

1) Bir atomun bağ yapımında kullanılan elektronlarına bağlayıcı elektronlar denir.

Buna göre, N_2 molekülünde bağlayıcı kaç elektron çifti bulunur ? (${}_7N$)

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

2)	Katyon	Anyon	Bileşik
I.	Mg^{+2}	OH^-	$MgOH_2$
II.	Fe^{+3}	SO_4^{-2}	Fe_2SO_4
III.	Ag^{+1}	$Cr_2O_7^{-2}$	$Ag_2Cr_2O_7$

Yukarıda verilen katyon ve anyon çiftleri arasında oluşan bileşiklerden hangilerinin formülü yanlış yazılmıştır ?

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

3) Bir mimar periyodik tablonun lantanitler ve aktinidler kısmını çıkartarak geri kalan kısmını otel olarak tasarlamıştır. Periyotları kat, elementlerin bulunduğu yerleri ise birer oda şeklinde düşünmüştür.

Buna göre, bu otelin 5. katının 3. odasında bulunan elementin atom numarası kaçtır ?

- A) 5 B) 13 C) 21 D) 39 E) 57

- 4) 1. $X_{(k)} \rightarrow X_{(s)}$
2. $Y_{(g)} \rightarrow Y_{(s)}$
3. $Z_{(k)} \rightarrow Z_{(g)}$

Yukarıda verilen hal değişimleri ile ilgili;

- I. 1. değişimde düzensizlik artar.
II. 2. değişim ısı verendir.
III. 3. değişim süblimleşmedir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

5) İki farklı element atomu bileşik oluşturduğunda;

- I. Çekirdek yapıları
II. Fiziksel özellikleri
III. Kimyasal özellikleri

niceliklerinden hangileri değişir ?

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

6) X, Y ve Z maddeleri ile ilgili;

- * X ve Y karışımı emülsiyon
* X ve Z karışımı süspansiyon

oluşturuyor.

Buna göre X, Y ve Z maddelerinin fiziksel halleri aşağıdakilerden hangisidir ?

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

7) $_{12}X$ elementinin $_8Y$ ve $_9Z$ elementleri ile oluşturacağı kararlı bileşiklerin formülleri aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) XY , X_2Z
B) XY , XZ_2
C) XY_2 , XZ
D) X_2Y , XZ_2
E) X_2Y , XZ

- 8) I. C_2H_4
II. C_2H_6
III. C_3H_8

Yukarıda verilen bileşiklerde C atomunun kütlece yüzdeleri arasındaki ilişki nedir ?

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

9) Cl elementinin oluşturduğu aşağıdaki bileşiklerden hangisi kovalent yapılıdır ?

- A) CCl_4 B) NaCl C) $MgCl_2$
D) $AlCl_3$ E) $KClO_4$

10) Isıl şoklara karşı yüksek direnç sağlayan, su ve asitlere karşı dayanıklı cam türü aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Sodakalsik camı B) Kristal cam
C) Silis camı D) Borosilikat camı
E) Alüminosilikat camı

11) Aşağıda verilen iyonlaşma denklemlerinden hangisi hatalıdır ?

- A) $NaCl_{(k)} \xrightarrow{H_2O_{(s)}} Na^+_{(suda)} + Cl^-_{(suda)}$
B) $MgBr_{2(k)} \xrightarrow{H_2O_{(s)}} Mg^{+2}_{(suda)} + 2Br^-_{(suda)}$
C) $CuSO_{4(k)} \xrightarrow{H_2O_{(s)}} Cu^+_{(suda)} + SO_4^{-}_{(suda)}$
D) $AgNO_{3(k)} \xrightarrow{H_2O_{(s)}} Ag^+_{(suda)} + NO_3^{-}_{(suda)}$
E) $Al_2(SO_4)_{3(k)} \xrightarrow{H_2O_{(s)}} 2Al^{+3}_{(suda)} + 3SO_4^{-2}_{(suda)}$

12) Aşağıdaki maddelerden hangisinin formülü yanlış verilmiştir ?

Madde	Formül
A) Çamaşır suyu	NaOH
B) Çamaşır sodası	Na_2CO_3
C) Kireç taşı	$CaCO_3$
D) Sönmemiş kireç	CaO
E) Sönmüş kireç	$Ca(OH)_2$

13)

12	13	18	20	?	36
----	----	----	----	---	----

Yukarıda atom numaraları verilen elementler kutucuklara belirli bir sistemde yerleştirilmiştir.

Buna göre, boş olan kutucuğa hangi atom numarası element gelmelidir ?

- A) 21 B) 22 C) 30 D) 31 E) 33

YGS Kimya

Deneme - 2

1) Bir simyacı hayatını değersiz madenleri altına çevirmek(I), ölümsüzlük iksirini bulmak(II), bazı bitki yapraklarından şifalı karışımlar yaratmak(III), interneti bularak uzaktaki simyacılarla iletişime geçmek(IV), civa ve kurşun bileşiklerini kullanarak yeni maddeler elde etmek için adamıştır(V).

Yukarıda bir simyacının hayali paragraf olarak verilmiştir. Hangi cümle simyacının hayallerinden biri değildir ?

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

2) Arı bir maddenin X ve Y özellikleri ilgili;

- * X, madde miktarından bağımsızdır.
* Y, madde miktarı ile değişir.

verileri biliniyor.

Buna göre X ve Y özellikleri aşağıdakilerden hangisi olabilir ?

X	Y
A) Özısı	Tanecik sayısı
B) Özkütle	Kaynama sıcaklığı
C) Hacim	Kütle
D) Tanecik sayısı	Çözünürlük
E) Kütle	Özhacim

3) Kalori ile çalışan hayali bir radyo düşünüldüğünde her 1 kilo kalori ısı radyoyu 1 saat çalıştırmaktadır.

Buna göre, $-10^\circ C$ 'de 100 gram buzun yarısını eritebilmek için harcanan enerji hayali radyoyu kaç saat çalıştırabilir ?

$$(c_{buz} = 0,5 \text{ kal/g}^\circ C, L_{erime} = 80 \text{ kal/g})$$

- A) 8500 B) 4500 C) 4000 D) 8,5 E) 4,5

4) Alman simyacı Joachim Becher "ateş elementi" nin yanma sırasında kaçıp giden bir nesne olduğunu varsayımıştır. Daha sonra bu nesne "filojiston"(ateş ruhu) olarak adlandırılmıştır.

Buna göre, aşağıdaki keşiflerden hangisi filojiston kuramının çürütmesine neden olmuştur ?

- A) Altının keşfi
B) Ateşin keşfi
C) Radyoaktifliğin keşfi
D) İmbikin keşfi
E) Oksijenin keşfi

5) X : Alaşım
Y : Metal
Z : Ametal

Yukarıda verilen madde örnekleri ile ilgili;

- I. X, farklı cins atom içerir.
II. Y ve Z elementtir.
III. X ve Y elektrik akımını iletir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

6) Organik ve anorganik bileşikler ile ilgili aşağıdaki genellemelerden hangisi yanlıştır ?

Organik bileşik	Anorganik bileşik
A) Kendilerine özgü kokuları vardır.	Kokusuzdurlar.
B) Yanıcıdır.	Yanıcı değildirler.
C) Kovalent yapıldırlar.	İyonik yapıldırlar.
D) Suda çözünürler.	Suda çözünmezler.
E) Erime noktaları düşüktür.	Erime noktaları yüksektir.

7) Kimyasal bir tepkimede,

- I. Isı açığa çıkması
- II. Atom türü ve sayısının artması
- III. Maddelerin molekül yapılarının değişmesi

değişimlerinden hangileri gerçekleşmez ?

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

8) Süzme yöntemi ile ilgili;

- I. Heterojen karışımlara uygulanır.
- II. Tanecik boyutu farkından yararlanılır.
- III. Sadece katı - sıvı karışımları ayırmak için kullanılır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

9) Aşağıdaki element çiftlerinden hangisi arasında oluşacak kimyasal bağın türü yanlış verilmiştir ?

Element çifti	Bağ türü
A) ${}_1\text{H}$, ${}_9\text{F}$	Polar kovalent
B) ${}_8\text{O}$, ${}_8\text{O}$	Apolar kovalent
C) ${}_{15}\text{P}$, ${}_{17}\text{Cl}$	İyonik
D) ${}_6\text{C}$, ${}_8\text{O}$	Polar kovalent
E) ${}_{19}\text{K}$, ${}_{17}\text{Cl}$	İyonik

10) Aşağıdaki maddelerden hangisi yanmaya karşı asaldır ?

- A) Karbon
- B) Demir
- C) Metil alkol
- D) Helyum
- E) Doğal gaz

11) A ve B birer monomer olmak üzere,

- I. Protein
- II. PVC
- III. Naylon 6,6

polimerlerinden hangileri - A - B - A - B - şeklinde şematize edilebilir ?

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

12) X : $\text{C}_{12}\text{H}_{25} - \text{OSO}_3^- \text{Na}^+$

Y : $\text{C}_{17}\text{H}_{35} - \text{COO}^- \text{K}^+$

Yukarıda yapı formülleri verilen X ve Y bileşiklerini ile ilgili;

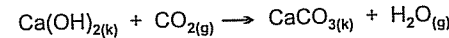
- I. X 'in sert sulardaki temizleme gücü Y 'ninkinden fazladır.
- II. Y beyaz sabundur.
- III. X 'in kir ile etkileşen ucu - $\text{OSO}_3^- \text{Na}^+$ dır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

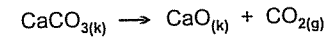
- A) Yalnız I
- B) Yalnız II
- C) Yalnız III
- D) I ve II
- E) II ve III

13) Aşağıdaki olaylardan hangisinin tepkime denklemini yanlış verilmiştir ?

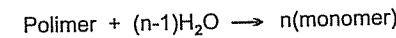
A) Harcın sertleşmesi :



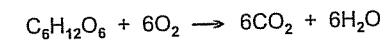
B) Kireç taşından sönmemiş kireç eldesi :



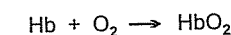
C) Hidroliz :



D) Fotosentez :



E) Oksihemoglobinin oluşumu :



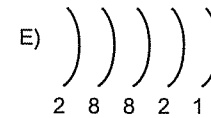
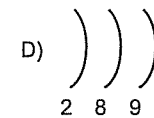
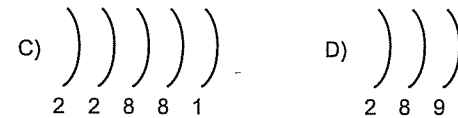
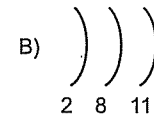
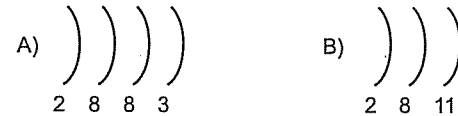
1) Simya ile ilgili;

- I. Bir bilim dalıdır.
- II. Uğraşanlarına alşimist denir.
- III. Değersiz metalleri altına çevirme uğraşıdır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

2) Atom numarası 21 olan bir elementin katman elektron dizilimi aşağıdakilerden hangisidir ?



3) Au, Pt, Ag vb. elementlerin kolaylıkla reaksiyona girmeme özelliğine ne ad verilir ?

- A) Asallık
- B) Asitlik
- C) Bazlık
- D) Nötrleşme
- E) Polimerleşme

4) $\text{CaO}_{(k)} + \text{H}_2\text{O}_{(s)} \rightarrow \text{Ca(OH)}_{2(k)} + \text{ısı}$

tepkimesi ile ilgili;

- I. Kireç söndürme işlemidir.
- II. Fiziksel bir değişimdir.
- III. Ekzotermik bir tepkimedir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

5) NH_4^+ iyonu ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ? (${}^{14}_7\text{N}$, ${}^1_1\text{H}$)

- A) Amonyum iyonudur.
- B) Katyondur.
- C) Toplam elektron sayısı, toplam proton sayısından 1 eksiktir.
- D) Toplam proton sayısı, toplam nötron sayısına eşittir.
- E) N 'nin yükseltgenme basamağı -3 'tür.

6) $\text{I}_2 + 5\text{HClO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HIO}_3 + 5\text{HCl}$

tepkimesinde yer alan yükseltgen ve indirgen maddeler hangileridir ?

Yükseltgen	İndirgen
A) I_2	H_2O
B) I_2	HClO
C) HClO	H_2O
D) HClO	I_2
E) H_2O	HClO

7) Aşağıdakilerden hangisi tanecik boyutu farkından yararlanılarak yapılan bir ayırma yöntemi değildir ?

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

8) Aşağıdaki bileşikler sabit kütle oranlar yasasının belli sistematik ilerleyişini göstermektedir ?

Buna göre boş olan kutucuğa hangi bileşik yazılabilir ?

(H=1, C=12, O=16, N=14, S=32, Na=23, Mg=24, Ca=40, Al=27)

H ₂ O	CO ₂	SO ₃	?	NO
------------------	-----------------	-----------------	---	----

- A) Na₂O B) MgO C) CO D) Al₂O₃ E) CaO

9) Aşağıda verilen Lewis nokta yapılarından hangisi hatalıdır ? (₃Li , ₅B , ₆C , ₇N , ₉F)

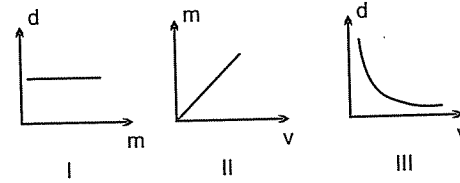
- A) Li• B) •B• C) •C• D) :N: E) [:F:]⁻

- 10) I. HCOOH
II. CH₃ - OH
III. CH₃ - C(=O) - OH

Yukarıda verilen moleküllerden hangileri karboksilli asittir ?

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

11) Aynı sıcaklık ve basınçta saf bir sıvı için çizilen,



grafiklerden hangileri doğrudur ?

(d : özkütle , m : kütle , v : hacim)

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

12) Aynı koşullarda özdeş ve ağzı açık kaplarda bulunan X ve Y sıvılarının birim zamanda buharlaşan molekül sayısı X > Y dir.

Buna göre;

- I. Uçuculuk
II. Buhar basıncı
III. Kaynama sıcaklığı

niceliklerinden hangileri Y sıvısı için daha büyük bir değere sahiptir ?

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

- 13) I. Oksijen - Ozon
II. Döteryum - Trityum
III. Radyoaktif iyot - Radyoaktif olmayan iyot

Yukarıda verilen atom çiftlerinden hangileri birbirinin izotopudur ?

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

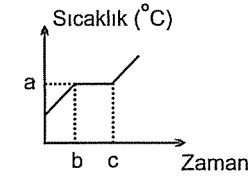
YGS Kimya

Deneme - 4

1) Aşağıda verilen bileşiklerden hangisi organik ?

- A) CO₂ B) NaCl C) CH₃OH
D) AgNO₃ E) K₂CO₃

2) Isıtılmakta olan saf bir sıvının sıcaklık - zaman değişimi grafikte verilmiştir.



Buna göre;

- I. Sıvı a °C 'de buharlaşmaya başlar.
II. Madde miktarı artırılırsa b ve c değerleri büyür.
III. Isıtıcının gücü artırılırsa a değeri küçülür.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

3) Elementler ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisinin doğruluğu kesin değildir ?

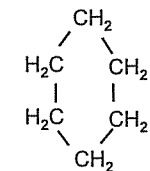
- A) Saf maddelerdir.
B) Tek tür tanecik içerirler.
C) Elektrik akımını iletirler.
D) Kimyasal yöntemlerle daha basit maddelere ayrıştırılamazlar.
E) Sabit basınç altında hal değişimleri süresince sıcaklıkları sabittir.

- 4) I. NaCl_(k) → Na⁺_(suda) + Cl⁻_(suda)
II. H_{2(g)} + 1/2 O_{2(g)} → H₂O_(s)
III. NH_{3(g)} + H₂O_(s) ⇌ NH₄⁺_(suda) + OH⁻_(suda)
- Yukarıda verilen olaylardan hangileri kimyasaldır ?**
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III
D) II ve III E) I,II ve III

5) Aşağıda verilen hidrojen örneklerinden hangisinin kütlesi en küçüktür ?

- A) 1 tane hidrojen atomu
B) 1 tane hidrojen molekülü
C) 1 gram hidrojen atomu
D) 1 mol hidrojen atomu
E) 1 mol hidrojen molekülü

6)



Yukarıda yapı formülü verilen molekül ile ilgili;

- I. Basit formülü CH₂ dir.
II. Aromatik yapıdır.
III. Hidrokarbondur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

7) Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin aynı ortamdaki kaynama noktası en yüksektir ?

($_1\text{H}$, $_6\text{C}$, $_8\text{O}$)

- A) H_2 B) O_2 C) H_2O D) CH_4 E) CO_2

8) I. Tıp

II. Felsefe

III. Metalurji

Yukarıdakilerden hangileri simyanın ilgili olduğu alanlardan biridir ?

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

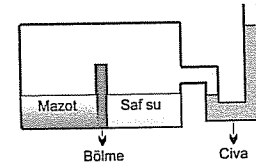
9) Seramiğin üretim aşamalarından hangisi son basamaktır ?

- A) Kurutma
B) Pişirme
C) Sırlama
D) Şekilleme
E) Hamurun hazırlanması

10) Hidrokarbonların yanması sonucu oluşan ürün veya ürünler aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Yalnız CO_2
B) Yalnız H_2O
C) CO_2 ve O_2
D) CO_2 ve H_2O
E) H_2O ve O_2

11)



Sabit sıcaklıkta mazot ile su arasında bölme varken durum şeklindeki gibidir.

Sabit sıcaklıkta bu bölme kaldırılırsa aşağıdaki yargılardan hangileri doğru olur ?

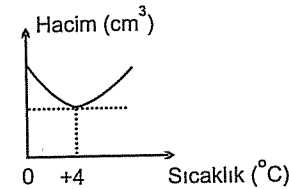
- I. Civa seviyesi sağ kolda yükselir.
II. Oluşan karışım emülsiyondur.
III. Oluşan karışımın kaynama noktası su ile mazot arasında bir değer olur.

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

12) Aşağıdaki atom türlerinden hangisi, aynı elementin özdeş olmayan atomlarını ifade eder ?

- A) İzotop
B) İzoton
C) İzobar
D) İzoelektrik
E) Allotrop

13) Normal basınç altında bir miktar arı suyun hacim - sıcaklık değişimi grafiğinde verilmiştir.



