arasında aşağıdakilerden hangisi yer almaz?

- A) Özütleme B) Diyaliz C) Süzme
D) Ayıklama E) Eleme

farklı koolro

fkd

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



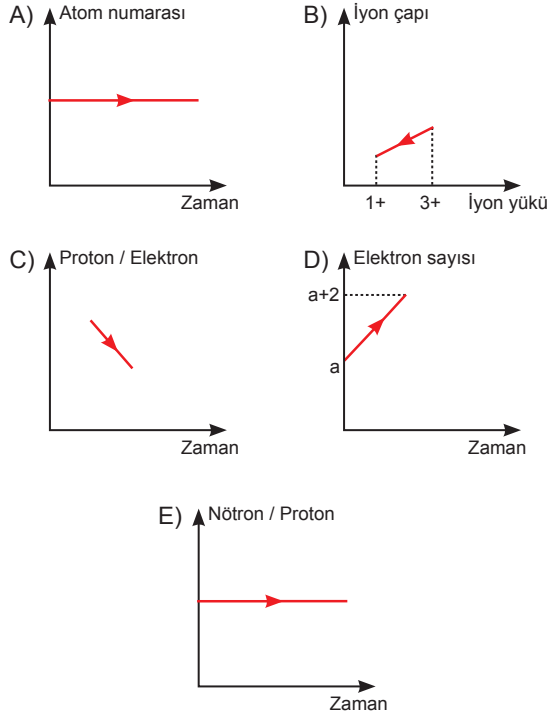
1. I. Deodorant
II. Saç spreyi
III. Kloroflorokarbonlar (CFC)
Verilen maddelerden hangileri ozon tabakasının incelmesine neden olur?

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

3. Lewis gösterimi $\cdot\ddot{X}\cdot$ şeklinde olan bir atomla ilgili;
I. 2. periyotta bulunur.
II. X_2 apolar moleküldür.
III. 1H ile oluşturacağı XH_3 molekülünde yoğun fazda hidrojen bağı etkindir.
yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?

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

2. X^{3+} iyonu iki elektron alması ile ilgili aşağıdaki grafiklerden hangisi yanlış olur?



4. Saf bir katı için,
• Kristal yapılıdır.
• Tek tür molekül içerir.
Bilgileri verilmiştir.
Buna göre bu katı aşağıdakilerden hangisi olamaz?

A) İyot B) Buz C) Kuru buz
D) Tuz E) Naftalin

5. Aşağıdaki iyonlardan hangisinin adı yanlış verilmiştir?

İyon	Adlandırma
A) N^{3-}	Nitrür
B) HCO_3^-	Karbonat
C) Hg^{2+}	Cıva (II)
D) PO_4^{3-}	Fosfat
E) CH_3COO^-	Asetat

- 7.
- Koloitlerin ışığı dağıtmasına ne denir?
 - Tozlu hava, duman, sis gibi karışım türlerin genel adı nedir?
 - $CCl_4(s) - H_2O(s)$ karışımını ayırmak için kullanılan nicelik hangisidir?
 - Dibinde katısı bulunmayan tuzlu su çözeltisine bir miktar su eklenirse kaynama noktası ne olur?

Yukarıda verilen soruların cevapları arasında hangisi bulunmaz?

- A) Aerosol B) Özkütle C) Emülsiyon
D) Azalır E) Tyndall etkisi

6.

	Ca	Zn	Fe	Cu
X	H_2	H_2	H_2	NO_2
Y	-	H_2	-	-
Z	H_2	H_2	H_2	SO_2
T	-	-	-	-

Yukarıdaki tabloda X, Y, Z ve T bileşiklerinin metal-lerle yaptığı tepkimelerde oluşan gazlar verilmiştir.

Buna göre X, Y, Z ve T bileşikleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

X	Y	Z	T
A) HNO_3	NaOH	H_2SO_4	NH_3
B) HNO_3	KOH	H_2SO_4	KOH
C) HNO_2	$Ca(OH)_2$	H_2SO_3	HNO_3
D) HNO_3	NH_3	H_2SO_4	CH_3COOH
E) HNO_3	HNO_2	H_2SO_3	$Ca(OH)_2$



TYT

DENEME SINAVI



1. 48 gram NaCl içeren % 24'lük çözelti ve 55 gram saf su karıştırılıp, üzerine 5 gram tuz eklendikten sonra elde edilen NaCl çözeltisi, başka bir kabın içinde bulunan 40 gram % 10'luk NaCl çözeltisi üzerine boşaltılıyor.

Buna göre, oluşan çözelti kütlece % kaçlık olur?

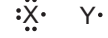
- A) 18 B) 15 C) 19 D) 12 E) 11

2. I. $^{35}_{17}\text{Cl} - ^{37}_{17}\text{Cl}$
II. $^{23}_{12}\text{Mg}^{2+} - ^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$
III. $^{23}_{11}\text{Na}^{+} - ^{24}_{11}\text{Na}$

Yukarıda verilen tanecik çiftlerinden hangileri kimyasal özelliği aynı olan izotop taneciklerdir?

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

3.



Lewis gösterimi yukarıda verilen baş grup elementleri ile ilgili;

- I. Aralarında YX formülüne sahip kovalent bağlı bileşik oluşur.
II. Y'nin çekirdek yükü 11 ise YX bileşiğinin sulu çözeltisi elektrolittir.
III. ^9X ve ^1Y ise oluşan YX bileşiğinin yoğun fazında dipol – dipol etkileşimleri etkindir.

yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?

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

4.

- I. LPG
II. İtici gaz
III. Su döngüsü

Yukarıdaki olay veya ürünlerin hangilerinde maddelerin hâl değişimi görülür?

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



5. I. Suda çözme
II. Mıknatıslanma
III. Buharlaştırma
IV. Süzme

iyot, yemek tuzu ve demir tozundan oluşmuş bir karışımdan yemek tuzunu ayırmak için yukarıda verilenler hangi sıra ile yapılmalıdır?

- A) II, I, IV, III B) I, III, II, IV C) II, I, III, IV
D) I, II, III, IV E) IV, II, III, I

7. Aşağıdaki özelliklerden hangisine sahip madde **kesinlikle** bazik özellik gösterir?

- A) Zn ile tepkimeye girip H_2 gazı oluşturma
B) Elektrik akımını iletme
C) İçerdiği H^+ iyon miktarının OH^- iyon miktarından az olması
D) Yapısında OH yapısı bulundurma
E) $25\text{ }^\circ\text{C}$ de sulu çözeltisinin pH değerinin 7 den küçük olması

6. Dibinde katısı olmayan kütlece % 25'lik 200 gram $NaNO_3$ tuzlu su çözeltisine sabit sıcaklıkta 50 gram saf su ilave ediliyor.

Buna göre,

- I. Çözelti kütlece % 20'lik olur.
II. Çözeltinin donma noktası yükselir.
III. Çözünenin tanecik sayısı azalır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

farklı koolro



farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1.