Buna göre;

- I. $+4^\circ\text{C}$ de arı su maksimum özkütle değerine ulaşır.
II. $+4^\circ\text{C}$ de moleküllerin ortalama kinetik enerjisi 0°C dekinden büyüktür.
III. $+4^\circ\text{C}$ de suyun birim hacminin kütlesi 10°C dekinden küçüktür.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

YGS Kimya

Deneme - 5

1) "n" katman sayısını göstermek üzere, bir katmandaki elektron sayısı nasıl hesaplanır ?

- A) n B) n^2 C) 2n
D) $2n^2$ E) $n^2 - 1$

2) Bileşik Hidrofob Hidrofil
I. $\text{C}_2\text{H}_5 - \text{OH}$ $\text{C}_2\text{H}_5 -$ $- \text{OH}$

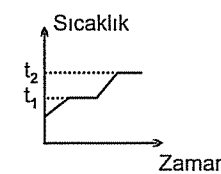
II. $\text{CH}_3 - \text{C}(=\text{O}) - \text{OH}$ $\text{CH}_3 - \text{C}(=\text{O}) -$ $- \text{OH}$

III. NH_2 $\text{C}_6\text{H}_5 -$ $- \text{NH}_2$

Yukarıdaki bileşiklerden hangilerinin hidrofob ve hidrofil grupları yanlış verilmiştir ?

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

3) Bir X maddesinin sıcaklık - zaman değişimi şeklindeki gibidir.



Buna göre X maddesi için;

- I. Saf bir katıdır.
II. Homojen bir sıvı karışımıdır.
III. Saf bir sıvıdır.

yargılarından hangileri doğru olabilir ?

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

4) Aristo 'ya göre aşağıda verilen maddelerden hangisi elementtir ?

- A) Su B) Ağaç C) Şeker
D) Altın E) Bakır

5) Deniz seviyesinde ısıca yalıtılmış bir kaptaki bulunan arı suya bir miktar buz parçası atıldığında toplam buz kütlesinin değişmediği gözleniyor.

Buna göre;

- I. Buzun ve suyun sıcaklıkları 0°C dir.
II. Buzun sıcaklığı 0°C nin altında, suyun sıcaklığı ise 0°C dir.
III. Buzun sıcaklığı 0°C nin altında, suyun sıcaklığı ise 0°C nin üstündedir.

yargılarından hangileri doğru olamaz ?

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

6) İyonik bileşiklerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Sulu çözeltileri elektrolittir.
B) Erime ve kaynama noktaları çok yüksektir.
C) İyonlar arasında kuvvetli elektriksel çekim olduğundan katı halde bulunurlar.
D) Katı halde elektrik akımını iletmezler.
E) Elektron ortaklaşması ile oluşurlar.

7) Organik bileşik sayısının anorganik bileşik sayısından fazla olması karbon elementinin,

- I. Yanıcı olması
- II. Dört bağ yapabilmesi
- III. Allotroplarının bulunması

özelliklerinden hangileri ile ilgilidir ?

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

8) Alkenler ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Genel formülleri C_nH_{2n} dir.
- B) En basit üyeleri etilendir.
- C) Doymamış hidrokarbonlardır.
- D) En az bir tane üçlü bağ içerirler.
- E) Polimerleşebilirler.

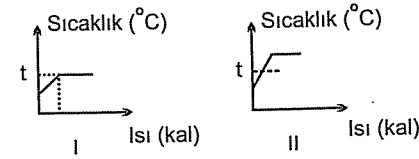
9) Tuğla, toprak çanak, çömlek, çini, fayans ve porselen gibi kilden yapılmış ürünlere ne ad verilir ?

- A) Cam
- B) Seramik
- C) Siva
- D) Kireç
- E) Çimento

10) Kimyasal tepkimelerde, aşağıda verilen niceliklerden hangisi korunmayabilir ?

- A) Kütle
- B) Atom türü
- C) Atom sayısı
- D) Toplam elektron sayısı
- E) Aynı koşullarda hacim

11)



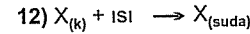
Şekil - 1 deki grafik saf bir sıvının ısıtılması sırasında çizilmiştir.

Şekil -2 deki konumu elde edebilmek için;

- I. Sıvı miktarını artırmak
- II. Sıvı içerisinde uçucu olmayan bir katı çözmek
- III. Sıvıyı açık hava basıncının yüksek olduğu bir ortama götürmek

işlemlerinden hangileri ayrı ayrı uygulanabilir ?

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



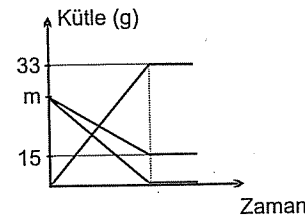
Yukarıda çözünme denklemi verilen X katısı ile hazırlanan doymamış çözeltiyi doymun hale getirmek için;

- I. Çözeltiyi ısıtmak
- II. Bir miktar X katısı eklemek
- III. Aynı sıcaklıkta bir miktar su buharlaştırmak

işlemlerinden hangileri tek başına uygulanabilir ?

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

13)



Şekildeki grafik, kapalı bir kaptaki gerçekleşen tepkimede harcanan ve oluşan maddelerin zamanla kütle değişimine aittir.

Buna göre "m" değeri kaçtır ?

- A) 16
- B) 18
- C) 20
- D) 24
- E) 28

YGS Kimya

Deneme - 6

- 1) I. Elektrik akımını iletme
- II. Atomik yapıya sahip olma
- III. Oda koşullarında gaz halinde bulunma

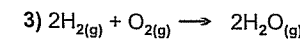
Yukarıda verilen özelliklerden hangileri metaller ve soygazlar için ortaktır ?

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

2) Metil oranj boyası maddesi, asitlerle temas ettiğinde kırmızı rengi, bazlarla ise sarı, nötr ortamlarda ise turuncu rengi alır.

Buna göre, aşağıdaki sulu çözeltilerden hangisinin metil oranj ile verdiği renk doğru belirtilmiştir ?

Çözelti	Renk
A) HCl	Sarı
B) NaCl	Kırmızı
C) NH_3	Sarı
D) KOH	Kırmızı
E) CH_3COOH	Turuncu



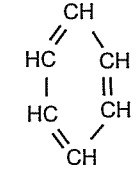
tepkimesi ile ilgili;

- I. Heterojen bir tepkimedir.
- II. Toplam molekül sayısı azalır.
- III. İndirgenme - yükseltgenme tepkimesidir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

4)



Yukarıda yapı formülü verilen molekül ile ilgili;

- I. Hidrokarbondur.
- II. Aromatik yapıdır.
- III. Sikloalkandır.

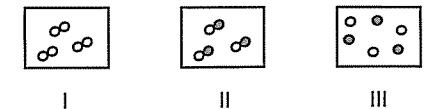
yargılarından hangileri yanlıştır ?

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

5) Aşağıda verilen maddelerden hangisi tek cins tanecek İÇERMEZ ?

- A) Demir
- B) Çelik
- C) Şeker
- D) Buzlu su
- E) Oksijen gazı

6)



Yukarıdaki kaplarda bulunan maddeler için uygun bir eşleme yapılırsa, aşağıdakilerden hangisi doğru olur ? (o, o farklı element atomlarıdır.)

I	II	III
A) Element	Bileşik	Karışım
B) Element	Karışım	Bileşik
C) Bileşik	Element	Karışım
D) Bileşik	Karışım	Element
E) Karışım	Bileşik	Element

7) Yanıcılık, yakıcılık, asitlik, bazlık, asallık vb. temel özellikler aşağıdaki özelliklerden hangisi ile genel-
leştirilebilir ?

- A) Kimyasal özellik
B) Fiziksel özellik
C) Nükleer özellik
D) Biyolojik özellik
E) Ortak özellik

8) Soda veya potasyum katılmış silisli kumun ateşte eritilmesiyle elde edilen sert, saydam ve kırıl-
gan cisim aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Cam B) Seramik C) Fayans
D) Siva E) Çimento

9) Aşağıda verilen bileşiklerden hangisi yanlış adlan-
dırılmıştır ?

Bileşik	Adı
A) CaO	Kalsiyum monoksit
B) MgCl ₂	Magnezyum klorür
C) PCl ₅	Fosfor penta klorür
D) KBr	Potasyum bromür
E) Al ₂ S ₃	Alüminyum sülfür

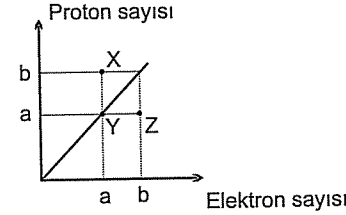
10) CO₂ molekülü ile ilgili;

- I. Apolardır.
II. Lewis gösterimi O::C::O şeklindedir.
III. C 'nin yükseltgenme basamağı +4 tür.

yargılarından hangileri doğrudur ? (_aC , _bO)

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

11)



Tek atomlu X, Y ve Z taneciklerinin proton ve elekt-
ron sayıları grafikte verilmiştir.

Bu tanecikler için yapılan aşağıdaki sınıflandır-
malardan hangisi doğrudur ?

	Nötr	Katyon	Anyon
A)	Z	X	Y
B)	X	Z	Y
C)	X	Y	Z
D)	Y	Z	X
E)	Y	X	Z

12) Aşağıda verilen maddelerden hangisinin suda iyi
çözünmesi beklenir ?

- A) C₆H₆ B) I₂ C) CS₂
D) CCl₄ E) NH₃

13) X, Y ve Z arı maddelerinden oluşturulan X - Y karışı-
mı ayırma hunisi, Y - Z karışımı ise ayrışılabilir-
ma ile bileşenlerine ayrıştırılabilir.

Buna göre;

- I. Üç maddenin de fiziksel hali sıvıdır.
II. X - Y karışımı homojendir.
III. Y ve Z 'nin kaynama noktaları farklıdır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

1) Kovalent bağlar ile ilgili;

- I. Elektron alış - verisi ile oluşur.
II. Ametal - ametal atomları arasında oluşur.
III. Aynı cins veya farklı cins atomlar arasında oluşa-
bilir.

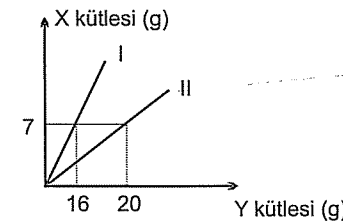
yargılarından hangileri doğrudur ?

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

2) Bazı bir çözelti için aşağıdaki ifadelerden hangisi
yanlıştır ?

- A) Elektrolittir.
B) Asitler ile tuz oluşturur.
C) pH > 7 dir.
D) Kırmızı turnusol kağıdını maviye dönüştürür.
E) [OH⁻] < [H⁺] dir.

3)



X ile Y elementlerinden oluşan iki farklı bileşikte za-
manla kütle değişimi grafikte verilmiştir.

I. bileşiğin formülü XY₂ ise II. bileşiğin formülü
nedir ?

- A) XY B) X₂Y C) X₂Y₃
D) X₂Y₅ E) X₃Y₄

4)

Sıvı	Buhar basıncı (mmHg)
Aseton	231
Dietil eter	534
Civa	0,0018

Bazı sıvıların oda sıcaklığındaki buhar basınçları tab-
loda verilmiştir.

Buna göre;

- I. En uçucu sıvı dietil eterdir.
II. Tanecikler arası çekim kuvveti en büyük olan civa-
dır.
III. Asetonun kaynama noktası civadan yüksek, dietil
eterden düşüktür.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

5) Aşağıdaki karışımlardan hangisi homojendir ?

- A) Koloit
B) Aerosol
C) Çözelti
D) Emülsiyon
E) Süspansiyon

6) Aşağıdakilerin hangisinde, kimyanın temel yasala-
rı ve bunları bulan bilim adamları doğru eşleştiril-
miştir ?

Kütlenin korunumu	Sabit oranlar	Katlı oranlar
A) Dalton	Lavoisier	Proust
B) Proust	Lavoisier	Dalton
C) Dalton	Proust	Lavoisier
D) Lavoisier	Proust	Dalton
E) Lavoisier	Dalton	Proust

7) Yanma olayının gerçekleşebilmesi için;

- I. Yanıcı madde
- II. Yakıcı madde
- III. Tutuşma sıcaklığı

niceliklerinden hangileri gerekir ?

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

8) Aşağıda verilen olaylardan hangisi kimyasaldır ?

- A) Mumun erimesi
B) Petrolün damıtılması
C) Bakır telin elektrik akımını iletmesi
D) Piliin elektrik üretmesi
E) Yüksek sıcaklıkta cam hamurunun şekillendirilmesi

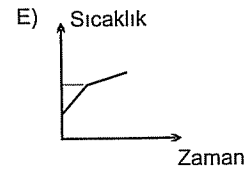
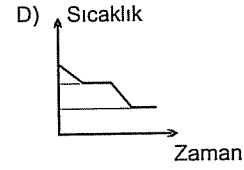
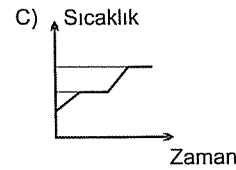
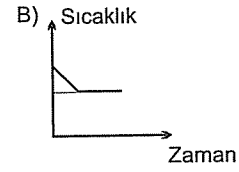
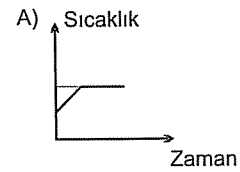
9) PVC, teflon, doğal ve sentetik kauçuk gibi maddelerin genel adı aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Monomer
B) Dimer
C) Polimer
D) İzomer
E) Allotrop

10) Elementler ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Arı maddelerdir.
B) Atomik ve moleküler yapıda bulunabilirler.
C) Semboller ile gösterilirler.
D) Proton sayıları ayırt edici özelliklidir.
E) Kimyasal yöntemler ile ayrıştırılabilirler.

11) Alkol - su karışımının ısıtılmasına ait sıcaklık zaman grafiği aşağıdakilerden hangisidir ?



12) Hidrokarbonlar ile ilgili;

- I. C, H ve O elementlerini içerirler.
- II. Açık zincirli ve halkalı yapıları bulunur.
- III. Alifatik veya aromatik yapıda bulunabilirler.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13) Aşağıda verilen bileşik çiftlerinin hangisinde elementlerin kütlece yüzde bileşimleri eşittir ?

- A) CH_4 , C_2H_2
B) CH_4 , C_2H_4
C) C_2H_2 , C_2H_4
D) C_2H_4 , C_3H_6
E) C_2H_4 , C_3H_8

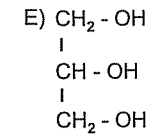
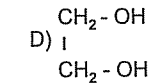
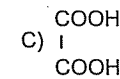
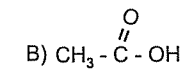
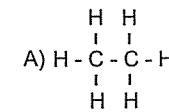
YGS Kimya

Deneme - 8

1) Aşağıda verilen isimlerden hangisinin kimya bilimine katkısı olmamıştır ?`

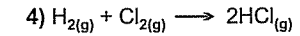
- A) Ernest Rutherford
B) Antoine Lavoisier
C) James Chadwick
D) Michael Faraday
E) Vincent van Gogh

2) Glikol (etandiol) molekülünün yapı formülü aşağıdakilerden hangisidir ?



3) Aşağıdaki olaylardan hangisi fizikseldir ?

- A) Grizu patlaması
B) Suyun elektrolizi
C) Buğdayın öğütülmesi
D) Gıdaların sindirilmesi
E) Sütten peynir eldesi



tepkindesi için aşağıdaki niceliklerden hangisi ko-
runmaz ?

- A) Kütle
B) Aynı koşullarda hacim
C) Atom sayısı
D) Molekül sayısı
E) Molekül türü

5) Oda sıcaklığında bulunan eşit kütleli X ve Y sıvıları özdeş ısıtıcılarla eşit süre ısıtıldığında X 'in sıcaklık artışının daha fazla olduğu gözleniyor.

Bu gözlem aşağıdakilerden hangisi ile açıklanabilir ?

- A) Hacimlerinin farklı olması
B) Öz ısılarının farklı olması
C) Öz kütlelerinin farklı olması
D) Kaynama noktalarının farklı olması
E) Genleşme katsayılarının farklı olması

6)

[illegible]

Periyodik cetvelde yerleri belirtilen elementler ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır ?

- A) X ve Y metaldir.
B) X ve T aynı gruptadır.
C) Y, 4. periyot elementidir.
D) T'nin atom numarası 9 dur.
E) Z, 8A grubundadır.

7) XBr_2 bileşiği kütlece % 20 X elementi içeriyor.

Buna göre X 'in atom kütlesi kaçtır ? (Br : 80)

- A) 20 B) 24 C) 40 D) 56 E) 60

8) Plastik, naylon, nişasta, selüloz gibi maddelerin en basit birimi aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) İzomer
B) Monomer
C) Polimer
D) İndirgen
E) Yükseltgen

9) Katlı oranlar yasasına göre, iki element birden fazla bileşik oluşturuyor ise elementlerden birinin sabit miktarı ile diğerinin değişen miktarları arasında katlı bir oran vardır.

Buna göre, Fe_2O_3 ve Fe_3O_4 bileşiklerinde oksijen atomları arasındaki katlı oran kaçtır ?

- A) 1/2 B) 3/2 C) 4/3 D) 5/8 E) 9/8

10) Bileşik ve çözeltiler ile ilgili;

- I. Homojenlik
II. Farklı tür atom içerme
III. Bileşenlerinin özelliklerini gösterme

özelliklerinden hangileri ortaktır ?

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

11) Madde

Kullanım alanı

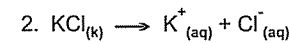
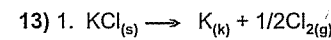
- I. H_2O_2 Tıpta ve saç boyamada
II. Cl_2 Mikrop öldürücü (içme sularının mikropplardan arındırılmasında) ve ağartıcı
III. O_2 Tıpta (belli bir süre solunum güçlüğü çeken hastalarda) ve kaynakçılıkta

Yukarıda verilen maddelerden hangilerinin kullanım alanı doğru verilmiştir ?

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

12) Aşağıdaki maddelerden hangisi element molekülüdür ?

- A) Fe B) O_2 C) H_2O
D) NaCl E) $C_6H_{12}O_6$



Yukarıda verilen değişimler için aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) 1. değişimde elektroliz işlemi uygulanmıştır.
B) 2. değişimde çözelti hazırlanmıştır.
C) KCl 'nin sulu çözeltisi elektriği iletir.
D) Her iki değişimde atom cinsi korunur.
E) Her iki değişimde KCl 'nin kimyasal yapısı değişmez.

YGS Kimya

Deneme - 9

1) Aşağıdakilerden hangisi Aristo 'ya göre kuru ve soğuk özelliklere sahip bir elementtir ?

- A) Ateş B) Su C) Toprak
D) Demir E) Hava

2) XY bileşiğinde X kütlesinin Y kütlesine oranı 7/16 dır.

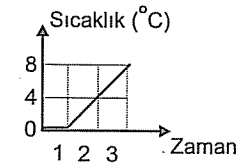
Eşit kütlede X ve Y alınarak tam verimle XY bileşiği oluşturulursa;

- I. Artan X kütlesi, harcanan X kütlesinden büyüktür.
II. Harcanan Y kütlesi, artan X kütlesinden küçüktür.
III. Oluşan XY kütlesi, başlangıçta alınan X ve Y kütleri toplamına eşittir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

3)



Şekildeki grafik bir miktar buzun deniz seviyesinde ısıtılmasına aittir.

Buna göre;

- I. 1. bölgede buz erimektedir.
II. 2. bölgede suyun yoğunluğu artmaktadır.
III. 3. bölgede suyun yoğunluğu azalmaktadır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

4) C_2H_2 molekülünün Lewis gösterimi aşağıdakilerden hangisidir ? (${}_6C$, ${}_1H$)

- A) $H \cdot \cdot C \cdot \cdot H \cdot \cdot C$
B) $H \cdot \cdot C :: C \cdot \cdot H$
C) $C \cdot \cdot H :: C \cdot \cdot H$
D) $H \cdot \cdot C :: C \cdot \cdot H$
E) $H \cdot \cdot C :: H \cdot \cdot C$

5) 1 litre X gazı, 4 litre O_2 gazı ile birleşerek 3 litre CO_2 gazı ve 2 litre H_2O buharı oluşturuyor.

Ölçümler aynı koşullarda yapıldığına göre X gazının formülü aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) C_2H_4 B) C_3H_4 C) C_3H_6
D) C_3H_8 E) C_4H_6

Madde	E.N (°C)	K.N (°C)
Oksijen (O_2)	-219	-183
Karbondioksit (CO_2)	-57	-78
Karbon disülfür (CS_2)	-112	46

Yukarıda erime ve kaynama noktaları verilen maddeler ile ilgili;

- I. Oda sıcaklığında CS_2 'nin fiziksel hali sıvıdır.
II. O_2 kovalent, CO_2 ve CS_2 ise iyonik yapıdır.
III. CO_2 'nin kaynadığı sıcaklıkta O_2 'nin fiziksel hali katıdır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

7) Modern kimyanın babası sayılan ve polimer, izomer, allotrop gibi kavamları bilim dünyasına kazandıran kimyager aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Dalton
B) Berzelius
C) Avagadro
D) Lavoisier
E) Proust

8) Aşağıdakilerden hangisi Avagadro sayısı kadar atom içermez ? (H : 1 , Fe : 56)

- A) 1 gram H_2 molekülü
B) 1 mol O_2 molekülü
C) 56 gram Fe atomu
D) 0,2 mol CH_4 molekülü
E) 1 atom - gram Mg

9) $0^\circ C$ 'de bir miktar buz ile $25^\circ C$ 'de bir miktar su karıştırıldığında $0^\circ C$ 'de su oluşuyor.

Buna göre, aşağıdaki değişimlerden hangisi tek başına yapıldığında kapta erimemiş buz kalır ?

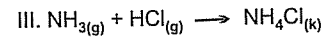
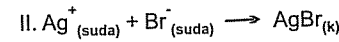
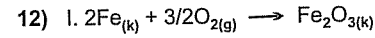
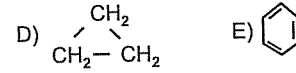
- A) Suyun kütlesini azaltmak
B) Buzun kütlesini azaltmak
C) Suyun sıcaklığını artırmak
D) Buzun kütlesini azaltıp, suyun sıcaklığını artırmak
E) Suyun kütlesini ve sıcaklığını artırmak

10) Aşağıdaki maddelerden hangisi bir çözelti örneği değildir ?

- A) Hava
B) Sirke
C) Bronz
D) Kurşun
E) Kolonya

11) Aşağıda verilen bileşiklerden hangisi anorganiktir ?

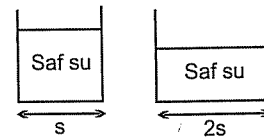
- A) CCl_4
B) C_2H_6
C) CH_3COOH



Yukarıda verilen tepkimelerden hangileri indirgenme - yükseltgenme tepkimesidir ?

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

13)



Şekildeki kaplarda aynı sıcaklıkta eşit kütlelerde saf su bulunmaktadır.

Saf su örnekleri için;

- I. Hacim
II. Buharlaşma hızı
III. Buhar basıncı

niceliklerinden hangileri aynıdır ?

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

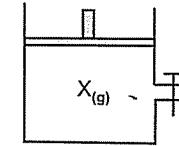
YGS Kimya

Deneme - 10

1) Aşağıdaki olaylardan hangisi bir buharlaşma olayı değildir ?

- A) Islak çamaşırların kuruması
B) Denizden çıkan kişinin üşmesi
C) Soğuk havalarda camların buğulanması
D) Toprak testilerde suyun sürekli soğuk kalması
E) Avuç içine damlatılan kolonyanın serinlik hissi vermesi

2)



Şekildeki sisteme aşağıdaki işlemler ayrı ayrı uygulanıyor.

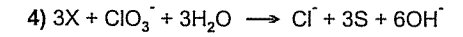
- I. Piston sabit iken sıcaklığı artırmak
II. Piston serbest iken sıcaklığı azaltmak
III. Piston serbest iken bir miktar daha $X_{(g)}$ eklemek

Bu işlemler sonucunda gaz yoğunluğundaki değişim aşağıdakilerden hangisidir ?

I	II	III
A) Artar	Azalır	Değişmez
B) Azalır	Artar	Değişmez
C) Değişmez	Azalır	Artar
D) Değişmez	Artar	Değişmez
E) Azalır	Değişmez	Azalır

3) Aşağıdaki metal tozları karışımlarından hangisi mıknatıs yardımı ile bileşenlerine ayrıştırılabilir ?

- A) Fe + Co
B) Ni + Al
C) Cu - Au
D) Fe + Ni
E) Al + Cu



Denkleştirilmiş tepkime denklemindeki X aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) SO_4^{-2}
B) S^{+2}
C) S^{-2}
D) SO_2
E) HSO_4^-

5) Su ve etil alkol ağzı açık bir kapta eşit kütlelerde karıştırılıyor. Zamanla kaptaki çözeltide suyun kütlece yüzdesinin daha yüksek olduğu gözleniyor.

Bu olaydan,

- I. Alkolün özkütlesi sudan daha düşüktür.
II. Suyun buhar basıncı alkolden daha yüksektir.
III. Alkolün moleküller arası çekim kuvveti suya göre daha zayıftır.

sonuçlarından hangilerine ulaşılabilir ?

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

6) Eşit hacimli iki sıvının,

- I. Kütleleri
II. Özkütleleri
III. Kaynama noktaları

bilinmektedir.

Bu iki sıvıyı birbirinden ayırt etmek için yukarıdaki özelliklerden hangileri kullanılabilir ?

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

7) Çoklu bağların (ikili veya üçlü bağ) açılarak moleküllerin birbirine bağlanması ile oluşan ürün aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Monomer
- B) Polimer
- C) İzomer
- D) Tuz
- E) Alkol

8) Saf bir madde için aşağıdaki niceliklerden hangisi madde miktarına bağlı değildir ?

- A) Kütle
- B) Hacim
- C) Eylemsizlik
- D) Donma noktası
- E) Kaynama süresi

9) Pozitif iyonların yapısı ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi her zaman doğrudur ?

- A) Atom numarası elektron sayısından büyüktür.
- B) Soygaz kararlılığındadır.
- C) Proton sayısı nötron sayısından büyüktür.
- D) Elektron sayısı nötron sayısından küçüktür.
- E) Atom numarası nötr atomunkinden küçüktür.

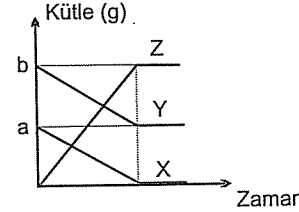
10) Aşağıda verilen maddelerden hangisi organik değildir ?

- A) Protein
- B) Bitkisel yağlar
- C) Şeker
- D) Nişasta
- E) Çamaşır sodası

11) Formik asit (metanoik asit) molekülünün yapı formülü aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) CH_3OH
- B) CH_3COOH
- C) $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$
- D) $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{OH}$
- E) $\begin{array}{c} \text{COOH} \\ | \\ \text{COOH} \end{array}$

12)



X ve Y elementlerinden Z bileşiğinin oluşumunu ait kütle değişimi grafikte verilmiştir.

Buna göre;

- I. Tepkime tam verimle gerçekleşmiştir.
- II. b - a gram Y kullanılmıştır.
- III. Z bileşiğinde X 'in Y 'ye kütlece birleşme oranı a/b dir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13) Besinlerin enzimler yardımı ile daha küçük moleküllere parçalanması olayına sindirim denir.

Buna göre, yediğimiz besinlerde bulunan aşağıdaki maddelerden hangisi sindirime uğrar ?

- A) Glikoz
- B) Nişasta
- C) Alkol
- D) Vitaminler
- E) Madensel tuzlar

YGS Kimya

Deneme - 11

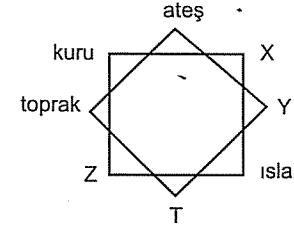
1) Bir bileşiğin üç fiziksel hali için;

- I. Özkütle
- II. Potansiyel enerji
- III. Molekül formülü

niceliklerinden hangileri aynıdır ?

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

2)

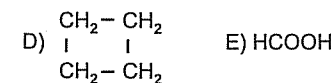


Aristo 'nun madde tanımına göre X, Y, Z ve T ile gösterilen nicelikler aşağıdakilerden hangisidir ?

X	Y	Z	T
A) Sıcak	Soğuk	Su	Hava
B) Soğuk	Su	Hava	Sıcak
C) Sıcak	Hava	Soğuk	Su
D) Su	Soğuk	Sıcak	Hava
E) Sıcak	Hava	Su	Soğuk

3) Aşağıda verilen bileşiklerden hangisi organik olmasına rağmen hidrokarbon değildir ?

- A) CaO
- B) CH_4
- C) H_2SO_4



4) X ve Y elementleri aralarında bir tür bileşik oluşturuyor. Bu bileşikten çeşitli miktarlarda örnekler alınarak analiz ediliyor ve bileşiği oluşturan X ile Y kütleleri bulunuyor.

Buna göre aşağıdaki örneklerden hangisi bu bileşiğe ait olamaz ?

	X kütle (g)	Y kütle (g)
A)	0,6	0,4
B)	1,5	1,0
C)	1,6	1,2
D)	2,1	1,4
E)	2,7	1,8

5) Aynı koşullarda bulunan H_2 ve O_2 gazları için;

- I. Yoğunlaşma noktası
- II. Genleşme katsayısı
- III. Aynı çözünücüdeki çözünürlük

niceliklerinden hangileri ayırt edici olarak kullanılabilir ?

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

6) 25°C 'de X tuzunun doymuş çözeltisi kütlece % 20 oranında X içermektedir.

Buna göre, aynı sıcaklıkta 50 gram suda en fazla kaç gram X tuzu çözünür ?

- A) 8
- B) 10
- C) 12,5
- D) 15
- E) 17,5

7) Çözünme olayı ile ilgili;

- I. Polar yapılı maddeler polar çözücülerde daha iyi çözünür.
- II. Uçucu olmayan bir katının suda çözünmesi suyun donma noktasını artırır.
- III. Gazların suda çözünmesi sırasında düzensizlikleri artar.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

8) 0°C 'de eşit kütleli buz ve su örnekleri için;

- I. Hacim
- II. Özkütle
- III. Molekül sayısı

niceliklerinden hangileri farklıdır ?

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

9) Bir element maksimum yükseltgenme basamağına sahip ise o elementin bileşikler yanma tepkimesi vermez.

Buna göre aşağıdaki bileşiklerden hangisi yanmaz ? ($_6C$, $_7N$, $_8O$, $_{16}S$)

- A) CO B) CO₂ C) SO₂
D) NO E) NO₂

10) İki ya da daha fazla metalin bir arada eritilip birine karıştırılıp soğutulmasıyla elde edilen metal özelliğindeki maddelere ne ad verilir ?

- A) Oksit
B) Alaşım
C) Tuz
D) Cam
E) Porselen

11) X atomu elektron alarak X^m iyonuna dönüşüyor.

Buna göre;

- I. X^m bir katyondur.
- II. X atomu ile X^m iyonunun çekirdek yükleri aynıdır.
- III. X atomu ile X^m iyonunun kimyasal özellikleri farklıdır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

12) Yağlar, protein ve karbonhidratların sindiriminin başladığı yerler aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir ?

Yağlar	Protein	Karbonhidrat
A) Mide	İnce bağırsak	Ağız
B) İnce bağırsak	Mide	Ağız
C) Ağız	Mide	İnce bağırsak
D) Mide	Ağız	İnce bağırsak
E) İnce bağırsak	Ağız	Mide

13) Katısı ile dengede olan bir tuzun doygun sulu çözeltisine;

- I. Su ilave etmek
- II. Sıcaklığı artırmak
- III. Çözeltiyi karıştırmak

işlemlerinden hangileri uygulanırsa tuzun sudaki çözünürlüğü değişmez ?

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

YGS Kimya

Deneme - 12

1) X₂Y bileşiğinde 7 gram X, 4 gram Y ile tam olarak birleşmektedir.

Buna göre, 38 gram X₂Y₃ bileşiğinde kaç gram X bulunur ?

- A) 7 B) 10,5 C) 14 D) 17,5 E) 21

2) Karışım

Ayırma yöntemi

X	Süzme
Y	Ayırma hunisi
Z	Ayrımsal damıtma

Yukarıda bazı karışımlar ve bu karışımları ayırmada kullanılan yöntemler verilmiştir.

Buna göre;

- I. X ve Y heterojen, Z ise homojendir.
- II. Y, sıvı - sıvı karışımıdır.
- III. Z, özkütle farkı ile bileşenlerine ayrılır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

3) Bir tuzun sulu çözeltisi ile ilgili;

- I. pH = 7 dir.
- II. Metal ve ametal iyonları içerir.
- III. Elektrik akımını iletir.

yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur ?

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

4) CuO bileşiği ile ilgili;

- I. Bakır (II) oksit olarak adlandırılır.
- II. Kütlece % 80 Cu elementi içerir.
- III. Cu 'nun yükseltgenme basamağı +2 dir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

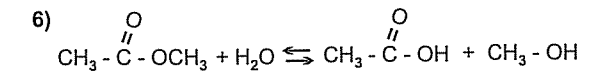
(Cu : 64 , O : 16)

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

5) I. Tarım ilaçlarının bilinçsiz ve gereksiz kullanılması
II. Nükleer reaktörlerden radyasyon yayılması
III. Sanayi ve evsel atıkların çevreye gelişigüzel bırakılması

Yukarıdakilerden hangileri çevre kirliliğine sebep olan etmenlerdendir ?

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



Yukarıda verilen tepkime türü aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Hidroliz
B) Polimerleşme
C) Esterleşme
D) Nötrleşme
E) Sabunlaşma

7) Aynı sıcaklık ve basınçta X, Y ve Z saf maddelerinin fiziksel halleri aşağıda verilmiştir.

X : Sıvı

Y : Gaz

Z : Sıvı - gaz

Buna göre X, Y ve Z maddelerinin kaynama sıcaklıkları arasındaki ilişki nedir ?

- A) $X > Y > Z$ B) $X > Z > Y$ C) $Y > Z > X$
D) $Y > X > Z$ E) $Z > X > Y$

8) I. Elton John

II. Antoine Lavoisier

III. Jons Jakob Berzelius

Yukarıda verilen isimlerden hangileri kimya bilimine katkı sağlamıştır ?

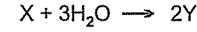
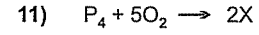
- A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II
D) II ve III E) I, II ve III

9) Elmas ve grafit ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Elektrik iletkenlikleri farklıdır.
B) Molekül geometrileri aynıdır.
C) Aynı elementin atomlarıdır.
D) Kimyasal tepkimeye girme istekleri farklıdır.
E) Yanma ürünleri aynıdır.

10) Aşağıdakilerden hangisinin tek başına bilinmesi bir elementin periyodik cetveldeki yerini bulabilmek için yeterli değildir ?

- A) Proton sayısı
B) Nötron sayısı
C) Çekirdek yükü
D) Atom numarası
E) Nötr haldeki elektron sayısı



tepkime denklemlerine göre, X 'in içerdiği atom sayısı ve Y 'nin formülü aşağıdakilerden hangisidir ?

	X 'in atom sayısı	Y 'nin formülü
A)	5	P_2O_3
B)	6	H_3PO_3
C)	6	H_3PO_4
D)	7	H_2PO_3
E)	7	H_3PO_4

12) I. X atomunun elektron sayısı X^+ iyonunkinden fazladır.

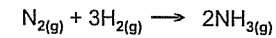
II. Y^+ iyonunun elektron sayısı Y^{+2} iyonunkinden azdır.

III. Z^- iyonunun elektron sayısı Z atomunkinden fazladır.

Yukarıda atom ve iyonlar için verilen bilgilerden hangileri doğrudur ?

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

13) Eşit hacimli N_2 ve H_2 gazlarının



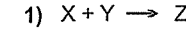
denkleminde göre tam verimle reaksiyonunda, aynı koşullarda 30 litre NH_3 gazı elde edilmiştir.

Buna göre, artan gazın türü ve hacmi aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir ?

- A) 10 litre H_2
B) 15 litre N_2
C) 15 litre H_2
D) 30 litre N_2
E) 30 litre H_2

YGS Kimya

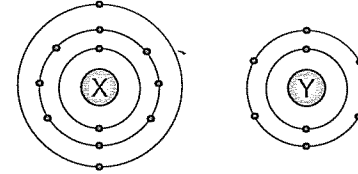
Deneme - 13



Yukarıdaki kimyasal tepkime denklemini için aşağıda verilen ifadelerden hangisi kesinlikle yanlıştır ?