.....



.....



.....

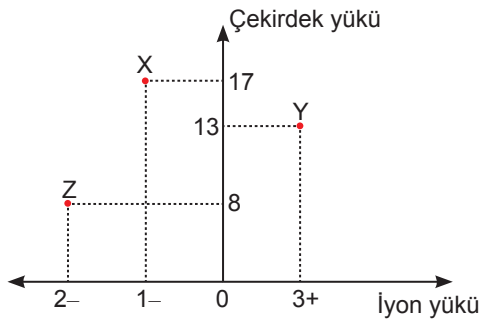


.....

Yukarıda güvenlik sembollerinin karşısına anlamları yazıldığında aşağıda verilenlerden hangisi açıkta kalır?

- A) Patlayıcı B) Oksitleyici C) Aşındırıcı
D) Çevreye zararlı E) Zehirli

2.



Yukarıda X, Y ve Z iyonlarına ait çekirdek yükü - iyon yükü grafiği verilmiştir.

Buna göre,

- I. Z ve Y iyonları izoelektroniktir.
II. Değerlik elektron sayısı en büyük atom X'tir.
III. İyon yarıçapları ilişkisi, $X > Y > Z$ şeklindedir.
yargılarından hangileri doğrudur?

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

3. BF_3 ve NH_3 bileşiklerindeki merkez atomlarla ilgili;

- I. Kısmi negatif yüklenme
II. Oktetini tamamlama
III. Değerlik elektron sayısı

hangileri farklıdır? ($_1H$, $_5B$, $_7N$)

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

4. LNG ile ilgili,

	Bilgi	Doğru	Yanlış
I.	Sıvılaştırılmış doğal gazdır.	✓	
II.	Bileşiminde bütan miktarı en fazladır.		✓
III.	Doğal gaza göre daha saftır.		✓

yukarıda verilen ifadeler doğru veya yanlış olmasına göre "✓" işareti ile belirtilmiştir.

Buna göre hangilerinde "✓" işareti doğru yerde kullanılmıştır?

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

5. Bağıl nem ile ilgili,

- I. Havanın neme doyma oranının bir ölçüsüdür.
- II. % 100 C ulaşınca yağış başlar.
- III. Çöllerde bağıl nem fazla olur.

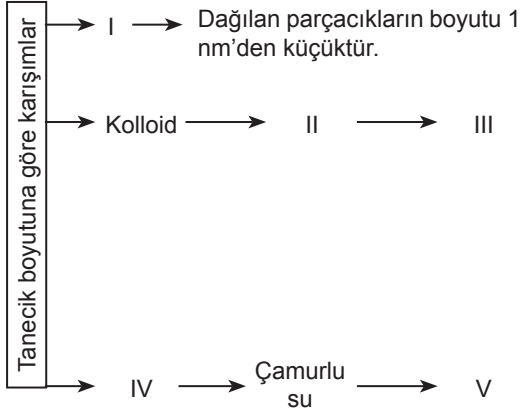
yargılarından hangileri doğrudur?

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

7. Aşağıdaki maddelerden hangisinin kullanım alanı yanlış verilmiştir?

Madde	Kullanım alanı
A) CH_3COOH	Sirke yapımı
B) HF	Cam işlemciliği
C) H_2SO_4	Patlayıcı madde yapımı
D) KOH	Lavabo açıcı
E) NaOH	Kireç çözücü

6.



Yukarıda tanecik boyutuna göre karışımlar verilmiştir. I, II, III, IV ve V ile belirtilen yerlere hangisi getirilemez?

- A) I çözelti
B) II. süzmeyle ayrılmaz.
C) III. ışığı saçar.
D) IV. dağılan parçacık boyutu 1 ile 1000 nm arasındadır.
E) V bekletilince dibe çöker.



TYT

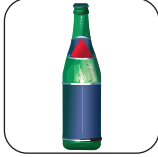
DENEME SINAVI



1. ★ Polimerik bir malzemedir.
★ Bozunma süreleri yaklaşık olarak 400 – 1000 yıldır.

Toprak kirlenici bir madde grubuyla ilgili yukarıdaki bilgiler veriliyor.

Buna göre;



I. Cam şişe



II. Pet şişe



III. PVC kapı

maddelerinden hangileri yukarıda özellikleri verilen madde grubuna girer?

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

2.

$\begin{matrix} 2a \\ X^+ \\ a \end{matrix}$	$\begin{matrix} 2a+1 \\ Y \\ a \end{matrix}$	$\begin{matrix} 2a+2 \\ Z \\ a+2 \end{matrix}$
--	--	--

Yukarıda verilen tanecikler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) X^+ ile Y izotop taneciklerdir.
B) Y ile Z nin fiziksel özellikleri farklıdır.
C) X^+ ile Z nin nötron sayısı aynıdır.
D) Y nin toplam tanecik sayısı, X^+ ninkinden bir fazladır.
E) X^+ ile Y nin kimyasal özellikleri farklıdır.

3. • Oda koşullarında katı halde bulunur.
• Kristal örgü yapısına sahiptir.
• Sulu çözeltisi ve sıvısı elektrik akımını iyon hareketi ile iletir.

Yukarıda özellikleri verilen madde aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) I_2 B) NH_3 C) Na D) NaCl E) C(grafit)

4. İtici gazlarla ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Sıkıştırılabilirler.
B) Kullanım sırasında hâl değişimi olur.
C) Tamamı aynı zamanda soğutucu akışkandır.
D) Bazı ilaçların kullanımında faydalanılır.
E) Karbondioksit örnek verilebilir.



5. Aşağıda verilen olaylardan hangisi kimyasal değişmeye örnektir?

- A) $H_2O_{(s)}$ molekülleri arasında hidrojen bağının kopması
- B) Metallerin ışığı yansıtması
- C) Reçelin zamanla şekerlenmesi
- D) Tuzlu suyun elektriği iletmesi
- E) Grafitin elektriği iletmesi

7. Asit yağmurları ile ilgili,

- I. NO_2 , SO_2 , SO_3 ve N_2O_5 asidik karakter gösteren gazların su buharı ile birleşmesiyle oluşur.
- II. Tarihi eserlere zarar verir.
- III. Toprağın pH değerini artırır.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

6. I. $H_2O(s) - CCl_4(s)$
 II. $O_2(g) - HF(g)$
 III. $C_2H_5OH(s) - NH_3(s)$
 IV. $NaCl(k) - H_2O(s)$
 V. $I_2(k) - C_6H_6(s)$

Yukarıda fiziksel halleri ile birlikte verilen madde çiftlerinden hangisinde homojen bir karışım elde edilemez?

- A) I
- B) II
- C) III
- D) IV
- E) V

farklı koolro

fk

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1.