- A) X bir bileşiktir.
B) X bir elementtir.
C) Y bir elementtir.
D) Y bir bileşiktir.
E) Z bir elementtir.

2)



Katman elektron dağılımları verilen X ve Y elementlerinin oluşturacağı kararlı bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir ?

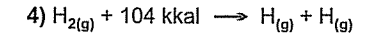
- A) XY B) XY_2 C) X_2Y
D) XY_3 E) X_2Y_3

3) Madde	E.N ($^{\circ}C$)	K.N ($^{\circ}C$)
X	-10	60
Y	20	85

X ve Y saf maddelerinin erime ve kaynama noktaları tabloda verilmiştir.

Buna göre, X ve Y ile hangi sıcaklıkta hazırlanan karışımın homojen olduğu kesindir ?

- A) -15 B) -5 C) 30 D) 70 E) 90



tepkimesi ile ilgili;

- I. H_2 nin oluşumu ekzotermiktir.
II. H atomları H_2 den daha karardır.
III. H_2 molekülü kovalent bağ içerir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

5) Suda çözünmeyen X, Y ve Z saf katılarının özkütleleri sırası ile 0,8, 1,5 ve $2,4 \text{ g/cm}^3$ tır.

Buna göre;

- I. X ile Y
II. X ile Z
III. Y ile Z

ikili karışımlarından hangileri su kullanılarak bileşenlerine ayrıştırılabilir ? ($d_{su} = 1 \text{ g/cm}^3$)

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

6) Çamaşır sodası ile ilgili;

- I. Kimyasal formülü $NaClO$ dur.
II. Suda sertlik yapan iyonları karbonat halinde çöktürür.
III. Suda çözündüğünde bazik ortam oluşur.

bilgilerinden hangileri doğrudur ?

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

7) Aşağıda verilen özelliklerden hangisi madde miktarından bağımsızdır ?

- A) Kütle
- B) Hacim
- C) Özkütle
- D) Tanecikli yapı
- E) Eylemsizlik

- 8) I. Proton
II. Nötron
III. Elektron

Yukarıda verilen taneciklerden hangileri atomun çekirdeğinde bulunan yüklü taneciklerdir ?

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

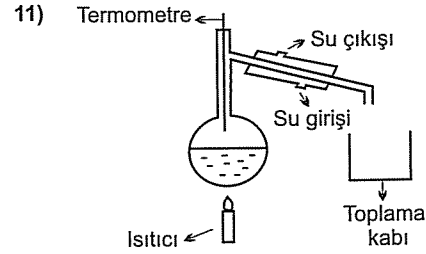
9) XY_3 bileşiğinin kütlece % 40 'ı X olduğuna göre XY_2 bileşiğinin kütlece yüzde kaç Y dir ?

- A) 20
- B) 25
- C) 50
- D) 60
- E) 75

10) Oksijen ile iyonik bağlı XO ve X_2O_3 bileşiklerini

oluşturabilen X elementinin nitrat (NO_3^-) kökü ile oluşturabileceği bileşik çifti aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) XNO_3 , $X(NO_3)_2$
- B) XNO_3 , $X(NO_3)_3$
- C) X_2NO_3 , $X(NO_3)_2$
- D) $X(NO_3)_2$, $X(NO_3)_3$
- E) $X(NO_3)_2$, $X_2(NO_3)_3$



Yukarıda verilen ayırma yöntemi ile ilgili;

- I. Damıtma düzeneğidir.
- II. Bu yöntem ile elde edilen sıvıya destilat denir.
- III. Yoğunluk farkından yararlanılır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

12) Eski çağ ve orta çağ insanların kullandıkları aşağıdaki maddelerden hangisinin günümüzdeki formülü yanlış verilmiştir ?

Eski çağdaki adı	Günümüzdeki formülü
A) Göztaşı	$CuSO_4$
B) Şap	$KAl(SO_4)_2 \cdot 12H_2O$
C) Zaç yağı	H_2SO_4
D) Kıbrıs taşı	$FeSO_4$
E) Hint güherçilesi	Na_2SO_4

13) İkili veya üçlü bağ içermeyen hidrokarbonlar ile ilgili;

- I. Doymuş hidrokarbonlardır.
- II. Suda çözünmezler.
- III. Halkalı yapılarına sikloalkan adı verilir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

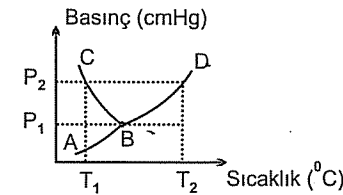
YGS Kimya

Deneme - 14

1) Metaller ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Bileşik oluştururken indirgen özellik gösterirler.
- B) Katı ve sıvı halde elektrik akımını iletirler.
- C) Moleküler yapıda bulunabilirler.
- D) Çoğu oda koşullarında katı halde bulunur.
- E) Kendi aralarında alaşım adı verilen karışımları oluştururlar.

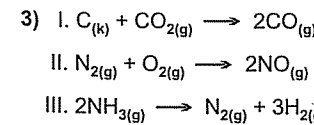
2)



Saf bir maddenin üçlü faz diyagramı grafikteki gibidir.

Buna göre, aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır ?

- A) AB süblimleşme eğrisidir.
- B) Basınç arttıkça erime noktası yükselir.
- C) P_2 cmHg basınçta kaynama noktası T_2 °C dir.
- D) B noktasında maddenin üç fiziksel hali dengededir.
- E) Basıncın P_1 cmHg, sıcaklığın T_2 °C olduğu bir ortamda maddenin fiziksel hali gazdır.



Aynı sıcaklık ve basınçta gerçekleşen yukarıdaki tepkimelerin hangilerinde toplam hacim artar ?

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

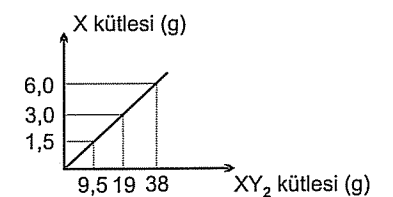
4) İki maddenin birbiri içerisinde çözünebilmesi için aşağıdaki koşullardan hangisi gereklidir ?

- A) İyonlaşabilme özelliğine sahip olmaları
- B) Molekül yapılarının benzer olması
- C) Eşit kütlede karıştırılmaları
- D) Özkütlelerinin farklı olması
- E) Kaynama noktalarının yakın olması

5) Hf, F_2 ve HF tanecikleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur ?

- A) Hf element , F_2 ve HF bileşiktir.
- B) Hf ve F_2 element , HF bileşiktir.
- C) Hf ve HF bileşik , F_2 elementtir.
- D) Hf , F_2 ve HF elementtir.
- E) Hf , F_2 ve HF bileşiktir.

6)



Şekildeki grafikte harcanan X kütlesi ile oluşan XY_2 kütlesi arasındaki değişim belirtilmiştir.

Buna göre Y 'nin atom kütlesi kaçtır ? (X : 12)

- A) 14
- B) 16
- C) 24
- D) 32
- E) 35

7) NH_3 gazının suda çözünmesi ile oluşan çözelti ile ilgili;

- I. Baziktir.
- II. NH_4^+ ve OH^- iyonları içerir.
- III. Kimyasal bir reaksiyondur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

8) ${}_1\text{X}$, ${}_8\text{Y}$ ve ${}_{20}\text{Z}$ elementlerinden oluşan X_2 , X_2Y ve ZY maddelerinin içerdiği bağ türleri aşağıdakilerden hangisidir ?

X_2	X_2Y	ZY
A) Kovalent	Kovalent	İyonik
B) Kovalent	İyonik	İyonik
C) İyonik	Kovalent	Kovalent
D) İyonik	İyonik	Kovalent
E) Kovalent	İyonik	Kovalent

9) Aşağıda verilen iyon ve bileşiklerden hangisinde altı çizilen elementin yükseltgenme basamağı +6'dır ?

(H, Na ve K : 1A , Ca : 2A , O : 6A grubundadır.)

- A) CaSO_4
- B) KMnO_4
- C) $\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$
- D) HSO_4^-
- E) CrO_4^{2-}

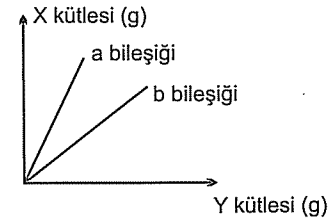
10) Aynı elementin farklı yüklü iyonları için;

- I. Yarıçapları
- II. Elektron sayısı
- III. Atom numaraları

niceliklerinden hangileri eşittir ?

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

11)



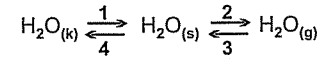
X ile Y elementlerinden oluşan a ve b bileşik çifti,

	a bileşiği	b bileşiği
I.	X_2Y	XY_2
II.	XY_2	X_2Y_3
III.	X_2Y_3	X_3Y_4

yukarıda verilenlerden hangileri olabilir ?

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

12)



Arı suya ait hal değişimleri yukarıdaki şemada numaralandırılmış oklarla gösterilmiştir.

Bu hal değişimleri ile ilgili;

- I. 1 nolu değişimde maddenin özkütlesi artar.
- II. 2 nolu değişim sonunda madde en düzensiz hale geçer.
- III. 4 nolu değişimde hacim artışı gerçekleşir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13) Güneş enerjisi ile ilgili;

- I. Yenilenebilir enerjidir.
- II. Alternatif enerji kaynağıdır.
- III. Çevre kirliliği yaratmaz.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

YGS Kimya

Deneme - 16

1)	Basınç (atm)	Sıcaklık ($^{\circ}\text{C}$)
I.	0,1	20
II.	0,2	10
III.	0,2	20

Yukarıda verilen basınç ve sıcaklık değerlerinde bir gazın sudaki çözünürlük değerleri arasındaki ilişki nedir ?

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

2) Sabit sıcaklık ve basınçta hacmi artırılan saf bir sıvının;

- I. Kütlesi artar.
- II. Yoğunluğu azalır.
- III. Kaynama sıcaklığı değişmez.

yargılarından hangileri doğrudur ?

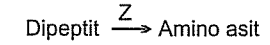
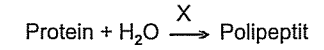
- A) Yalnız I
- B) Yalnız II
- C) Yalnız III
- D) I ve III
- E) I, II ve III

3) Kapalı formülleri aynı, açık formülleri farklı olan moleküllere izomer bileşikler denir.

Buna göre, aşağıdaki bileşik çiftlerinden hangisi birbirinin izomeridir ?

- A) Etilen, asetilen
- B) Metan, etan
- C) Etilen, siklopropan
- D) Propen, siklopropan
- E) Siklopropan, siklobütan

4) Proteinlerin hidroliz tepkimesiyle kendilerini meydana getiren amino asitlere ayrılma süreci aşağıda verilmiştir.



Bu tepkimelerde kullanılan X, Y ve Z enzim türleri aşağıdakilerden hangisidir ?

X	Y	Z
A) Pepsin	Tripsin	Erepsin
B) Erepsin	Tripsin	Pepsin
C) Pepsin	Erepsin	Tripsin
D) Tripsin	Pepsin	Erepsin
E) Erepsin	Pepsin	Tripsin

5) Kaplıcalar aşağıdaki enerji türlerinden hangisine örnektir ?

- A) Nükleer enerji
- B) Güneş enerjisi
- C) Jeotermal enerji
- D) Hidroelektrik enerji
- E) Dalga enerjisi

6) 5 litre N_2 ve 10 litre O_2 gazları aynı koşullarda tepkimeye girdiğinde 4 litre N_xO_y gazı oluşurken 1 litre N_2 gazı artıyor.

Buna göre, N_xO_y gazının molekül formülü aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) N_2O
- B) NO_2
- C) N_2O_3
- D) N_2O_4
- E) N_2O_5

7) 50 gramlık Fe katısının bir kısmı oksitlenerek Fe_2O_3 katısına dönüştüğünde katı kütlesinde 15 gramlık artış gerçekleşiyor.

Buna göre, Fe katısının yüzde kaç oksitlenmiştir ?
(Fe : 56 , O : 16)

- A) 20 B) 40 C) 60 D) 70 E) 80

8) Aşağıdakilerden hangisinde verilen madde sınıfının karşısındaki örnek **yanlıştır** ?

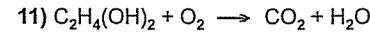
Madde sınıfı	Örnek
A) Çözelti	Serum
B) Alaşım	Madeni para
C) Koloit	Süt
D) Element	Oksijen
E) Bileşik	Tuzlu su

9) Aşağıdaki ayırma yöntemlerinden hangisi petrolün arıtılmasında kullanılır ?

- A) Ayırma hunisi
B) Ayrımsal damıtma
C) Ayrımsal kristallendirme
D) Ekstraksiyon (özütme)
E) Flotasyon (yüzdürme)

10) Tepkimeler ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi **yanlıştır** ?

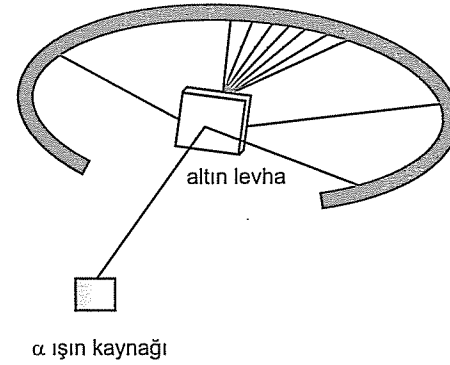
- A) Bir maddenin oksijen ile tepkimesine yanma denir.
B) Asit - baz tepkimelerine nötrleşme adı verilir.
C) Nötrleşme tepkimelerinde elektron alış veriş gerçekleşmez.
D) Analiz tepkimeleri birleşme tepkimeleri olarak da isimlendirilir.
E) Sindirim vücudumuzda gerçekleşen bir hidroliz tepkimesidir.



tepkime denklemini **en küçük tamsayılar** ile denkleştirilirse O_2 'nin katsayısı kaç olur ?

- A) 2 B) 3 C) 4 D) 5 E) 7

12)



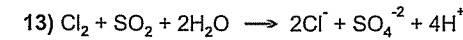
Rutherford şekildedeki gibi ince bir altın levha üzerine α ışınlarını gönderdiğinde ışınların büyük bir kısmının herhangi bir sapmaya uğramadığı, küçük bir kısmının ise belirli açılarla saptığını gözlemliyor.

Rutherford bu gözlem ile;

- I. Atom büyük ölçüde boşluklardan oluşur.
II. Pozitif yükler, çekirdek denilen küçük bir hacimde toplanmıştır.
III. Elektronlar çekirdekten belirli uzaklıklarda küresel yörüngelerde bulunur.

ifadelerden hangilerine ulaşmıştır ?

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



tepkimesi ile ilgili;

- I. Asidik ortamda gerçekleşmiştir.
II. Cl_2 indirgenmiştir.
III. SO_2 yükseltgen maddedir.

yargılarından hangileri **doğrudur** ?

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

YGS Kimya

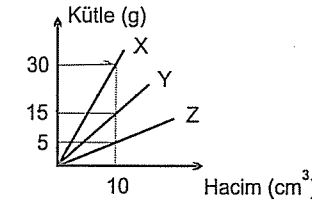
Deneme - 17

- 1) I. Nükleer enerji
II. Rüzgar enerjisi
III. Jeotermal enerji

Yukarıda verilen enerji türlerinden hangileri alternatif enerji kaynaklarıdır ?

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

2)



Birbiri içerisinde çözünen X, Y ve Z saf sıvılarından dan eşit kütleler alınarak oluşturulan karışımın öz kütlesi kaç g/cm^3 tür ?

- A) 0,8 B) 1 C) 1,5 D) 2 E) 5

3) Normal basınçta X, Y ve Z saf maddelerinin farklı iki sıcaklıktaki fiziksel halleri aşağıdaki gibidir.

* 10°C 'de X gaz, Y ise katıdır.

* 70°C 'de Y sıvı, Z ise katıdır.

Buna göre X, Y ve Z 'nin aynı basınçtaki erime sıcaklıkları arasındaki ilişki nedir ?

- A) $X > Y > Z$ B) $Z > Y > X$ C) $X > Z > Y$
D) $Z > X > Y$ E) $Y > Z > X$

4) Aşağıda verilen kavramlardan hangisinin açıklaması **yanlış** verilmiştir ?

Kavram	Açıklama
A) Kuru buz	Katı karbon dioksit
B) İksir	Yenileyici ve şifa verici olduğuna inanılan içecek
C) Teflon	Politetra floretoilen polimerinin ticari adı
D) Yalıtkan	Isıyı ve elektrik akımını iyi ileten madde
E) Katot	Bir pilde (-) yüklü elektrot

- 5) I. Karıştırma
II. Sıcaklığı artırma
III. Şekerli toz haline getirme

Yukarıda verilen işlemlerden hangileri kesme şekerin bir bardak çaydaki çözünme hızını artırır ?

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

6) Aşağıdakilerden hangisinde formülleri verilen iyonik bileşiklerin, sulu çözeltilerine verdikleri iyonlar **yanlış** gösterilmiştir ?

Bileşik	İyonlar
A) KNO_3	K^+ , NO_3^-
B) Na_2CO_3	Na^{+3} , CO_3^{-2}
C) $\text{Ag}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$	Ag^+ , $\text{Cr}_2\text{O}_7^{-2}$
D) CaSO_4	Ca^{+2} , SO_4^{-2}
E) $\text{Al}(\text{OH})_3$	Al^{+3} , OH^-

7) Bir elementin nötr atomlarında;

- I. Proton sayısı
- II. Nötron sayısı
- III. Elektron sayısı

niceliklerinden hangileri farklı olabilir ?

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

8) Canlıların enerji elde etmek için organik besinleri oksijen ile parçalamalarına ne ad verilir ?

- A) Sindirim
- B) Hidroliz
- C) Solunum
- D) Fotosentez
- E) Esterleşme

9) Aşağıda verilen köklerden hangisinin adı yanlış verilmiştir ?

Kök	Adı
A) NH_4^+	Amonyum
B) H_3O^+	Hidronyum
C) MnO_4^-	Permanganat
D) CrO_4^{2-}	Klorat
E) CH_3COO^-	Asetat

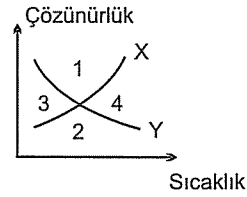
10) Bir sıvının kaynama süresi;

- I. Sıvının türü
- II. Sıvının kütlesi
- III. Isıtıcının şiddeti

niceliklerinden hangilerine bağlıdır ?