		X	
			Y
	Z		

Periyodik sistemin bir kesitine yerleştirilen X, Y ve Z elementleri ile ilgili,

- X in değerlik elektron sayısı 3 ise, Z 2A grubundadır.
- Y nin katman elektron dağılımı 2 - 7 ise Z ninki 2 - 8 - 5 tir.
- X ve Y ametal, Z metaldir.

yargılarından hangileri doğru olabilir?

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

2. X : NH_4^+

Y : OH^-

Z : Ne

Yukarıda X, Y ve Z tanecikleri verilmiştir.

Buna göre,

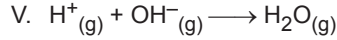
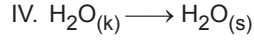
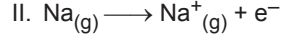
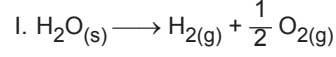
- Elektron sayıları ilişkisi, $X = Y = Z$ 'dir.
- Nötron sayıları ilişkisi, $Z > Y > X$ 'tir.
- X katyon, Y anyon Z ise nötr taneciktir.

yargılarından hangileri doğrudur?

$(^1_1\text{H}, ^{14}_7\text{N}, ^{16}_8\text{O}, ^{20}_{10}\text{Ne})$

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

3.



Yukarıda verilen olaylardan kaç tanesinde yeni bir kimyasal tür oluşmuştur?

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

4.

Hava bazı gazlardan oluşmuş bir karışımdır.

Buna göre kuru havada hacimce en fazla bulunan gaz ile ilgili,

- Azot gazıdır.
- Tıpta organların dondurulmasında kullanılır.
- Oksijen gazıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

5. İlaç formları ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Merhemler, yarı katı formda hazırlanmış maddelerdir.
- B) Ampuller, doğrudan kana, deri altına veya kaslara şırınga yoluyla verilen ilaç formudur.
- C) Kremler su bazlı, merhemler ise yağ bazlıdır.
- D) En hızlı ve etkili ilaç verilme yolu ağız yolu ile gerçekleşir.
- E) Aspirin, katı formda hazırlanmış bir ilaçtır.

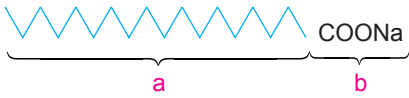
7. NH_3 molekülleri arasında,

- I. Polar kovalent bağ
- II. Hidrojen bağı
- III. Dipol – dipol
- IV. London kuvvetleri

etkileşimlerinden hangileri görülür?

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

6.



Yukarıda verilen bileşik $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COONa}$ formülüne sahip olan sabunun bileşimidir.

Buna göre bu bileşik ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Aromatik bileşikten elde edilmiştir.
- B) Sert sabundur.
- C) Sert sularda etkili değildir.
- D) a kısmı apolardır.
- E) b kısmı hidrofilidir.

farklı koolro

fkj

farklı koolro



TYT

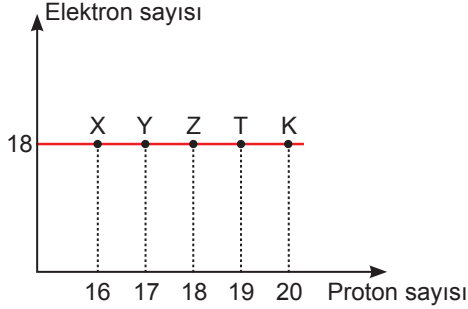
DENEME SINAVI



1. Aşağıdakilerden hangisi modern tanıma göre element sınıfına girmez?



2. Elektron sayısı



Yukarıdaki grafikte X, Y, Z, T ve K taneciklerinin elektron sayısı proton sayısı grafiği verilmiştir.

Buna göre,

	Bilgi	Doğru	Yanlış
I.	X ve Y katyondur.		✓
II.	Z, T ve K anyondur.	✓	
III.	Tanecik hacmi en büyük K'dır.	✓	
IV.	Tamamı birbiriyle izoelektroniktir.		✓

verilen bilgilerden hangileri doğru veya yanlış olmalarına göre hatalı işaretlenmiştir?

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

3. İyonik bağlı bileşiklerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Anyonlar ile katyonlar arası elektrostatik çekim sonucu oluşurlar.
B) En küçük yapıtaşı moleküldür.
C) Katı halde elektrik akımını iletmezler.
D) Kimyasal yollarla bileşenlerine ayrılırlar.
E) Formüllerle gösterilirler.

4. I. Suyun hâl değiştirerek yeryüzü ve atmosferdeki çevrimine denir.
II. doğal gazın sıvılaştırılması ile elde edilir.
III. Ortamdan ısı alarak ortamın soğumasına neden olan maddelere denir.
IV. Bir kutudaki ürünün dışarı püskürtülmesine yarayan gazlara denir.

Yukarıdaki ifadelerde boş bırakılan yerlere aşağıdaki kelimeler yerleştirildiğinde hangisinin açıkta kalması en uygundur?

- A) LPG B) İtici gazlar C) LNG
D) Su döngüsü E) Soğutucu akışkan

5. Termometrenin ölçtüğü sıcaklık gerçek sıcaklık, insan vücudunun algıladığı sıcaklık hissedilen sıcaklıktır.

Buna göre aşağıdakilerden hangisinde hissedilen sıcaklık değeri en düşük olur?

	Sıcaklık değeri (°C)	Bağıl nem (%)
A)	25	50
B)	25	80
C)	24	80
D)	24	50
E)	24	30

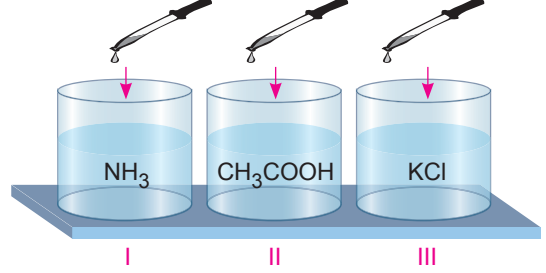
6. Karışımların özellikleri ile ilgili,
- Belirli sembol ve formülleri yoktur.
 - Farklı cins atom veya moleküllerden oluşurlar.
 - Bileşenleri arasında belirli bir kütle oranı vardır.
 - Yoğunlukları karakteristiktir.

hangileri yanlıştır?

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

7. Metil oranj çözeltisi asidik ortamda kırmızı, nötr ortamda turuncu, bazik ortamda sarı renklidir.

Buna göre,



yukarıda verilen çözeltilere metil oranj damlatıldığında çözelti rengi aşağıdakilerden hangisidir?

I	II	III
A) Kırmızı	Sarı	Turuncu
B) Sarı	Turuncu	Kırmızı
C) Sarı	Kırmızı	Turuncu
D) Kırmızı	Turuncu	Sarı
E) Turuncu	Kırmızı	Sarı

farklı koolro

fk

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1.



Asit yağmurlarına neden olan gazlara;

I. SO_2

II. NH_3

III. N_2O

hangileri örnek verilebilir?