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

11)



Yukarıda çözünürlük - sıcaklık değişimi verilen X ve Y tuzları ile ilgili;

- I. X ısı alarak, Y ise ısı vererek çözünür.
- II. 1 nolu bölgede her iki çözelti de doygundur.
- III. 3 nolu bölgede X doymuş, Y ise doymamıştır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

12) Metal, ametal ve soygaz oldukları bilinen X, Y ve Z elementleri için,

- * Y ve Z iyonik yapılı bileşik oluşturur.
- * Z 'nin oksidi baz özelliği gösterir.

bilgileri veriliyor.

Buna göre X, Y ve Z elementleri aşağıdakilerden hangisidir ?

	Metal	Ametal	Soygaz
A) X	X	Y	Z
B) Y	Y	Z	X
C) Z	Z	Y	X
D) Z	Z	X	Y
E) Y	Y	X	Z

13) Sigarada bulunan ve sağlığa zararlı olan nikotin C, H ve N elementlerinden oluşmaktadır. Yapılan bir analizde nikotinin yapısında 18 gram C, 2,1 gram H ve 4,2 gram N elementi bulunmuştur.

Buna göre, nikotinin basit formülü nedir ?

(C : 12 , H : 1 , N : 14)

- A) $\text{C}_4\text{H}_6\text{N}$
- B) $\text{C}_4\text{H}_{12}\text{N}$
- C) $\text{C}_5\text{H}_7\text{N}$
- D) $\text{C}_5\text{H}_{14}\text{N}$
- E) $\text{C}_7\text{H}_{10}\text{N}$

YGS Kimya

Deneme - 18

- 1) I. Atom bombası
- II. Aristonun madde tanımı
- III. Dalton atom modeli
- IV. Simyacıların imbikle damıtma çalışmaları

Kimyanın gelişimi ile ilgili verilen ifadelerin kronolojik sıralaması aşağıdakilerden hangisidir ?

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

2) Oksijen (O_2) ve ozon (O_3) gazları ile ilgili;

- I. Oksijen elementinin allotroplarıdır.
- II. Molekül geometrileri aynıdır.
- III. Yoğunlaşma sıcaklıkları farklıdır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

3) Bazı organik bileşik türlerinde bulunabilecek en az karbon sayısı için, aşağıda verilenlerden hangisi yanlıştır ?

Bileşik	Karbon sayısı
A) Alkan	1
B) Alken	2
C) Karboksilli asit	2
D) Alkol	1
E) Sikloalkan	3

4) Soygazlar ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Oda koşullarında tamamı gaz halinde bulunur.
- B) Kararlı elektron düzenine sahiptirler.
- C) Atomik yapılarıdır.
- D) Tamamı oktet kararlılığındadır.
- E) 8A grubu elementleridir.

5) Bor elementinin ^{10}B ve ^{11}B olmak üzere iki izotopu bulunmaktadır.

Bor 'un ortalama atom kütlesi 10,8 olduğuna göre;

- I. Hafif olan izotopu doğada % 20 oranında bulunur.
- II. Ağır olan izotopun nötron sayısı daha fazladır.
- III. Her bir atomun çekirdek kütlesi farklıdır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

6) X, Y ve Z saf bir maddenin üç fiziksel halini göstermektedir. X' in Z' ye dönüşümü ekzotermik, Y' ye dönüşümü ise endotermiktir.

Buna göre X, Y ve Z maddenin hangi fiziksel hallerine aittir ?

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

7) Bir deniz seviyesinde diğeri dağın tepesinde bulunan iki arı su örneği için;

- I. Kaynamaya başlama sıcaklıkları
- II. Aynı sıcaklıktaki buhar basınçları
- III. Kaynama süresince buhar basınçları

niceliklerinden hangileri farklıdır ?

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

8) Aşağıda verilen organik bileşiklerden hangisinin basit formülü CH_2 değildir ?

- A) Benzen
- B) Etilen
- C) Propen
- D) Siklopropan
- E) Siklobütan

9) Aşağıda atom numaraları verilen elementlerden hangisinin bileşiklerinde farklı yükseltgenme basamakları vardır ?

- A) 9
- B) 11
- C) 13
- D) 17
- E) 20

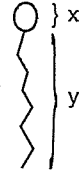
10) Aşağıda verilen moleküllerden hangisinin içerdiği kovalent bağ sayısı diğerlerinden fazladır ?

(${}_1\text{H}$, ${}_7\text{N}$, ${}_8\text{O}$, ${}_9\text{F}$)

- A) O_2
- B) N_2
- C) F_2
- D) HF
- E) H_2O

11) Genel gösterimi yanda verilen sabun ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) X, hidrofil gruptur.
- B) Y, hidrokarbon zinciridir.
- C) X baş, Y ise kuyruk kısmı oluşturur.
- D) Y, kir ile etkileşir.
- E) X, apolar yapılıdır.

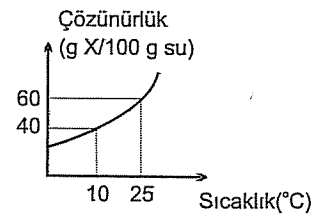


12) I. Suda iyonlaşarak çözünürler.
II. NaOH ile nötrleşme tepkimesi verirler.
III. Organik bileşiklerdir.

Yukarıda verilen özelliklerden hangileri karboksilli asitler ile alkollerin ortak özelliğidir ?

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

13)



X tuzunun çözünürlük - sıcaklık değişimi grafiğindeki gibidir.

Buna göre, 25°C 'de hazırlanan 400 gram doymuş çözeltinin sıcaklığı 10°C 'ye düşürülürse kaç gram X katısı çöker ?

- A) 40
- B) 50
- C) 60
- D) 70
- E) 80

YGS Kimya

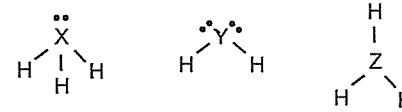
Deneme - 19

1) I. Ca^{+2} ve Mg^{+2} iyonları ile çökelek oluşturma
II. Yapısında benzen halkası taşıyabilme
III. Hem temizleyici hem de dezenfekte edici özelliğe sahip olma

Yukarıda verilen özelliklerden hangileri sabun ve deterjanlar için ortaktır ?

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

2) X, Y ve Z elementlerinin ${}_1\text{H}$ ile oluşturdıkları molekül-geometrilere,



şeklindedir.

Buna göre X, Y ve Z elementlerinin periyodik cetveldeki grup numaraları aşağıdakilerden hangisidir ?

	X	Y	Z
A)	2A	4A	3A
B)	4A	6A	5A
C)	3A	2A	5A
D)	5A	6A	3A
E)	5A	2A	3A

3) Aşağıdaki bilim adamlarından hangisinin kendi adı ile anılan bir atom modeli yoktur ?

- A) Avagadro
- B) Thomson
- C) Rutherford
- D) Dalton
- E) Bohr

4) Aşağıdaki bileşiklerden hangisinde elementlerin kütlece birleşme oranı yanlış verilmiştir ?
(H : 1 , C : 12 , N : 14 , O : 16 , S : 32 , Ca : 40)

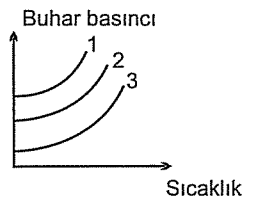
	Bileşik	Kütlece birleşme oranı
A)	CO_2	3/8
B)	H_2O	1/9
C)	CaS	5/4
D)	SO_3	2/3
E)	N_2O	7/4

5) Berzelius, elementlerin isimleri temel alınarak simge-lenmesi fikrini ortaya atmıştır.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi bir elementi sembolize eder ?

- A) CO
- B) Ca
- C) HF
- D) NaCl
- E) H_2O

6) Şekildeki grafik X, Y ve Z saf sıvılarının buhar basıncı - sıcaklık değişimine aittir. X sıvısının moleküller arası çekim kuvveti Z sıvısından küçük, Y sıvısından ise daha büyüktür.



Buna göre 1,2 ve 3 nolu sıvılar aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir ?

	X	Y	Z
A)	1	3	2
B)	2	1	3
C)	2	3	1
D)	3	1	2
E)	3	2	1

7) Eski çağ insanların yararını keşfettiği aşağıdaki maddelerden hangisinin kullanım alanı yanlış verilmiştir ?

Madde	Kullanım alanı
A) Kükürt	Kuru kayısı ve kuru incir gibi ürünleri ağartmada
B) Şap	Yaraların üzerine kapatılan sargılarda
C) Malahit	Güzelleşmek için sürülen yeşil boya maddesi
D) Göz taşı	Ölümsüzlük iksirinin hazırlanmasında
E) Kıbrıs taşı	Giyeceklerin boyanmasında

8) Aşağıda verilen bileşiklerden hangisi doğru adlandırılmıştır ?

Bileşik	Adı
A) Na ₂ S	Sodyum sülfat
B) H ₂ O ₂	Hidrojen peroksit
C) Ba(OH) ₂	Baryum oksit
D) PbO	Kurşun (I) oksit
E) KNO ₃	Kalsiyum nitrat

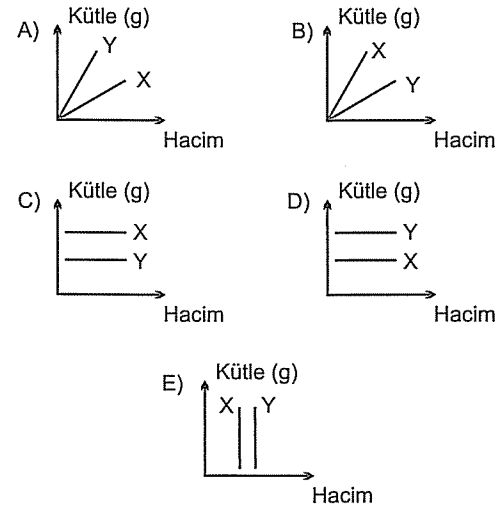
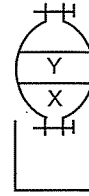
9) Eşit sayıda elektron içeren aşağıdaki iyonlardan hangisinin atom numarası en büyüktür ?

- A) X⁻ B) Y⁺ C) Z⁻² D) T⁺² E) Q⁻³

10) Aşağıdakilerden hangisi elektrik akımını ileten bir çözelti örneğidir ?

- A) Fe_(k) B) Hg_(s) C) NaCl_(s)
D) HCl_(suda) E) C₆H₁₂O₆(suda)

11) Ayırma hunisindeki görünüşleri şekildeki gibi olan X ve Y sıvılarının kütle - hacim değişimi aşağıdakilerden hangisidir ?



12) Alaşımlar ile ilgili;

- I. Arı maddelerdir.
II. Elektrik akımını iletirler.
III. Kendisini oluşturan metallerden daha serttirler.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

Bileşik	Özellik
I. NH ₃	Asit
II. HCOOH	Baz
III. KCl	Nötr

Yukarıda verilen bileşiklerden hangilerinin sulu çözeltilerinin özelliği yanlış belirtilmiştir ?

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

YGS Kimya

Deneme - 20

1) Katı - sıvı heterojen karışımlarda katı süzgeç kağıdından geçebilecek kadar küçük ise merkezci kuvvet yardımı ile tanecikler çöktürülür.

Buna göre, sözü edilen ayırma yöntemi aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Basit damıtma
B) Dekantasyon
C) Santrifüjleme
D) Ekstraksiyon
E) Flotasyon

2) Sikloalkanlar ile ilgili;

- I. Halkalı yapıldırlar.
II. Molekülleri en az 3 karbonludur.
III. H atomları sayısı C atomları sayısının iki katıdır.

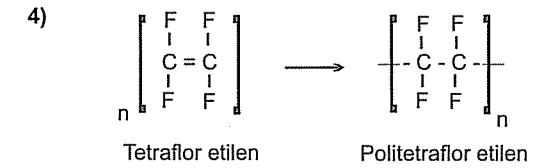
yargılarından hangileri doğrudur ?

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

3) CH₄, NH₃ ve H₂O molekülleri ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

(₁H, ₆C, ₇N, ₈O)

- A) CH₄ apolar bir moleküldür.
B) NH₃ ve H₂O polar moleküllerdir.
C) CH₄ molekülü suda çözünmez.
D) NH₃ molekülü eşleşmemiş iki elektron çifti içerir.
E) H₂O molekülünün içerdiği kovalent bağ sayısı diğerlerinden azdır.



tepkime denklemi ile ilgili;

- I. Kondensasyon polimerleşmesidir.
II. Tetrafloretillen monomerdur.
III. Oluşan ürün teflon olarak adlandırılır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

- 5) I. Metal - Ametal
II. Metal - Kök
III. Ametal - Ametal

Yukarıda verilen taneciklerden oluşan bileşiklerin hangilerinde iyonik bağ bulunmaz ?

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

6) X, Y ve Z arı maddeleri ile ilgili;

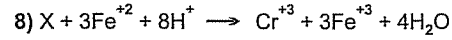
- * Aynı koşullardaki özkütleleri sırasıyla 0,9 g/L, 1,2 g/L ve 1,2 g/L dir.
* Sadece Z suda ölçülebilir miktarda çözünabiliyor.
bilgileri veriliyor.

Buna göre, aşağıda verilen ifadelerden hangisi doğrudur ?

- A) X, Y ve Z aynı maddelerdir.
B) X, Y ve Z farklı maddelerdir.
C) Y ve Z aynı, X farklı maddedir.
D) X ve Y aynı, Z farklı maddedir.
E) X ve Z aynı, Y farklı maddedir.

7) Aşağıdaki kavramlardan hangisinin açıklaması yanlış verilmiştir ?

Kavram	Açıklama
A) Amalgam	Civa içeren alaşım
B) Cevher	Doğal bileşik ve minerallerin genel adı
C) Enzim	Canlı hücrelerde üretilen organik katalizörler
D) Derişim	Birim hacimde çözülmüş madde miktarı
E) Elektroliz	Karışımları ayırmak için kullanılan fiziksel bir yöntem



Denkleşmiş tepkime denkleminde yer alan X tane-
ciği ile ilgili;

- I. Anyondur.
- II. Yükseltgen maddedir.
- III. Kromat iyonudur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

9) Aşağıda verilen maddelerden hangisinin belirli bir sembolü veya formülü yoktur ?

- A) Glikoz
- B) Naftalin
- C) Yemek tuzu
- D) Sabun
- E) Lehim

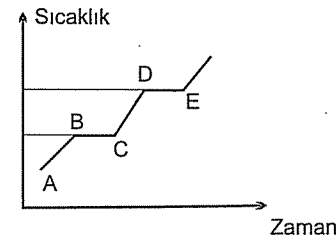
10) 16 gram SO_3 ile m gram CH_3COOH bileşiği eşit sayıda atom içermektedir.

Buna göre, "m" değeri kaçtır ?

(H : 1, C : 12, O : 16, S : 32)

- A) 6
- B) 12
- C) 15
- D) 18
- E) 24

11)

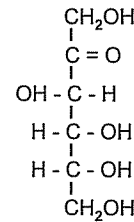


Saf bir katının ısıtılmasına ait zamanla kütle değişimi grafikteki gibidir.

Buna göre, aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) A - B aralığında kinetik enerji artar.
- B) C - D aralığında kaynama olayı gerçekleşir.
- C) D - E aralığında buhar basıncı değişmez.
- D) B - C aralığında potansiyel enerji artar.
- E) D - E aralığında madde heterojen yapılıdır.

12)



Yukarıda yapı formülü verilen bileşik ile ilgili;

- I. Karbonhidrattır.
- II. Hidrokarbondur.
- III. Su ile çözelti oluşturur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13) -3 yüklü iyonunun elektron sayısı 18 olan X elementinin periyodik cetveldeki yeri aşağıdakilerden hangisidir ?

Periyot	Grup
A) 2.	III
B) 2.	V
C) 3.	III
D) 3.	V
E) 3.	VIII

YGS Kimya

Deneme - 21

1) Aşağıdakilerden hangisi saf maddeler için ayırt edici özelliktir ?

- A) Kütle
- B) Ağırlık
- C) Uzunluk
- D) Çözünürlük
- E) Hacim

2) X, Y ve Z saf bir maddenin katı, sıvı ve gaz hallerini göstermektedir.

* X, maddenin en akışkan halidir.

* Madde, Y halinden Z haline dönüştüğünde düzensizlik artıyor.

Buna göre X, Y ve Z maddenin hangi fiziksel hallerine aittir ?

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

3) Arı olduğu bilinen bir madde yakıldığında CO_2 ve H_2O maddeleri oluşmaktadır.

Yakılan bu madde ile ilgili;

- I. Bileşiktir.
- II. Bileşiminde C, H ve O elementleri bulunur.
- III. Basit formülü CH_2 dir.

yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur ?

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

4) I. N_2

II. NH_3

III. CO_2

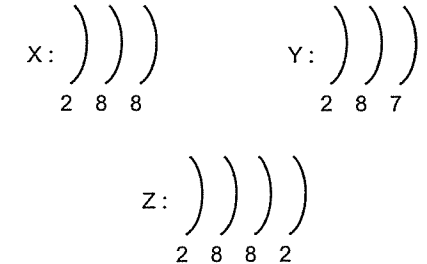
Yukarıda verilen moleküllerden hangileri ikili veya üçlü bağ içermez ? (${}_1H$, ${}_6C$, ${}_7N$, ${}_8O$)

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

5) Isı ve sıcaklık kavramları, aşağıdakilerden hangisinde yanlış kullanılmıştır ?

- A) Sağlıklı bir insanın vücut sıcaklığı $36,5^\circ C$ dir.
- B) Arı suyun buharlaşma ısısı 540 kal/g dir.
- C) Buzun erime ısısı $0^\circ C$ dir.
- D) Deniz seviyesinde arı suyun kaynama sıcaklığı $100^\circ C$ dir.
- E) Karbonun yanma ısısı 94 kkal/mol dür.

6)



Yukarıda katman elektron dizilimleri verilen X, Y ve Z atomları için aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır ?

- A) X, kararlı elektron dizilimine sahiptir.
- B) Y, halojen atomudur.
- C) Z, katı ve sıvı halde elektrik akımını iletir.
- D) X ve Y aynı periyot elementleridir.
- E) Z, elektron alarak soygaz dizilimine ulaşır.

7) Aşağıdaki bileşiklerden hangisinde oksijenin değeriği diğerlerinden farklıdır ?