A) Yalnız I

B) Yalnız II

C) I ve II

D) I ve III

E) II ve III

2.

☐	D. Mendeleyev 63 elementi artan atom numaralarına göre sıralamıştır.
☐	H. Moseley periyodik sistemi artan kütle numaralarına göre sıralamıştır.
☐	D. Mendeleyev'in periyodik sisteminde ileride bulunabilecek bazı elementlerin yerlerini boş bırakması "öngörüsünün" yüksek olduğunu gösterir.

Yukarıdaki bilgiler doğru ise "✓" yanlış ise "X" işareti ile değerlendirildiğinde aşağıdakilerden hangisi doğru olur?

A)

✓
✓
✓

B)

X
X
X

C)

X
✓
✓

D)

X
X
✓

E)

✓
X
✓

3. Kovalent bağla ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Aynı ametal atomları arasında apolar kovalent bağ oluşur.
- B) Farklı iki ametal atomu arasında en fazla 3 çift elektron ortaklaşa kullanılır.
- C) Aynı ametal atomları arasında birden fazla kovalent bağ oluşmaz.
- D) Molekül içinde apolar kovalent bağ içeren bir bileşik polar molekül olabilir.
- E) Kovalent bağlı bileşikler oda koşullarında katı, sıvı veya gaz halinde bulunabilir.

4. İtici gazlar endüstride

I. İlaç

II. Parfüm

III. Oto boyama makineleri

ürünlerinden hangilerinde kullanılabilir?

A) Yalnız I

B) I ve II

C) Yalnız II

D) II ve III

E) I, II ve III

5.

X	Y
Z	

Yukarıda periyodik sistemin bir kesitine X, Y ve Z elementleri yerleştirilmiştir.

Buna göre,

- I. X, toprak alkali grubunda ise Y toprak metali grubundadır.
- II. X in 1. iyonlaşma enerjisi Y'ninkinden büyüktür.
- III. Z nin elektron ilgisi X ve Y ninkinden büyüktür.

yargılarından hangileri kesinlikle yanlıştır?

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

6.

- I. İçinde hacimce % 40 etil alkol (C_2H_5OH) bulunan 1,33 litre çözelti, hacimce % 95'lik etil alkol çözeltisinden nasıl hazırlanır?
- II. Kütlece % 5'lik 200 gram NaOH çözeltisi nasıl hazırlanır?

Yukarıdaki çözeltilerin hazırlanması verilen seçeneklerin hangisinde doğru verilmiştir?

($d_{su} = 1 \text{ g/cm}^3$, NaOH = 40 g/mol)

I	II
A) 532 mL % 95'lik çözeltisinden alınıp üzerine 798 mL su eklenir.	5 gram NaOH tartılıp, 200 gram saf suda çözülür.
B) 560 mL % 95'lik çözeltisinden alınıp, saf su ilave edilerek hacmi 1330 mL'ye tamamlanır.	10 gr su NaOH tartılıp, bir behere konulup, 190 mL suda çözülür.
C) % 95'lik çözeltide, 380 mL alınıp, saf su ile 1330 mL'ye tamamlanır.	10 mL NaOH çözeltisi üzerine 190 gr su eklenir.
D) 1330 mL saf su üzerine % 95'lik çözeltiden, 40 mL eklenir.	20 gram NaOH tartılıp, bir beherde 180 gram su eklenir.
E) 480 mL % 95'lik çözeltisinden alınıp, üzerine 850 mL saf su eklenir.	200 gram NaOH çözeltisinde 10 gram NaOH çözülür.

7. Aşağıdaki tepkimelerden hangisinde oluşan gazın türü diğerlerinden farklıdır?

- A) $Cu(k) + HNO_3(suda)$
- B) $Ca(k) + H_2SO_4(suda)$
- C) $Al(k) + NaOH(suda)$
- D) $Na(k) + H_2O$
- E) $Zn(k) + HCl(suda)$

farklı koolro

fkd

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. I. Deodorant
II. Kireç kaymağı
III. Saç spreyi
IV. Pudra
V. Parfüm

Yukarıda verilen maddelerden hangisi kozmetik ürün sınıfına girmez?

- A) I B) II C) III D) IV E) V

3.

Bilgi	Doğru	Yanlış
I. 2X ve ${}^{12}Y$ atomlarının değerlik elektron sayıları aynıdır.		✓
II. Her periyot bir alkali metal ile başlar, bir soygaz ile sonlanır.	✓	
III. 1A ve 2A'nın tamamı metaldir.		✓

Yukarıda verilen bilgiler doğru veya yanlış olma durumlarına göre "✓" işareti ile belirtilmiştir.

Buna göre, Ece hangilerinde "✓" işaretini uygun yerde kullanmamıştır?

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

2. I. Sentetik gübre kullanımını yaygınlaştırmak
II. Tarım alanlarını yerleşime açmak
III. Tarım ilaçlarında yanlış uygulamaları önlemek
Yukarıda verilenlerden hangileri toprak kirliliğinin önlenmesinde alınacak tedbirlerden biri değildir?

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

4.

- I. Yağ çöz ile yağların temizlenmesi
II. Etil alkol ve sudan kolonya eldesi
III. Na metalinin suda çözünmesi
IV. Kuru temizlemede kirlerin temizlenmesi için CCl_4 kullanılması

Yukarıda verilen olaylardan hangilerinde "benzer benzeri çözer" ilkesinden faydalanmıştır?

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

5. Aşağıdakilerden hangisi NaCl tuzunun özelliklerinden değildir?

- A) Canlılarda birçok vücut işlevinin yerine getirilmesinde kullanılır.
- B) Vücudun su dengesinin sürdürülebilmesinde önemli görevleri vardır.
- C) Gıdaları tatlandırılmasında kullanılır.
- D) Kış aylarında yollarda buzlanmayı engelleyici olarak kullanılır
- E) Cam üretimin ana bileşenlerindendir.

7. I. C_2H_5OH (suda)
II. CH_3COOH (suda)
III. NH_4OH (suda)

Yukarıda verilen maddelerle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) I. çözelti elektrik akımını iletir.
- B) II. maddenin sulu çözeltisinde H^+ iyon sayısı OH^- iyon sayısından çoktur.
- C) III. çözeltinin tadı acıdır.
- D) II. ve III çözelti arasında tepkime gerçekleşir.
- E) II. çözelti Al metali ile tepkime verirken I. ve III çözelti vermez.

6. Hidrojen bağı ile ilgili;

- I. Bütün polar moleküllerde görülür.
- II. Aynı moleküller arasında görülebildiği gibi, farklı moleküller arasında da görülebilir.
- III. H atomu içeren bütün moleküllerde görülür.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

farklı koolro

tkd

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. Bileşikler ile ilgili;

- I. Metal atomu içerirler.
- II. Elementler arasında kütlece sabit bir oran vardır.
- III. Farklı iki element arasında tek bir bileşik oluşabilir.

yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?

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

3. Aşağıda verilen atom ve molekül çiftleri arasındaki etkileşimlerden hangisini en zayıf olması beklenir? (${}_1\text{H}$, ${}_2\text{He}$, ${}_6\text{C}$, ${}_8\text{O}$, ${}_{29}\text{Cu}$, ${}_{53}\text{I}$)

- A) I_2 I_2
B) CO_2 CO_2
C) Cu Cu
D) He He
E) H_2O H_2O

2. X, Y ve Z baş grup elementleri ile ilgili,

- Atom numarası en küçük olan X tir.
 - Atom yarıçapı ilişkisi, $X < Z < Y$ şeklindedir.
- bilgileri veriliyor.

Buna göre, X, Y ve Z elementlerinin periyodik cetveldeki kesiti aşağıdakilerden hangisi gibi olur?

- A)

X	
Y	Z

 B)

	Y
X	Z

 C)

X	
Z	Y
- D)

	Z
X	Y

 E)

	Z
Y	X

- 4.** I. LPG
II. İtici gazlar
III. Soğutucu akışkanlar
IV. Havadan azot ve oksijen eldesi
V. LNG

Yukarıdaki yapılardan kaç tanesinin eldesinde hâl değişimi ilkesinden yararlanılır?

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

5.

Madde	Güçlü etkileşim	Zayıf etkileşim
CH ₃ OH	Polar kovalent	Hidrojen
H ₂ S	Polar kovalent	Dipol – dipol
CO ₂	Apolar kovalent	London

Tabloda bazı maddelerin içerdiği güçlü etkileşim ve zayıf etkileşim türleri verilmiştir.

Buna göre kaç tane etkileşim türü yanlış verilmiştir?

(H = 1A, C = 4A, O = 6A, S = 6A)

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

6. I. Deniz seviyesinde % 15'lik şekerli su çözeltisi
 II. 1020 m yükseklikte saf su
 III. Deniz seviyesinde % 10'luk şekerli su çözeltisi
 Yukarıda bulunan maddelerin kaynama noktalarının karşılaştırılması hangisinde doğru verilmiştir?

- A) I = III > II B) I > II > III C) III > I > II
 D) II > III > I E) I > III > II

7. Nem ve su buharı ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

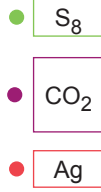
- A) Deniz kenarlarında bağıl nem yüksektir.
 B) İçinde su buharı bulunan havaya nemli hava denir.
 C) Havadaki nem arttıkça sıcak havada hissedilen sıcaklık azalır.
 D) Bağıl nem maksimuma ulaştıktan sonra yağış başlar.
 E) Hissedilen sıcaklık termometre ile ölçülemez.

farklı koolro

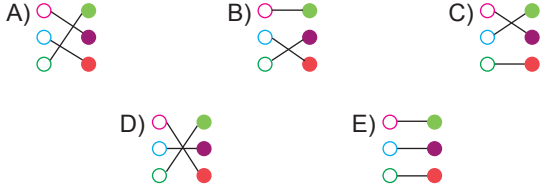
fk

farklı koolro

1. Farklı cins atom içerir ○
- Tek cins atom aynı cins moleküllerden oluşur ○
- Atomik yapıdır ○



Yukarıda verilen açıklamaların verilen madde-lerle eşleştirilmesi aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?



3.

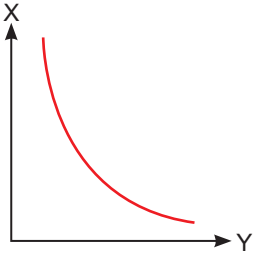
4A

X	Y	Z
---	---	---

Yukarıda periyodik sistemin 2. periyodunun bir kesitine yerleştirilen X, Y ve Z elementleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) 1. iyonlaşma enerjileri $Y > Z > X$ 'tir.
- B) Z'nin elektronegatifliği en yüksektir.
- C) X ile Z arasında oluşabilecek bileşikler bazik karakterlidir.
- D) Ametallik özellik ilişkisi, $Z > Y > X$ şeklindedir.
- E) Y ile Z arasında oluşabilecek bileşik asit yağmuru oluşturabilir.

2.



Saf bir sıvının X – Y ilişkisi yukarıdaki grafikte verilmiştir.

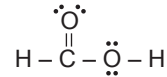
Buna göre X ve Y yerine,

X	Y
I. Viskozite	Sıcaklık
II. Buharlaşma hızı	Dış basınç
III. Buhar basıncı	Dış basınç

niceliklerinden hangileri yazılabilir?

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

4.



Lewis yapısı verilen bileşikle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır? (^1H , ^6C , ^8O)

- A) Molekül içi bütün bağlar polar kovalenttir.
- B) Polar bir moleküldür.
- C) Su ile hidrojen bağı oluşturur.
- D) Apolar çözücülerde iyi çözünür.
- E) Bağlayıcı elektron çifti sayısı 5'tir.



TYT

DENEME SINAVI



5. I. Bal
II. Su

III. Fındık ezmesi

Yukarıdaki maddelerin aynı sıcaklıkta viskozitelerinin kıyaslanması aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) I > II > III B) I > III > II C) III > II > I
D) III > I > II E) II > III > I

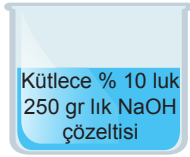
7. CaCO_3 ile ilgili;

- I. İyonik karakterli bir bileşiktir.
II. Sönmemiş kireç eldesinde kullanılır.
III. Kireç taşı olarak bilinir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

6. I. 50 gram katı NaOH eklenip tamamen çözünüyor. II. 200 gr saf su ekleniyor.



Beherde bulunan kütlece % 10'luk 250 gr NaOH çözeltisine önce 50 gram NaOH, sonra 200 gr saf su ekleniyor.

Oluşan çözeltinin kütlece % derişimi ilk duruma göre nasıl değişir?

- A) 10 artar. B) 10 azalır. C) 5 azalır.
D) 5 artar. E) 15 artar.

farklı koolro

fkj

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. Deterjanlarla ilgili;

- I. Yapılarında benzen halkası bulunur.
- II. Yüzey aktif maddelerdir.
- III. Sert sularda etkili değildirler.

yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?

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

2. I. K^+ H_2O
II. H_2S H_2S
III. CH_4 CH_4

Verilen madde çiftleri arasındaki etkileşim türleri aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

I	II	III
A) İyon – iyon	Dipol – dipol	London
B) İyon – dipol	London	Dipol – dipol
C) Dipol – dipol	Dipol – dipol	London
D) İyon – dipol	Dipol – dipol	London
E) İyon – dipol	London	London

3.



NaCl ve MgO bileşiklerinin iyon merkezleri arasındaki uzaklıklar yukarıdaki gibidir.