(Na : 1A; Mg, Ca : 2A; Al : 3A; C : 4A grubu elementleridir.)

- A) CO₂ B) MgO C) CaO₂
D) Na₂O E) Al₂O₃

8) Karboksilli asitler ile ilgili;

- I. Kuvvetli asitlerdir.
II. -COOH fonksiyonel grubunu içerirler.
III. Bazlar ile nötralleşme tepkimesi verirler.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

9) T₁ sıcaklığında, bir miktar suya X katısı atılıp yeterli süre beklendiğinde bir kısmı çözünüyor. Oluşan bu karışım T₂ sıcaklığına soğutulduğunda X 'in tamamının çözündüğü gözleniyor.

Bu durum ile ilgili;

- I. X 'in suda çözünmesi ekzotermiktir.
II. Çözünme ısısının işareti pozitifdir.
III. X 'in T₂ sıcaklığındaki çözünürlüğü T₁ sıcaklığındakinden fazladır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

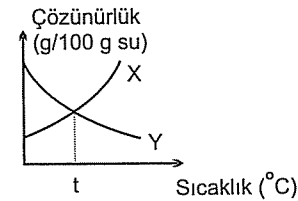
10) Aşağıda verilen azot oksitlerden hangisi azot (N) bakımından en zengindir ?

- A) Azot monoksit
B) Diazot monoksit
C) Azot dioksit
D) Diazot trioksit
E) Diazot pentaoksit

11) Aşağıdakilerin hangisinde verilen tanecığın tanımlı yanlıştır ?

Tanecik	Tanım
A) İyon	Elektron alış veriş yapmış atom
B) Proton	Atomun pozitif yüklü taneciği
C) Nötron	Atomun yüksüz taneciği
D) Katyon	Negatif yüklü iyon
E) Radyoaktif çekirdek	Kendiliğinden ışıma yapabilen çekirdek

12)



X ve Y tuzlarının çözünürlük - sıcaklık değişimleri grafikte verilmiştir.

Buna göre, aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) t °C 'de hazırlanan doymun çözeltilerin kütlece % derişimleri eşittir.
B) Doymun X çözeltisi soğutulursa çözelti doymamış hale gelir.
C) Doymamış Y çözeltisi ısıtılırsa zamanla doymunluk kazanır.
D) Y 'nin çözünme denklemi,
 $Y_{(k)} \rightarrow Y_{(suda)} + ISI$
şeklindedir.
E) Isıca yalıtılmış bir kaptaki X 'in çözünmesi süresince çözelti soğur.

13) Aşağıda atom numaraları verilen element çiftlerinden hangisinin kimyasal özellikleri birbirine benzerdir ?

- A) ¹H , ²He B) ⁹F , ¹⁸Ar C) ¹¹Na , ¹⁹K
D) ¹³Al , ²¹Sc E) ¹⁷Cl , ²⁰Ca

YGS Kimya

Deneme - 22

- 1) I. Organik bileşiklerde temel element karbondur.
II. Organik bileşik sayısı anorganik bileşik sayısından fazladır.
III. Organik bileşiklerin ana kaynağı okyanuslar ve yeraltı sularıdır.

Organik bileşikler için verilen yukarıdaki ifadelerden hangileri doğrudur ?

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

2) Kireç taşı, sönmüş kireç ve sönmemiş kireç bileşiklerinin kimyasal formülü aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir ?

Kireç taşı	Sönmüş kireç	Sönmemiş kireç
A) CaO	CaCO ₃	Ca(OH) ₂
B) CaCO ₃	Ca(OH) ₂	CaO
C) Ca(OH) ₂	CaO	CaCO ₃
D) CaCO ₃	CaO	Ca(OH) ₂
E) CaO	Ca(OH) ₂	CaCO ₃

- 3) I. Buzdolabına konan tatlının şekerlenmesi
II. Soğuk su ile yapılan limonatada şekerin zor ve az çözünmesi
III. Soğuk su dolu bardağın dış yüzeyinin nemlenmesi

Yukarıda verilen olaylardan hangileri çözünürlüğün sıcaklıkla değişimine aittir ?

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

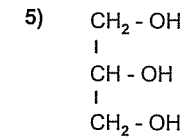
4) Yanda verilen periyodik cetvel kesitindeki elementler ile ilgili;

- I. Alkali metallendir.
II. Kimyasal özellikleri benzerdir.
III. Yükseltgenme basamakları +2 dir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

4Be
12Mg
20Ca
38Sr
56Ba



Yukarıda yapı formülü verilen bileşik ile ilgili;

- I. Polialkoldür.
II. Propantriol olarak adlandırılır.
III. Yağ asitleri ile trigliserit oluşturur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

- 6) I. Bütün hastalıkları iyileştirme
II. Değersiz metalleri altına çevirme
III. Uzayda yeni gezegenler keşfetmek

Yukarıdakilerden hangileri alşimistlerin amaçlarındandır ?

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

7) Kurşun (IV) oksit bileşiğinin formülü aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) PbO B) Pb₂O C) PbO₂
D) Pb₂O₃ E) Pb₃O₄

8) Eşit kütlelerde Cu ve S kullanılarak 30 gram Cu₂S bileşiği oluşturulursa hangi elementten kaç gram artar ? (Cu : 64 , S : 32)

- A) 8 gram S
B) 12 gram Cu
C) 18 gram S
D) 24 gram Cu
E) Artan olmaz.

- 9) I. Pilin elektrik üretmesi
II. Magnezyum şeridin yanması
III. Suyun elektrolizi

Yukarıda verilen olayların hangilerinde indirgenme ve yükseltgenme tepkimesi gerçekleşir ?

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

10) Aşağıdaki tuzlardan hangisi, suda çözündüğünde karşıdaki anyonu vermez ?

Tuz	Anyon
A) CsBr	Br ⁻
B) Ca(NO ₃) ₂	NO ₃ ⁻
C) MgSO ₄	SO ₄ ⁻²
D) Na ₃ PO ₄	PO ₃ ⁻³
E) K ₂ CO ₃	CO ₃ ⁻²

11) Aynı periyotta bulunan X, Y ve Z elementleri ile ilgili;

* X, bulunduğu periyodun en aktif ametalidir.

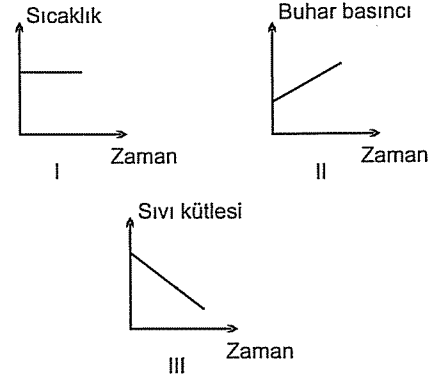
* Y, elektron alma veya verme eğilimi yoktur.

bilgileri veriliyor.

Buna göre X, Y ve Z elementleri atom numaralarına göre büyükten küçüğe nasıl sıralanır ?

- A) Y > X > Z B) Y > Z > X C) Z > X > Y
D) X > Z > Y E) Z > Y > X

12)



Yukarıda verilen grafiklerden hangileri saf bir sıvının kaynaması sırasında çizilmiştir ?

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

13) I. Katı halinin yoğunluğunun sıvı halinden küçük olması

II. Belirli sıcaklık ve basınçta içerisinden geçirilen oksijen gazının bir kısmının çözünmesi

III. İçerisine sodyum metali atıldığında hidrojen gazı çıkararak sodyum hidroksit oluşturması

Yukarıda verilenlerden hangileri tek başına suyun bileşik olduğunu kanıtlar ?

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

YGS Kimya

Deneme - 23

- 1) I. Tarımda kimyasal gübreleme yapılması
II. Market ve pazar alışverişlerinde pamuktan yapılan filelerin kullanılması
III. Polimer madde, boyalar ve deterjan gibi maddelerin atıklarının çevreye bırakılması
- Yukarıda verilen olaylardan hangileri çevre kirliliğine sebep olan etmenlerdendir ?
- A) Yalnız III B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I,II ve III

2) Aşağıda proton ve nötron sayıları verilen elementlerden hangisi, atom numarası 17 kütle numarası 35 olan atomun izotopuna aittir ?

	Proton sayısı	Nötron sayısı
A)	17	18
B)	17	20
C)	18	20
D)	19	21
E)	19	22

3) Sabit hacimli kapalı bir kaptaki oda sıcaklığında,



tepkimesi gerçekleştiriliyor.

Tepkime sonunda, aynı sıcaklıktaki bu sistem ile ilgili;

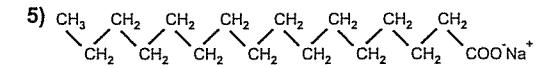
- I. Basınç
II. Atom sayısı
III. Molekül sayısı

niceliklerinden hangileri değişmez ?

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

4) Aşağıdaki bileşik çiftlerinin hangisinde, azot aynı değerliğe sahiptir ?

- A) NO₂ , HNO₂
B) NH₃ , NH₄OH
C) N₂O₃ , HNO₃
D) NH₃ , HNO₂
E) NO₂ , N₂O



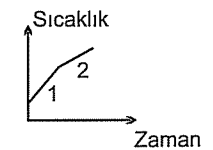
formülüne sahip bileşik için;

- I. Bazik özellik gösteren bir tuzdur.
II. Hidrofil ve hidrofob gruplar içerir.
III. Beyaz sabun olarak bilinir.

yargılardan hangileri doğrudur ?

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

6)



Tuz çözeltisi için çizilen sıcaklık - zaman grafiğinin 1. ve 2. bölgelerindeki değişimler ile ilgili;

- I. 1. bölgede kinetik enerji
II. 2. bölgede derişim
III. 2. bölgede buhar basıncı

niceliklerden hangileri artar ?

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

7) Bir taneciğin nötr veya iyon halinde olduğunu anlayabilmek için;

- I. Proton sayısı
- II. Nötron sayısı
- III. Elektron sayısı

niceliklerinden en az hangileri bilinmelidir ?

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

8) Aşağıdaki bilim insanlarının kimya bilimine yaptıkları katkılar tarihsel olarak dikkate alınırsa hangisi en son sırada yer alır ?

- A) John Dalton
- B) Antoine Lavoisier
- C) Marie Curie
- D) Amadeo Avagadro
- E) Demokritos

9) Molekül ile ilgili;

- I. Aynı cins atomlardan oluşur.
- II. Farklı cins atomlardan oluşur.
- III. Polar yapılıdır.

yargılarından hangileri doğru olabilir ?

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

10) Aşağıdaki maddelerden hangisi polimerleşme ürünü değildir ?

- A) Cam
- B) PVC
- C) Polyester
- D) Orlon
- E) Teflon

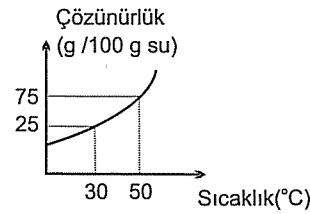
11) C_nH_{2n} genel formülü ile gösterilen bir bileşik için;

- I. Bir halka içerir.
- II. Bir çift bağ içerir.
- III. Bir üçlü bağ içerir.

ifadelerinden hangileri doğru olamaz ?

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

12)

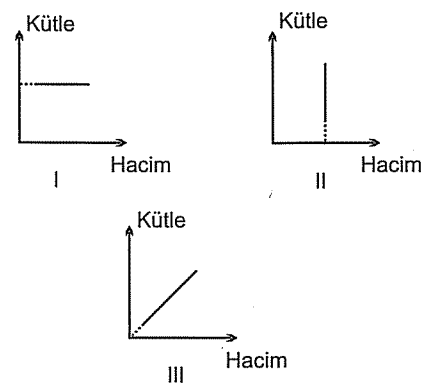


Bir tuzun çözünürlük - sıcaklık değişimi grafikteki gibidir.

Buna göre, 30°C 'de hazırlanan 150 g doymuş çözeltinin sıcaklığı 50°C 'ye yükselttilirse çözeltinin tekrar doymuş olabilmesi için kaç g su buharlaştırılmalıdır ?

- A) 30
- B) 40
- C) 60
- D) 80
- E) 120

13)



Sabit sıcaklıktaki kütle - hacim değişimleri verilen X, Y ve Z maddelerinden hangilerinin gaz olduğu kesindir ?

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

YGS Kimya

Deneme - 24

1) Proton, nötron ve elektron sayıları sırasıyla 19, 20 ve 18 olan X taneciği aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) $^{39}_{19}X^{-}$
- B) $^{19}_{18}X^{+}$
- C) $^{39}_{19}X^{+}$
- D) $^{39}_{18}X^{+}$
- E) $^{39}_{19}X^{+2}$

2) Şekildeki sistemde bir miktar NH_3 gazı sulu çözeltisi ile dengededir.

Sabit sıcaklıkta aşağıdaki işlemler ayrı ayrı uygulanırsa;

- I. Piston sabit iken kaba $He_{(g)}$ eklemek
- II. Piston sabit iken kaba $NH_{3(g)}$ eklemek
- III. Piston serbest iken kaba $He_{(g)}$ eklemek

NH_3 gazının sudaki çözünürlüğü nasıl değişir ?

I	II	III
A) Değişmez	Artar	Azalır
B) Artar	Değişmez	Azalır
C) Azalır	Artar	Değişmez
D) Değişmez	Azalır	Değişmez
E) Artar	Artar	Azalır

3) Arı bir katının sıvı hale geçerken alması gereken ısı miktarını hesaplayabilmek için,

- I. Kütlesi
- II. Erime sıcaklığı
- III. Erime ısısı

niceliklerinden hangilerinin bilinmesi gerekir ?

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

4) Bromtimol mavisi bir boyar maddedir ve asidik ortamda sarı, bazik ortamda mavi, nötr ortamda ise yeşil renk verir.

Buna göre, bromtimol mavisi damlatılmış aşağıdaki sulu çözeltilerden hangisi yeşil renk verir ?

- A) KCl
- B) NH_4Cl
- C) HNO_3
- D) NaOH
- E) CH_3COONa

5) Atom numarası bir soygazdan iki farklı olan X elementi için aşağıda verilen ifadelerden hangisi doğru olamaz ?

- A) Toprak alkali metaldir.
- B) Geçiş elementidir.
- C) 6A grubundadır.
- D) Ametaldir.
- E) Yükseltgenme basamağı +2 dir.

6) Molekülleri 6 'şar karbonlu olan X, Y ve Z hidrokarbonları ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.

X : Açık zincirli bir alkandır.

Y : Tek halkalı ve aromatik yapılıdır.

Z : Alkenler ile aynı genel formüle sahiptir.

Buna göre X, Y ve Z bileşiklerinin kapalı formülleri aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir ?

X	Y	Z
A) C_6H_6	C_6H_{12}	C_6H_{14}
B) C_6H_{12}	C_6H_6	C_6H_{14}
C) C_6H_{14}	C_6H_{12}	C_6H_6
D) C_6H_{14}	C_6H_6	C_6H_{12}
E) C_6H_6	C_6H_{14}	C_6H_{12}

7) Sudaki çözünürlüklerinin sıcaklıkla değişimi farklı olan iki tuzun karışımını bileşenlerine ayırabilmek için aşağıdaki yöntemlerden hangisi kullanılır ?

- A) Basit damıtma
B) Süzme
C) Ayrımsal kristallendirme
D) Santrifüjleme
E) Miknatıslama

8) Kimyasal bağlar ve tarihsel gelişimi ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi **yanlıştır** ?

- A) Empedokles 'e göre öğeleri bir araya getiren neden sevgi, birbirinden ayıran ise nefrettir.
B) Aristo 'ya göre kimyasal bağ atomların çengellerle birbirine tutunması ile oluşmuştur.
C) Kimyasal bağlanma, atomların asal gaz yapısına benzeme çabalarının doğal bir sonucudur.
D) Moleküller arası çekim kuvvetleri maddelerin kimyasal özelliklerini belirler.
E) Kovalent bağ, elektronların atomlar arasında ortaklaşa kullanılması ile oluşur.

9) I. Vurgun (dekompresyon)

- II. Kapağı açılan kolanın bir süre sonra şekerlenmesi
III. Sığ göllerde, yaz aylarında balık ölümlerinin kış aylarına göre daha çok olması

Yukarıdaki durumlardan hangilerinin nedeni, gazların çözünürlüğünün basınç değişimine bağlı olmasıyla açıklanır ?

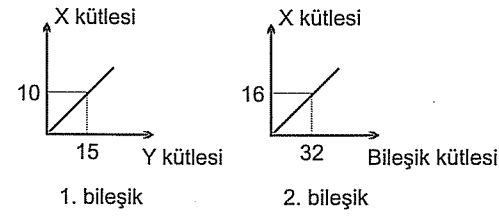
- A) Yalnız I
B) Yalnız II
C) I ve II
D) I ve III
E) I, II ve III



Yukarıda verilen tepkime denklemi denkleştirildiğinde, reaktiflerin katsayıları toplamının ürünlerin katsayıları toplamına oranı kaç olur ?

- A) 5/4
B) 4/5
C) 4/3
D) 3/4
E) 5/3

11)



X ile Y den oluşan iki farklı bileşikten 1. sinde X kütlesi Y kütlesine, 2. sinde ise X kütlesi bileşik kütlesine karşı grafiğe geçirilmiştir.

Bu grafiklere göre, aynı miktar X ile birleşen 1. bileşikteki Y miktarının 2. bileşikteki Y miktarına oranı kaçtır ?

- A) 1/2
B) 2/3
C) 1
D) 3/2
E) 2

12) Aşağıda atom numaraları verilen element çiftlerinden hangisindeki I. element ile II. element periyodik tablonun aynı grubunda **yer almaz** ?

	I. element	II. element
A)	1	3
B)	2	10
C)	3	19
D)	14	22
E)	17	35

13) X, Y ve Z maddeleri ile ilgili;

X : Isı ve elektrik akımını iyi ileten saf bir katı
Y : Kaynama süresince sıcaklığı artan bir sıvı
Z : Aynı atomlardan oluşmuş molekül yapıları bir gaz bilgileri veriliyor.

Buna göre X, Y ve Z maddeleri için aşağıdaki sınıflandırmalardan hangisi doğrudur ?

	X	Y	Z
A)	Metal	Karışım	Soygaz
B)	Alaşım	Arı madde	Soygaz
C)	Metal	Karışım	Ametal
D)	Bileşik	Karışım	Ametal
E)	Alaşım	Arı madde	Bileşik

YGS Kimya

Deneme - 25

1) Aşağıda verilen ifadelerden hangisi **yanlıştır** ?

- A) Sudan H_2 ve O_2 gazlarının eldesi enerji alandır.
B) Monomerler polimerlerden oluşur.
C) Fiziksel değişimlerin çoğu beş duyu organı ile algılanabilir.
D) Net iyon denkleminde çöken iyonlar gösterilir.
E) Bir tepkimede O^{2-} nin elementel oksijene dönüşmesi yükseltgenmedir.

2) Aşağıdaki tabloda X, Y ve Z maddelerinin sabit basınçta bazı özellikleri verilmiştir.

Özellik	Madde		
	X	Y	Z
Erime süresince sıcaklık	Değişmez	Değişir	Değişmez
Farklı cinsten atom içerme	İçerir	İçerir	İçermez

Tablodaki bilgilere göre X, Y ve Z maddelerinin türü için aşağıdakilerden hangisi doğrudur ?

	X	Y	Z
A)	Element	Bileşik	Karışım
B)	Bileşik	Karışım	Element
C)	Bileşik	Element	Karışım
D)	Karışım	Bileşik	Element
E)	Karışım	Element	Bileşik

3) Oda koşullarında gaz halinde bulunan atomik yapıları element grubu aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) 1A
B) 2A
C) 3B
D) 7A
E) 8A

4) X, Y ve Z katılarından oluşan bir karışıma alkol ilave edilip 1. süzme işlemi yapıldığında Y ve Z süzgeç kağıdı üzerinde kalıyor. Süzgeç kağıdı üzerinde kalanlar su ile karıştırılıp 2. süzme işlemi yapıldığında ise süzgeç kağıdında Y katısı kalıyor.

Buna göre;

- I. X katısı alkolde çözünür.
II. Y katısı suda ve alkolde çözünmez.
III. Z katısı suda çözünmezken alkolde çözünür.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

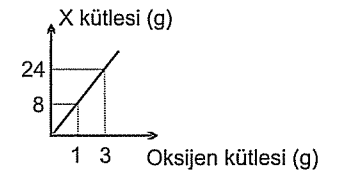
5) Sabit basınçtaki bir arı maddenin katı, sıvı ve gaz hallerinin birinden ötekine geçişi sırasında;

- I. Maddenin molekül yapısı
II. Tanecikler arası çekim kuvveti
III. Taneciklerin ortalama kinetik enerjisi

niceliklerinden hangileri değişir ?

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

6)



X elementinin oksijen ile oluşturduğu bir bileşikte elementlerin kütlece birleşme oranları grafikte verilmiştir.

Buna göre, oluşan bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir ?

(C : 12 , N : 14 , O : 16 , Mg : 24 , S : 32 , Cu : 64)

- A) CO_2
B) N_2O
C) SO_3
D) Cu_2O
E) MgO

- 7) * Ölümü yenmek için bir takım uğraşlara girişmişlerdir.
 * Çalışmalarında bilimsel olmayan batıl inançlar yer alır.
 * Değersiz madenleri değerli madenlere dönüştürmeye çalışmışlardır.

Yukarıda verilen uğraşlar hangi meslek alanı ile ilgilidir ?

- A) Kimyacı B) Eczacı C) Simyacı
 D) Doktor E) Madenci

- 8) Arı suya aşağıdaki işlemlerden hangisi uygulanırsa kimyasal değişme gerçekleşir ?

- A) Soğutarak dondurmak
 B) Isıtarak kaynatmak
 C) Sodyum metali ilave etmek
 D) Şeker ilave etmek
 E) Etil alkol ilave etmek

- 9) Sabun ve deterjanlar ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Sabun, katı veya sıvı yağların bazik ortamda hidrolizi ile elde edilir.
 B) En çok bilinen deterjan sodyum lauril sülfattır.
 C) Karbon sayısı 18 'den büyük olan yağ asitleri sabun yapımında kullanılmaz.
 D) Deterjanlar sert sularda bile temizleyici özelliklerini sürdürürler.
 E) Sabunların çevre kirliliğine etkisi deterjanlardan daha fazladır.

- 10) I. Su

II. Benzen

III. Aseton

Yukarıda verilen maddelerden hangileri çözücü olarak kullanılabilir ?

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

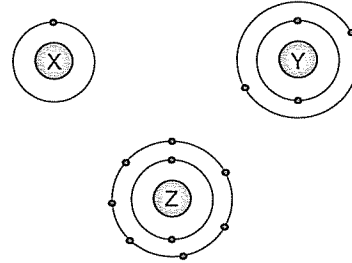
- 11) Pistonlu bir kapta bulunan bir miktar gaz, basıncı sabit tutularak yalnız sıcaklığı artırılıyor.

Bu işlem sonunda gazın kütle, hacim ve özkütle değerleri nasıl değişir ?

Kütle	Hacim	Özkütle
A) Değişmez	Artar	Azalır
B) Değişmez	Azalır	Artar
C) Artar	Artar	Değişmez
D) Azalır	Değişmez	Azalır
E) Değişmez	Artar	Artar

- 12) Atomlar kararlı hale gelebilmek için son yörüngele-
 rindeki elektron sayılarını dublet ya da oktet kuralı-
 na benzetmeye çalışırlar.

Buna göre;



katman elektron dizilimi verilen X, Y ve Z atomla-
 rından hangileri dublet kuralına uyar ?

- A) Yalnız X B) Yalnız Y C) Yalnız Z
 D) X ve Y E) X ve Z

- 13) Deniz kenarında yapılan bir deneyde, ısıya yalıtılmış
 bir kapta bulunan 0°C derecedeki suya bir buz par-
 çası atılıyor.

Sistem dengeye ulaştığında aşağıdaki olaylardan
 hangisi gerçekleşebilir ?

- A) Su kütlesinde artma
 B) Buz kütlesinde artma
 C) Buz hacminde azalma
 D) Su sıcaklığında artma
 E) Buz sıcaklığında azalma

YGS Kimya

Deneme - 26

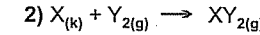
- 1) Nötr X atomu ile Y taneciği karşılaştırılıyor. Bu karşı-
 laştırma sonunda X atomunun Y taneciği ile yalnız
 proton sayılarının eşit olduğu saptanıyor.

Buna göre;

- I. X ve Y aynı elementtir.
 II. Y taneciği iyon halindedir.
 III. X ve Y 'nin kimyasal özellikleri aynıdır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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



Kapalı bir kapta, sabit sıcaklıkta gerçekleşen tep-
 kime denklemi ile ilgili;

- I. Gaz basıncı
 II. Gaz kütlesi
 III. Gaz yoğunluğu

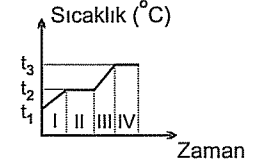
niceliklerinden hangileri artar ?

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

- 3) Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin sulu çözeltisi-
 ne hidrojen klorürün (tuz ruhu) sudaki çözeltisi
 eklendiğinde asit - baz tepkimesi gerçekleşir ?

- A) HNO_3 B) NH_3 C) H_2SO_4
 D) CH_3COOH E) HF

- 4)



Yukarıdaki grafik arı bir maddenin zamanla sıcaklık
 değişimini göstermektedir.

Buna göre, aşağıda verilen ifadelerden hangisi
yanlıştır ?

- A) Isınma grafiğidir.
 B) I. ve III. bölgelerde hal değişimi gerçekleşir.
 C) t_2 , erime noktasıdır.
 D) Tüm bölgelerde maddenin kimyasal özelliği değiş-
 mez.
 E) t_3 °C 'de buhar basıncı atmosfer basıncı kadardır.

- 5) Aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Sabunun sert sularda temizleme etkisi artar.
 B) El, yüz ve vücut temizliğinde deterjan kullanılmaz.
 C) Çamaşır suları klorlu ve oksijenli olmak üzere iki
 türüdür.
 D) Çamaşır sodası sulardaki sertliği giderir.
 E) Sert sabunlar sodyum (Na), yumuşak sabunlar ise
 potasyum (K) tuzlarıdır.

- 6) I. Damıtma

II. Elektroliz

III. Mayalama

Yukarıda verilen ayırma yöntemlerden hangisi sim-
 yacıların kullandığı metodlardan biri değildir ?

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

7) Aşağıdaki değişimlerden hangisi kimyasaldır ?

- A) Bir gazın yüksek basınç altında soğutulup sıvılaşması
- B) Cu ve Zn metallerinin alaşım oluşturmaları
- C) İki farklı iyonik katının sulu çözeltileri karıştırıldığına çökelti oluşması
- D) Bir çözelti soğutulduğunda, içinde çözünmüş olan katının kristallenmesi
- E) Şeker pancarından şeker eldesi

8) Metaller ile ilgili;

- I. Elektrik akımını iyon hareketi ile iletirler.
- II. Türdeşleri ile bileşik oluşturmazlar.
- III. Bileşik oluştururken indirgen özellik gösterirler.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

9) Sıvılaştırılmış petrol gazı (LPG) ve doğal gaz ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Doğal gazın tamamına yakını CH_4 gazıdır.
- B) LPG yaklaşık yarı yarıya C_3H_8 ve C_4H_{10} gazları karışımından oluşur.
- C) LPG havadan hafif, doğal gaz ise havadan ağırdır.
- D) Doğal gaz boru hatlarıyla gaz halinde taşınır.
- E) LPG sıvı olarak litreyle ölçülüp kilogram ile satılırken; doğal gaz, gaz halinde metreküple satılır.

10) Aşağıda atom numaraları verilen elementlerden hangisinin bileşiklerinde yapabileceği bağ sayısı en yüksektir ?

- A) 6
- B) 7
- C) 9
- D) 13
- E) 20

11) Nötr bir atom elektron verdiğinde;

- I. Atom numarası değişmez.
- II. Katyon oluşur.
- III. Elektron başına düşen çekim kuvveti azalır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

12)

Madde	Kaynama noktası ($^{\circ}C$)
X	35
Y	78
Z	100

Yukarıdaki tabloda X, Y ve Z saf sıvılarının deniz seviyesindeki kaynama noktaları verilmiştir.

Buna göre;

- I. Tanecikler arası çekim kuvveti en zayıf olan X tir.
- II. Y sıvısının $78^{\circ}C$ 'deki buhar basıncı 1 atm dir.
- III. Z 'nin $100^{\circ}C$ 'deki buhar basıncı X 'in $35^{\circ}C$ 'deki buhar basıncına eşittir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13) $Zn + CuSO_4 \rightarrow ZnSO_4 + Cu$

tepkime denklemi ile ilgili;

- I. Yer değiştirme tepkimesidir.
- II. $CuSO_4$ ve $ZnSO_4$ bileşiklerinde metallerin yükseltgenme basamakları aynıdır.
- III. $CuSO_4$ yükseltgen maddedir.

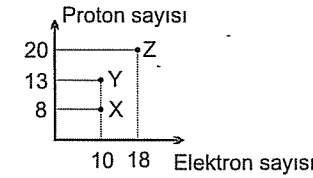
yargılarından hangileri doğrudur ?

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

YGS Kimya

Deneme - 27

1)



Yukarıda proton ve elektron sayıları verilen X, Y ve Z tanecikleri ile ilgili;

- I. İyon yükleri $Y > Z > X$ tir.
- II. Nötr haldeki katman sayısı $Z > Y > X$ tir.
- III. Periyodik cetveldeki grup numaraları $X > Y > Z$ dir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

2) Aynı sıcaklık ve basınçta farklı gazların eşit hacimleri eşit sayıda atom veya molekül içerir.

Yukarıda verilen varsayımı ortaya atan bilim adamı aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) John Dalton
- B) Amadeo Avagadro
- C) Joseph Proust
- D) Antoine Lavoisier
- E) Cabir Bir Hayyan

3) I. Fosil yakıtlar

- II. Hidroelektrik enerji
- III. Dalga (gel-git) enerjisi

Yukarıda verilenlerden hangileri yenilenebilir enerji kaynağı değildir ?

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

4) $_{11}X$ ve $_{16}Y$ elementleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) X metal, Y ise ametaldir.
- B) X ve Y aynı periyot elementleridir.
- C) X atomu 1 elektron vererek 2. periyodun soygaz elektron düzenine geçer.
- D) Y atomu 2 elektron aldığı anda oktet kararlılığı kazanır.
- E) X elementi A grubu, Y elementi ise B grubundadır.

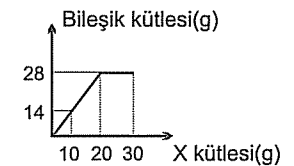
5) I. Basit damıtma

- II. Ayırma hunisi kullanma
- III. Ayrımsal damıtma

Yukarıda verilen ayırma yöntemlerinin hangilerinde madde hal değişir ?

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

6)



Şekildeki grafik X ile Y elementlerinden bileşik oluşumu sırasında çizilmiştir.

Buna göre;

- I. 8 gram Y kullanılmıştır.
- II. X 'in Y 'ye kütlece birleşme oranı 5/2 dir.
- III. 10 gram X artmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

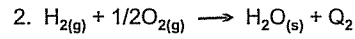
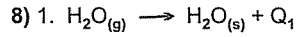
- A) Yalnız I
- B) I ve II
- C) I ve III
- D) II ve III
- E) I, II ve III

7) Simya dönemi ve bu dönemde yapılan çalışmalar ile ilgili;

- Bazı bitkiler ilaç yapımında kullanılmıştır.
- Deneyler yapılarak ölçümler yorumlanmıştır.
- Atom çekirdeğinin proton ve nötronlardan oluştuğu fikri ortaya atılmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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



tekime denklemleri ile ilgili;

1. değişim hal değişimidir.
2. değişimde atomlar arası bağlar kırılmıştır.
- Açığa çıkan ısı miktarları $Q_1 > Q_2$ dir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

9) Çamaşır sodası ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır ?

- Kimyasal adı sodyum karbonattır.
- Sularda sertlik yapan iyonları karbonat halinde çöktürüp ortamdan uzaklaştırır.
- Yağı temizler.
- Bazı hastalıklardan korunmada mikrop öldürücü olarak kullanılır.
- Su ile hidrolizinde NaOH ve $NaHCO_3$ oluşur.

10) Aşağıdaki özelliklerden hangisi gazlar için ayırt edici olarak kullanılamaz ?

- Isınma ısısı
- Genleşme katsayısı
- Difüzyon hızı
- Yoğunlaşma sıcaklığı
- Özkütle

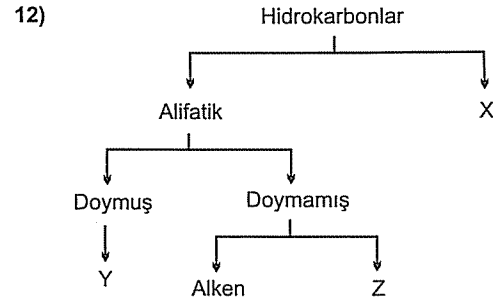
11) Sır, seramiğin ya doğrudan doğruya yüksek sıcaklıkta kendisinin camlaşması veya seramik üzerine sü-rülen metal oksitlerin seramiğin pişme derecesinden daha düşük bir sıcaklıkta camlaşması ile oluşan bir tabakadır.

Buna göre;

- Su geçirmez hale getirmek
- Renklendirme ve iyi görünüm kazandırmak
- Kolay temizlenir hale getirmek

özelliklerinden hangileri seramiğin sırlanmasının nedenlerindendir ?

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



Yukarıda verilen tabloda X, Y ve Z ile ifade edilen madde türleri aşağıdakilerden hangisidir ?

X	Y	Z
A) Alkol	Alkan	Alkin
B) Aromatik	Alkin	Alkan
C) Aromatik	Alkan	Alkin
D) Amino asit	Alkol	Aromatik
E) Alkol	Aromatik	Alkol

13) Aşağıdaki taneciklerden hangisi bir elementin tanımlanmasında tek başına yeterlidir ?

- A) Proton B) Elektron C) Nötron
D) Kuark E) Lepton

YGS Kimya

Deneme - 28

1) Aşağıdakilerden hangisi bileşiklerin özelliklerinden biridir ?

- Semboller ile gösterilirler.
- Fiziksel yöntemler ile bileşenlerine ayrıştırılırlar.
- Bileşenleri arasında sabit bir oran vardır.
- Tamamı moleküler yapıdır.
- Homojen karışımlardır.

2) I. ClO_3^-

II. PO_4^{3-}

III. CO_3^{2-}

Yukarıda verilen iyonlarda bulunan altı çizili elementlerin yükseltgenme basamakları aşağıdaki-lerden hangisidir ?

	I	II	III
A)	+3	+5	+4
B)	+5	+3	+6
C)	+5	+5	+4
D)	+3	+5	+6
E)	+5	+3	+4

3) X atomundan elde edilen X^m iyonunun proton sayısı elektron sayısından 3 fazladır.

X^m iyonu 10 elektron içerdiğine göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- X^m iyonu katyondur.
- X'in atom numarası 13 tür.
- X atomu metaldir.
- m değeri +3 tür.
- X^m iyonu 2. periyot 8A grubundadır.

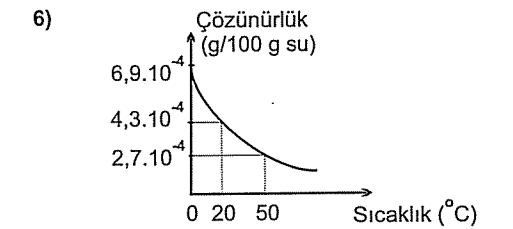
- Gül yapraklarından gül yağı eldesi
- Tuzlu topraktan tuz eldesi
- Çayın demlenmesi

Yukarıda verilen örneklerin hangilerinde ekstraksiyon (özütme) yöntemi kullanılır ?

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

5) Aşağıdaki maddelerden hangisi bir alaşım örneği değildir ?

- Malgama
- Beyaz altın
- Kalay
- Bronz
- Krom çeliği



Şekildeki grafik O₂ gazının 1 atm basınçtaki çözünürlüğüne aittir.

Grafiğe göre;

- Balıklar, sıcak havalarda derin sulara giderler.
- Serin sularda daha fazla çözünmüş O₂ gazı bulunur.
- 80°C de 100 gram suda çözünen O₂ kütlesi, 0°C dekenden fazladır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

7) Aşağıdaki taneciklerden hangisinin Lewis yapısı yanlış verilmiştir ?