Buna göre NaCl ve MgO bileşikleriyle ilgili;

- I. Mg^{2+} ve O^{2-} iyonları arasındaki iyonik çekim Na^+ ve Cl^- iyonları arasındaki iyonik çekimden daha büyüktür.
- II. MgO bileşiğinin erime noktası NaCl bileşiğinden daha yüksektir.
- III. İyonik çekim iyon yüklerinin büyüklüğü ile doğru, iyon yarıçapları ile ters orantılıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

(${}_8O$, ${}_{11}Na$, ${}_{12}Mg$, ${}_{17}Cl$)

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

4. Saf bir sıvının sıcaklığı artırıldığında,

- I. Viskozite
- II. Buhar basıncı
- III. Ortalama kinetik enerjisi

niceliklerinden hangileri artar?

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

5.

Y	Z											X					K

Periyodik cetvelde yerleri verilen elementler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) T'nin oksiti amfoter özellik gösterir.
B) $X(OH)_3$ (suda) bazik özellik gösterir.
C) Y ve Z katı halde elektrik akımını iletir.
D) K, 4. periyodun asal gazıdır.
E) Y ve Z metal, X yarımetal'dir.

7. Aşağıdaki maddelerden hangisinin özelliği yanlış verilmiştir?

Madde	Özellik
A) Tuz ruhu	Temizlik malzemesidir.
B) Azot monoksit	Asit yağmurlarına sebep olur.
C) Potas kostik	Yağlar ile tepkimeye girerek sabun oluşturur.
D) Çamaşır suyu	Ağartıcı özelliği vardır.
E) Sud kostik	Lavabo açıcısı olarak kullanılır.

6. Heterojen karışımları ayırmada, aşağıdaki verilenlerden hangileri kullanılmaz?

- A) Tanecik boyutu
B) Ayrımsal damıtma
C) Miknatıslanma
D) Yoğunluk
E) Erime noktası

1. Aşağıda adları verilen temizlik maddelerinden hangisinin etken maddesinin formülü yanlış verilmiştir?

Formül	Adı
A) NaHCO_3	Çamaşır sodası
B) $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COOK}$	Arap sabunu
C) NaClO	Çamaşır suyu
D) HCl	Tuz ruhu
E) $\text{C}_{17}\text{H}_{35}\text{COONa}$	Sert sabun

2. 

Yukarıda periyodik sistemde yerleri belirtilen elementler ve bileşikleri ile ilgili,

	Bilgi	Doğru	Yanlış
I.	X'in değerlik elektron sayısı 1, K'nın ise 2'dir.	✓	
II.	XT'nin sulu çözeltisi asidiktir.		✓
III.	IUPAC'a göre Z, 13. grup elementidir.		✓
IV	X, Y ve K katı Z ve T ise oda şartlarında gaz halinde bulunur.	✓	

bilgiler doğru veya yanlış olma durumlarına göre “✓” işareti ile gösterilmiştir.

Buna göre, Berkay hangilerinde “✓” işaretini hatalı yerde kullanılmıştır?

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

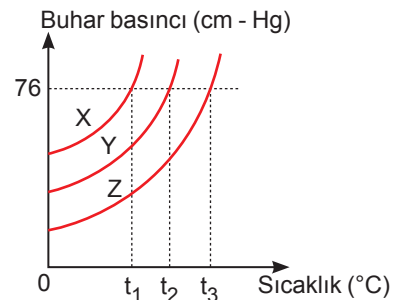
3.

Katyon	Anyon
Cu^{2+}	SO_4^{2-}
Fe^{3+}	PO_4^{3-}
NH_4^+	NO_3^-

Yukarıdaki katyon ve anyonlar arasında aşağıdaki bileşiklerden hangisi oluşmaz?

- A) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ B) NH_4NO_3 C) CuSO_4
D) FeNO_3 E) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$

4.



Saf X, Y ve Z sıvılarının buhar basıncı - sıcaklık grafiği yukarıda verilmiştir.

Buna göre X, Y ve Z sıvıları ile ilgili,

- I. Moleküller arası çekim kuvveti en büyük olan Z dir.
- II. Aynı ortamda kaynarken buhar basınçları $X > Y > Z$ şeklindedir.
- III. Y, t_2 sıcaklığında kaynamaya başlamıştır.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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



5. Kozmetik ürünler ile ilgili;

- I. Güzel kokmaları için turuncgillerden ve çamlardan elde edilmiş yağlar kullanılır.
- II. Birçoğu alerjiye, tahrişe ve cilt hastalıklarına neden olur.
- III. Doğal ya da yapay olabilirler.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

7.

- I. Havadaki su buharına denir.
- II. 1 m³ havanın neme doyma oranına denir.
- III. Belli bir yükseltide belirli şartlarda termometre ile ölçülen sıcaklığa denir.
- IV. Su buharı da bulunmaz.

Yukarıdaki ifadelerde boş bırakılan yerlere aşağıdaki kelimeler yerleştirildiğinde hangisinin açıkta kalması en uygundur?

- A) Nem
- B) Hissedilen sıcaklık
- C) Bağıl nem
- D) Kuru hava
- E) Gerçek sıcaklık

6. I. Buzlu su

II. Kalay

III. Temiz hava

Yukarıda verilenler için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) II. ve III. homojendir.
- B) I. ve II. yapısında tek cins tanecik vardır.
- C) III. de bileşenler ayrı fazdadır.
- D) III. nün belirli bir yoğunluğu yoktur.
- E) I. bileşik, II. saf madde III. çözeltilidir.

farklı koolro

fk

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. Yerkabuğunda en fazla bulunan ilk dört elementin yüzdeleri aşağıdaki gibidir.

Eleman adı	Yüzde (%)
Oksijen	46,1
Silisyum	28,2
Alüminyum	8,23
Demir	5,63

Buna göre verilen elementlerin adları aşağıdaki sembollerle eşleştirildiğinde hangi sembol açıkta kalır?

- A) F B) Fe C) Al D) Si E) O

2. I. $X(g) + e^- + \text{Enerji} \rightarrow X^-(g)$
II. $X(g) + e^- \rightarrow X^-(g) + \text{Enerji}$
III. $X(s) + e^- \rightarrow X^-(g) + \text{Enerji}$

Yukarıda verilen tepkime denklemlerinden hangileri 1. elektron ilgisini ifade edebilir?

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

3. Aşağıdaki maddelerden hangisinin sistematik adı yanlış verilmiştir?

Bileşik	Sistematik adı
A) NH_4Cl	Amonyum klorür
B) H_2O	Dihidrojen monoksit
C) K_2O	Dipotasyum monoksit
D) ZnS	Çinko sülfür
E) $CaCO_3$	Kalsiyum karbonat

4. Kaynama ve buhar basıncı ile ilgili,

1. Buhar basıncı dış basınca eşitlenince kaynama başlar.
2. Dış basınç artarsa buhar basıncı artar.
3. Aynı sıcaklıkta saf suyun, deniz seviyesindeki ve Ağrı dağında buhar basınçları farklıdır.

yargılarından doğru olanlar “✓” ve yanlış olanlar “x” ile işaretlendiğinde aşağıdakilerden hangisi doğru olur?

A) ☒	B) ☒	C) ☒	D) ☐	E) ☐
☒	☐	☒	☐	☐
☒	☐	☐	☐	☒

5. Polimerler ile ilgili;

- I. PS: Strafor, tek kullanımlık çatal, bıçak ve kaplar.
- II. PVC: Deterjan kapları, streç film
- III. PET: Su ve sıvı yağı şişeleri

verilen kullanım alanlarından hangileri doğrudur?

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

7. Asit baz ve tuzların kullanımı ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangileri yanlıştır?

- A) Çamaşır suyu ve tuz ruhu birbiriyle karıştırılmamalıdır.
- B) Asit ve bazların seyreltilmesinde suyun içerisine asit veya baz eklenmelidir.
- C) Asit ile temas eden cildin tahrişini engellemek için nötr tuz ile müdahale edilmelidir.
- D) Asit ve bazların ambalajları üzerindeki güvenlik uyarılarına dikkat edilmelidir.
- E) Kireç ve pas çözücüler kullanıldığında mutlaka eldiven kullanılmalıdır.

6. Sabun ve deterjanların genel özellikleri ile ilgili;

- I. Sabunun sert sularda kiri temizleme etkisi deterjanlara göre daha fazladır.
- II. Sabunların cilde zararları deterjanlara göre daha azdır.
- III. Deterjan simyacılar tarafından keşfedilmiştir.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

farklı koodro

fkj

farklı koodro



TYT

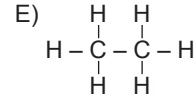
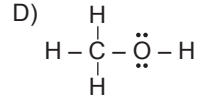
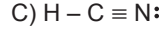
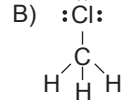
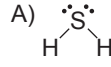
DENEME SINAVI



1. Polimer malzemeler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Doğada uzun süre yok olmazlar.
- B) Bir çok malzemeye göre daha esnek, hafif ve dayanıklıdır.
- C) Tıpta ve dişçilikte protez amaçlı kullanılırlar.
- D) Doğal veya yapay olabilirler.
- E) Bütün yapay polimerler geri dönüşüme uygundur.

3. Aşağıdaki moleküllerden hangisi apolardır?



2. $\text{X}^{2+} :) \quad)$
2 8 8

X^{2+} taneciğinin katman elektron dağılımı yukarı verilmiştir.

Buna göre,

- X atomu ametaldir.
- X atomunun çekirdek yükü $2+$ 'dir.
- X atomu 3. periyot 2A grubundadır.
- X atomu, X^{2+} katyonuna dönüşünce atom çapı küçülür.
- X^{2+} iyonunun elektron sayısı 18'dir.

yukarıda verilenlerden kaç tanesi yanlıştır?

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

farklı koolro

fkj

farklı koolro

4. Aşağıdaki yargılardan hangisi kaynama noktası için doğru buharlaşma için yanlıştır?

- A) Her sıcaklıkta gerçekleşir.
- B) Yüzey alanına bağlıdır.
- C) Sıcaklık arttıkça artar.
- D) Sıvının cinsine bağlıdır.
- E) Dış basınç arttıkça artar.



5. Aşağıdakilerden hangisi tuzların özelliklerinden değildir?

- A) İyonik yapıli bileşiklerdir.
- B) Oda koşullarında katı hâlde bulunur.
- C) Erime ve kaynama noktaları yüksektir.
- D) Sulu çözeltileri nötr, asidik veya bazik özellik gösterebilir.
- E) Katı ve sulu çözeltilerinde elektrik akımını iletirler.

7. X maddesi ile ilgili

- Sulu çözeltilisi elektrik akımını iletir.
- Sulu çözeltilisi kırmızı turnusol kâğıdını maviye çevirir.

bilgileri veriliyor.

Buna göre X maddesi aşağıdaki maddelerden hangisi olabilir?

- A) HCl
- B) KCl
- C) CH₃COOH
- D) NH₃
- E) CH₃OH

6. Dağıtan fazı sıvı, dağılan fazı katı olan heterojen karışımlarla ilgili

- I. Mürekkep örnek olarak verilebilir.
- II. Saf değildir.
- III. Süspansiyondur.
- IV. Süzme yöntemi ile ayrıştırılabilir.
- V. Karışımların her yerinde aynı özellik göstermezler.

yargılarından kaç tanesi doğrudur?

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

farklı koolro



farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. Moleküler yapılı bir madde için;

- I. Tek cins tanecik içerir.
- II. Farklı cins atom içerir.
- III. Bileşiktir.

yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?

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

2. Mg elementi periyodik sistemde 3. periyot 2A grubunda bulunmaktadır.

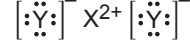
Buna göre,

- I. Oksiti bazık özellik gösterir.
- II. Atomları arasında metalik bağ bulunur.
- III. ${}^2\text{He}$ ile değerlik elektron sayısı aynıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3.



Periyodik tabloda A gruplarında yer alan X ve Y atomları arasında oluşan bileşiğin Lewis yapısı yukarıdaki gibidir.

Buna göre;

- I. X'in çekirdek yükü 2 olabilir.
- II. Bileşik oda koşullarında katı halde bulunur.
- III. X ile Y aynı periyotta ise X^{2+} ve Y^- iyonları izoelektroniktir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4.

- Aynı ortamda bulunan saf X, Y ve Z sıvıları için,
- Z nin kaynadığı sıcaklıkta X ve Y sıvı halde bulunur.
 - Aynı sıcaklıkta moleküller arası çekim kuvveti en büyük olan Y dir.

bilgileri verilmiştir.

Buna göre X, Y ve Z sıvıları ile ilgili,

- I. Aynı sıcaklıkta buhar basınçları ilişkisi $Z > X > Y$ şeklindedir.
- II. Aynı ortamda kaynarken buhar basınçları $X = Y = Z$ şeklindedir.
- III. Kaynama noktaları eşit olamaz.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

5. Çözücüsü sıvı olan bir çözeltiden çözüneni ayırmak için

- I. Çözeltiyi damıtmak
- II. Çözeltiyi süzmek
- III. Çözücüyü buharlaştırmak
- IV. Çözüneni kristallendirmek

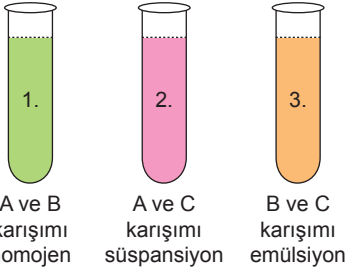
işlemlerinden hangileri kesinlikle yapılamaz?

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

7. Aşağıdakilerden hangisi asitlerin özelliklerinden biri değildir?

- A) Ele kayganlık hissi verirler.
B) Sulu çözeltileri elektrik akımını iletir.
C) Aktivliği yüksek metallerle tepkimeleri sonucu H_2 gazı oluşturlar.
D) $25^\circ C$ de sulu çözeltilerinin pH değerleri 7 den küçüktür.
E) Mavi turnusol kâğıdını kırmızıya çevirir.

6.



Yukarıda verilen karışımlar ile ilgili,

- I. 2. karışım özkütle farkı kullanılarak birbirinden ayrılır.
- II. A maddesi katı, B ve C maddeleri sıvıdır.
- III. 1. karışım kristallenme, 3. karışım süzme ile ayrılır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

farklı koolro

fkj

farklı koolro



TYT

DENEME SINAVI



1. I. Nükleik asitler
II. Polistiren
III. Kevlar
IV. Selüloz
V. Silikon

Verilen maddelerden kaç tanesi doğal polimerlere örnektir?

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

3. Van der Waals etkileşimleri ile ilgili;

- I. Metal atomlarını bir arada tutan etkileşim türüdür.
II. Hidrojen bağı bu sınıfa girer.
III. Zayıf etkileşim türüdür.
IV. London etkileşimleri olarak da bilinir.
V. İyon – dipol etkileşimi bu sınıfa girer.

açıklamalarından kaç tanesi doğrudur?

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

2. Aşağıdaki maddelerden hangisini oluşturan kimyasal tür yanlış verilmiştir?

Madde	Kimyasal tür
A) Saf su	Molekül
B) Cu levha	Atom
C) Etil alkol	Molekül
D) Ozon	İyon
E) 24 ayar altın	Atom

4. Saf bir sıvının buhar basıncını aşağıdaki niceliklerin hangisini etkilemez?

- A) Sıcaklık
B) Sıvının cinsi
C) Safılık
D) Dış basınç
E) Moleküller arası bağın gücü

5. Periyodik cetvelde IUPAC'a göre 17. grup elementleri ile ilgili,

- I. Hidrojenli bileşikleri asidiktir.
- II. Metallerle tuz oluştururlar.
- III. Oda koşullarında katı, sıvı veya gaz olarak bulunabilirler.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

7. NaNO_3 suda iyi çözünen bir tuzdur. Sabit sıcaklıkta doymamış NaNO_3 çözeltisine azar azar NaNO_3 tuzu ilave edilip karıştırılırsa,

- I. Buhar basıncı
- II. Kaynama noktası
- III. Özkütle

niceliklerinden hangileri değişir?

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

6.

(I)	(II)	(III)
$_{20}\text{Ca}$	$_{18}\text{Ar}$	$_{20}\text{Ca}^{2+}$

tanecikleri veriliyor.

Buna göre,

X : Elektron sayısı

Y : Elektron başına düşen çekim kuvveti

Z : Çekirdeğin çekim gücü

X, Y ve Z niceliklerinin kıyaslanması aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- | <u>X</u> | <u>Y</u> | <u>Z</u> |
|-------------------|----------------|----------------|
| A) $I > II = III$ | $I > III > II$ | $I = III > II$ |
| B) $I > II = III$ | $III > II > I$ | $I = III > II$ |
| C) $I > II = III$ | $III > I > II$ | $III > I > II$ |
| D) $II = III > I$ | $I > III > II$ | $I = III > II$ |
| E) $II = III > I$ | $I > II = III$ | $III > I > II$ |

farklı koodro

fkj

farklı koodro

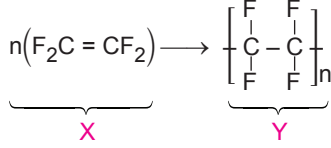


TYT

DENEME SINAVI



1.

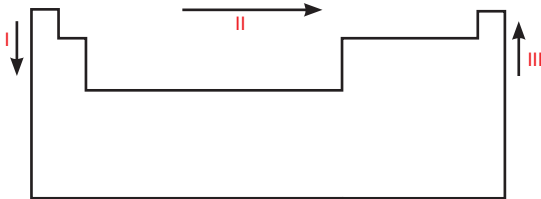


Yukarıda verilen tepkime için;

- I. Tetrafloroetilen polimerleşmesidir.
 - II. X monomer, Y polimerdir.
 - III. X ile Y'nin kimyasal özellikleri aynıdır.
 - IV. Y maddesi ısıya karşı dayanıksızdır.
- yargılarından hangileri doğrudur?**

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

2.



Yukarıda periyodik cetvelde verilen yönlerde elementlerinin özelliklerinin değişimi için yapılan genellemelerden hangisi yanlıştır?

- A) II yönünde değerlik elektron sayısı artar.
- B) III yönünde atom çapı azalır.
- C) II yönünde elektronegatiflik artar.
- D) I yönünde iyonlaşma enerjisi artar.
- E) I yönünde metalik özellik artar.

3.

Periyodik cetvelin 2. periyodunda yer alan X ve Y elementlerinin oluşturduğu molekül için;

- Molekülü apolardır.
 - Molekülleri 4 atomludur.
- bilgileri veriliyor.

Buna göre bu molekül için;

- I. Formülü XY_3 olabilir.
- II. Yoğun fazda London kuvvetleri etkindir.
- III. Ortaklanmamış 9 çift elektron içerebilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4.

Madde	Erime noktası (°C)	Kaynama noktası (°C)
X	-30	150

1 atm basınçta erime ve kaynama noktaları verilen saf X maddesi ile ilgili,

- I. Normal basınçta suyun sıvı halde bulunduğu bütün sıcaklıklarda sıvı halde bulunur.
- II. 1,2 atm de kaynama noktası 150 °C den küçüktür.
- III. 1 atm basınçta -20 °C de 152 °C ye kadar ısıtılırsa iki kez hâl değişirir.

yargılarından hangileri yanlıştır?

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

5. Dipol – dipol kuvvetleri ile ilgili,

- I. Van der Waals kuvvetleri olarak da bilinir.
- II. Sıcaklık artışı moleküller arasındaki dipol – dipol etkileşimlerini zayıflatır.
- III. Dipol momenti sıfır olan moleküllerde etkindir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

6. I. Hava

II. C_2H_5OH (suda)

III. Süt

Yukarıda verilen karışımlardan hangileri bileşenlerine ayrılırken fraksiyonlu destilasyon düzeneği kullanılır?

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

7. Termometrenin ölçtüğü sıcaklıktan farklı olan, insan vücudunun algıladığı sıcaklığa hissedilen sıcaklık denir.

Buna göre hissedilen sıcaklık,

- I. Gerçek sıcaklık
- II. Rüzgar
- III. Nem

niceliklerinin hangilerinden faydalanarak hesaplanır?

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

farklı koodro

fkj

farklı koodro