Tanecik	Lewis yapısı
A) $_4\text{Be}$	$\cdot\text{Be}\cdot$
B) $_8\text{O}$	$\cdot\ddot{\text{O}}\cdot$
C) $_{10}\text{Ne}$	$:\ddot{\text{Ne}}:$
D) $_{12}\text{Mg}^{+2}$	$[\ddot{\text{Mg}}]^{+2}$
E) $_{17}\text{Cl}^-$	$[\ddot{\text{Cl}}:]^-$

8) Proteinler ile ilgili;

- I. Sindirimleri midede başlar.
- II. Amino asitlerden oluşan polipeptitlerdir.
- III. Su ile hidrolize uğrarlar.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

9) Aşağıda verilen olaylardan hangisi çevre kirliliğine neden olmaz ?

- A) Arıtma tesislerinin sayısının artırılması
- B) Bilinçsiz nüfus artışı
- C) Çarpık kentleşme
- D) Fosil yakıtların tüketiminin artırılması
- E) Tarımda kimyasal gübre kullanılması

10) Yanma tepkimeleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Kimyasal değişimlerdir.
- B) Yükseltgenme ve indirgenme tepkimeleridir.
- C) Tamamına yakını ekzotermiktir.
- D) Yanıcı madde O_2 dir.
- E) Atom türü ve sayısı değişmez.

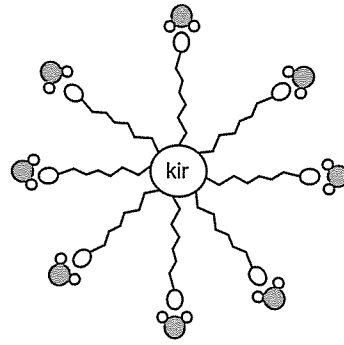
11) * Yağmur oluşumu

- * Parfüm kokusunun odaya yayılması
- * Yoğurttan ayran eldesi
- * Beton harcının donması
- * Doğal gazın yanması
- * Yemek tuzunun suda iyonlaşması

Yukarıda verilen olayların kaç tanesinde değişim türü fizikseldir ?

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

12)



Şekildeki grafik, sabun moleküllerinin kiri yapıştığı yüzeyden koparıp su ortamına taşınmasına aittir.

Buna göre, aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Sabun molekülleri iki kısımdan oluşur.
- B) Kir, yağ ve benzeri apolar organik maddeler içerir.
- C) Sabunun hidrofobik kısmı su ile etkileşir.
- D) Sabunun kısmen negatif yüklü baş kısımları su molekülünün kısmen pozitif yüklü hidrojenleri tarafından çekilir.
- E) Kir ve su molekülleri yapı olarak birbirine benzer.

13) Doymamış şeker çözeltisine,

- I. Su ilave etmek
- II. Şeker eklemek
- III. Su buharlaştırmak

işlemlerinden hangileri sıcaklık değiştirilmeden ayrı ayrı uygulanırsa çözeltinin kütlece % derişimi artar ?

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

YGS Kimya

Deneme - 29

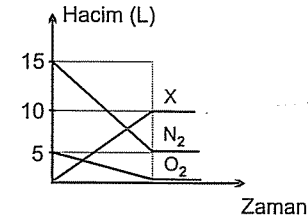
1) Periyodik cetvel ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Yatay sıralara periyot denir.
- B) Elementler, atom kütlelerine göre sıralanır.
- C) Benzer kimyasal özellik gösteren aynı grupta yer alırlar.
- D) 8 tane A grubundan oluşur.
- E) B grubu elementlerinin tamamı metaldir.

2) Endüstride sud kostik adı altında özellikle sabun, kağıt, selüloz, viskoz ipeği, sentetik boya ve petrol rafinerisinde kullanılan madde aşağıda verilenlerden hangisidir ?

- A) NaOH
- B) H_2SO_4
- C) Na_2S
- D) Na_2CrO_4
- E) NH_3

3)



N_2 ve O_2 gazları arasında gerçekleşen bir tepkimede, aynı koşullarda ölçülmüş gaz hacimlerinin zamanla değişimi grafikte verilmiştir.

Buna göre, tepkimede oluşan X gazının formülü aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) NO
- B) N_2O
- C) NO_2
- D) N_2O_3
- E) N_2O_5

4) Magnezyum (Mg) ve kükürt (S) elementlerinden MgS bileşiği elde ediliyor.

Buna göre, aşağıda verilen Mg ve S miktarlarından hangisi kullanılarak artansız bir tepkime gerçekleştirir ? (Mg : 24 , S : 32)

	Mg kütlesi (g)	S kütlesi (g)
A)	1,0	1,5
B)	1,5	2,0
C)	2,0	2,4
D)	3,0	3,6
E)	3,6	4,2

5) Aşağıda verilen olayların hangisinde süzme yöntemi kullanılmaz ?

- A) Çamurlu suların berrak su haline getirilmesi
- B) Çayı bardağa doldururken çay posasını ayırmak
- C) Ham petrolden benzin eldesi
- D) Diyaliz
- E) Otomobillerdeki hava filtresinin havadaki tozu ve büyük parçacıkları tutması

6) Sabit oranlar yasasına göre, elementler belirli kütle oranlarında birleşerek bileşikler oluştururlar.

Buna göre;

- I. Petrol
- II. Ozon gazı
- III. Yemek tuzu

maddelerinden hangileri sabit oranlar yasasına uyar ?

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

7) Aşağıda atom numaraları verilen elementlerden hangisi toprak alkali metal değildir ?

- A) 2 B) 4 C) 12 D) 20 E) 38

8) Aşağıda verilen alaşımlardan hangisinin kullanım alanları yanlış verilmiştir ?

Alaşım	Kullanım alanları
A) Malgamalar	Diş dolgusunda
B) Bronz	Madalya ve heykellerde
C) Krom çeliği	Mutfak malzemesi yapımında
D) Lehim	Metalleri birleştirmekte
E) Pirinç	Gümüş para basımında

9) Katlı oranlar yasasına uyan bir bileşik çifti için;

- I. Basit formülleri
II. İçerdikleri atom türleri
III. Kütlece yüzde bileşimleri

niceliklerinden hangileri farklıdır ?

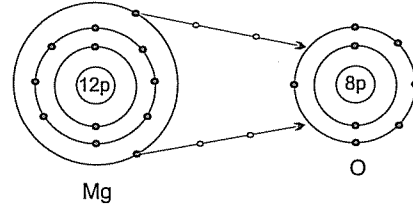
- A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II
D) I ve III E) I, II ve III

10) Sabun ve deterjanlara temizleyici özellik kazandıran maddelerin yapısında yüzey-aktif maddeler bulunur.

Buna göre, aşağıda kısaltmaları verilen maddelerden hangisi yüzey-aktif madde değildir ?

- A) LAS B) DDT C) AS
D) DDB E) LAB

11)



Magnezyum oksit (MgO) bileşiğinin oluşumuna ait elektron transferleri şekildeki gibidir.

Buna göre;

- I. Kovalent yapıli bileşik oluşur.
II. Her iki atomun elektron dizilimi asal gaz elektron dizilimine ulaşır.
III. Oluşan iyonlar elektrostatik çekim kuvvetleriyle birbirini çeker.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

12) Filojistan kuramı ile ilgili;

- I. Ateş elementi yanma sırasında kaçıp giden bir nesnedir.
II. Yanma olayı maddenin O₂ ile tepkimesi sonucu gerçekleşir.
III. Joachim Becher tarafından ortaya atılmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13) Organik bileşikler ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır ?

- A) Alkanlarda C atomları arasında tekli bağ vardır.
B) Sikloalkanlarda H atomları sayısı C atomları sayısının iki katıdır.
C) Aromatik bileşikler açık zincirli veya halkalı yapıda bulunabilirler.
D) Alken ve alkinler doymamış hidrokarbonlardır.
E) Alkoller, hidrofil ve hidrofob gruplar içerir.

YGS Kimya

Deneme - 30

1) Maddenin ayırt edici özellikleri ile ilgili;

- I. Maddenin cinsi
II. Maddenin miktarı
III. Maddenin fiziksel hali

niceliklerinden hangilerine bağlı değildir ?

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

2)

Deney	X kütlesi (g)	Y kütlesi (g)	Tepkime sonunda artan element ve kütlesi (g)
I	3	10	2 g Y
II	8	16	2 g X
III	9	25	1 g Y

Yukarıdaki tabloda X ve Y elementlerinden oluşan bileşiklere ait deney sonuçları verilmiştir.

Buna göre, oluşan bileşikler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur ?

- A) Üç deneyde de aynı bileşik elde edilmiştir.
B) Üç deneyde de farklı bileşik elde edilmiştir.
C) I ve II. deneyde aynı, III. deneyde ise farklı bileşik elde edilmiştir.
D) I ve III. deneyde aynı, II. deneyde ise farklı bileşik elde edilmiştir.
E) II ve III. deneyde aynı, I. deneyde ise farklı bileşik elde edilmiştir.

3) X₂O₇⁻² iyonu toplam 106 elektron içermektedir.

Buna göre, nötron sayısı 28 olan X elementinin kütle numarası kaçtır ? (p=0)

- A) 48 B) 52 C) 55 D) 56 E) 58

4) Simya ile uğraşan simyacıların doğuşu,

- I. Altının çok değerli bir maden olarak kullanılmaya başlaması
II. Bazı bitkilerin ilaç olarak yararlarının fark edilmesi
III. Ölümsüzlük veya sınırsız zenginlik sağlayan maddelerin arama hayali

nedenlerinden hangileri ile ilgilidir ?

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

5) Bağlayıcılar, boyanın ana bileşenlerinden olup renklendirici ve dolgu maddelerini bağlayarak boyanın karakterini, niteliğini belirler.

Buna göre, aşağıdaki maddelerden hangisi boyalarda bağlayıcı olarak kullanılır ?

- A) Su
B) Pigment
C) Malgama
D) Reçine
E) Aseton

Madde	Kütle (g)	Hacim (cm ³)	Sıcaklık (°C)
X	10	20	10
Y	15	20	20
Z	15	30	10
T	20	40	20

Tabloda verilen bilgilere göre X, Y, Z ve T sıvılarından hangileri aynı madde olabilir ?

- A) X ve Y B) X ve Z C) X ve T
D) Z ve T E) X, Z ve T

7) Yağlar ile ilgili;

- I. Gliserin ile yağ asitlerinin oluşturduğu polimerik maddelerdir.
- II. Bazik ortamda sabunlaşma tepkimesi verirler.
- III. Safra salgısı ve lipaz enzimi yardımıyla hidrolize uğrar.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

8) Aşağıdakilerden hangisi toprak kirliliğine neden olmaz ?

- A) Organik gübre
B) Plastikler
C) Tarım ilaçları
D) Ağır metaller
E) Endüstriyel atıklar

9) Katısı ile dengede olan tuz çözeltisine aynı sıcaklıkta bir miktar daha tuz eklenirse;

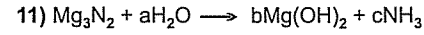
- I. Katı kütlesi
- II. Elektriksel iletkenlik
- III. Çözelti kütlesi

niceliklerinden hangileri artar ?

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

10) Alkanlar ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi yanlıştır ?

- A) İlk üyeleri metandır.
B) Apolar moleküllerdir.
C) Propan molekülünde 6 hidrojen atomu bulunur.
D) Bir hidrojen çıkarılmasıyla oluşan yapıya alkil grubu denir.
E) Katılma tepkimesi vermezler.



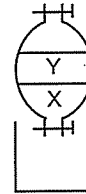
Denkleşmiş tepkime denklemi için aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) a = 2b dir.
B) c = 2 dir.
C) b = 3 tür.
D) İndirgenme - yükseltgenme tepkimesidir.
E) N atomlarının yükseltgenme basamağı iki bileşikte de aynıdır.

12) X ve Y sıvılarının ayırma hunisinindeki konumları şekilde verilmiştir.

Buna göre, aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) X, Y 'de çözünmez.
B) Özkütleleri $d_X > d_Y$ dir.
C) X ve Y karışımı süspansiyodur.
D) Eşit kütlelerde alındığında Y 'nin hacmi daha büyük olur.
E) Eşit hacimlerde alındığında X 'in kütlesi daha büyük olur.



13) Kimyanın temel yasalarına dayanarak bilimsel anlamda ilk atom modelini ortaya atan bilim insanı aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Dalton
B) Rutherford
C) Thomson
D) Lavoisier
E) Proust

YGS Kimya

Deneme - 31

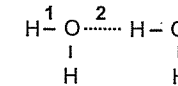
1) Aynı elementin atomlarından oluşmasına rağmen farklı yapıda ve sayıda bağlanmaları sonucu elde edilen madde türüne ne ad verilir ?

- A) İzomer
B) Allotrop
C) Dimer
D) İzotop
E) Hidrokarbon

2) Porselen ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Işığı geçirir ve renksizdir.
B) Gözenekli ve su geçirgen yapıya sahiptir.
C) Seramik grubunun en mükemmel forma ulaşmış üyesidir.
D) Gövde ve sır olmak üzere iki kısımdan oluşur.
E) İçerisinde kuvars, kaolin ve feldspat bulunur.

3)



Su molekülü için belirtilen 1 ve 2 nolu bağlar ile ilgili;

- I. 1 nolu bağ kimyasal bağlıdır.
- II. 2 nolu bağ moleküller arası bağlıdır.
- III. 2 nolu bağ 1 nolu bağdan daha kuvvetlidir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

4) X ve Y elementlerinin atom kütleleri oranı 7/8 dir.

Buna göre, 12 'şer gram X ve Y 'nin tepkimesinden en fazla kaç gram X_2Y_3 elde edilir ?

- A) 15 B) 17 C) 19 D) 21 E) 24

5)	Monomer	Polimer adı
I.	$\text{H}_2\text{C}=\text{CHCl}$ monoklor eten	Polivinil klorür (PVC)
II.	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}-\text{C}_6\text{H}_5$ fenil eten	Polistiren (PS)
III.	$\text{F}_2\text{C}=\text{CF}_2$ tetraflor eten	Politetraflor etilen (PTFE)

Yukarıdaki monomerlerden hangilerinin oluşturduğu polimer adı doğru verilmiştir ?

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

6) Saf altın 24 ayar altındır. 14, 18 ve 22 ayar altın ise altının bakır ile oluşturduğu alaşımlardır.

Buna göre, kütlesi 10 gram olan 18 ayar altın örneğinde kaç gram bakır bulunur ?

- A) 1,8 B) 2,5 C) 4,8 D) 7,5 E) 8,2

7) Atomların yapısı ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi doğrudur ?

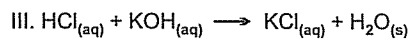
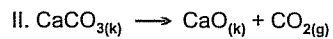
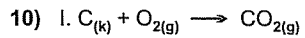
- A) Her atomun çekirdeğinde nötron bulunur.
- B) Atom numarası kütle numarasına eşittir.
- C) Proton sayısının elektron sayısından çıkarılması ile iyon yükü bulunur.
- D) Atom çekirdeği nötrdür.
- E) Proton sayısı her elementin ortak özelliğidir.

8) Deterjanın genel formülü aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) NaClO
- B) Na₂CO₃
- C) NaBO₃ · H₂O
- D) R - COO⁻ Na⁺
- E) R - OSO₃⁻ Na⁺

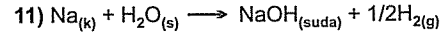
9) Aşağıdaki maddelerden hangisinin türü yanlış verilmiştir ?

Madde	Türü
A) He	Soygaz
B) HF	Asit
C) KNO ₃	Tuz
D) Cl ₂	Bileşik
E) Na ₂ O	Oksit



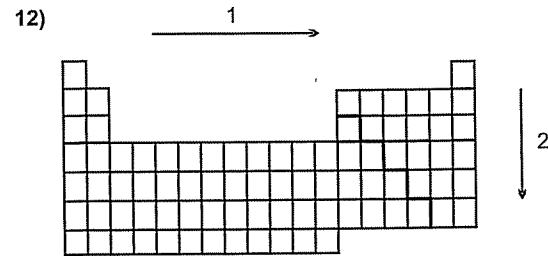
Yukarıda verilen tepkimelerin hangilerinde ısı açığa çıkar ?

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



tepkimesi için aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Kimyasal bir değişim gerçekleşir.
- B) İndirgenme - yükseltgenme tepkimesidir.
- C) Yanma tepkimesidir.
- D) Heterojen bir tepkime değildir.
- E) Bazik bir çözelti oluşur.



Yukarıdaki periyodik cetvelde, 1 ve 2 nolu yönlerde meydana gelen değişimlerden hangisi hatalı verilmiştir ?

	1	2
A) Atom numarası	Artar	Artar
B) Değerlik elektron sayısı	Artar	Azalı
C) Atom hacmi	Azalı	Artar
D) Oksitlerin baz özelliği	Azalı	Artar
E) Elektron alma yatkınlığı	Artar	Azalı

13) Bağlar ile ilgili;

- I. Ortaklaşa kullanılan iki elektron bir bağ oluşturur.
- II. Aynı iki ametal atomu arasındaki tüm bağlar Apolar kovalenttir.
- III. Bağ oluşumunda son katmandaki elektronlar kullanılır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

YGS Kimya

Deneme - 32

1) PVC ile ilgili;

- I. Katılma polimeridir.
- II. Kimyasal adı polietilendir.
- III. Plastik kapı ve pencere yapımında kullanılır.

yargılardan hangileri doğrudur ?

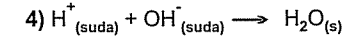
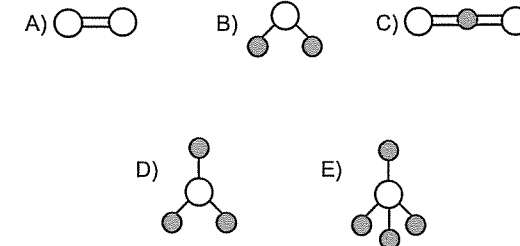
- A) Yalnız I
- B) Yalnız II
- C) I ve III
- D) II ve III
- E) I, II ve III

2) Yükseltgenlerle, renk veren maddelerin renginin giderilmesine ne ad verilir ?

- A) Ağartma
- B) Kristal
- C) Alizarin
- D) Sabunlaşma
- E) Özütleme

3) Aşağıda top çubuk modeli verilen moleküllerden hangisi polardır ?

(● ve ○ farklı element atomlarıdır.)



tepkimesi ile ilgili;

- I. H⁺ indirgenmiştir.
- II. OH⁻ yükseltgendir.
- III. Asit - baz tepkimesidir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

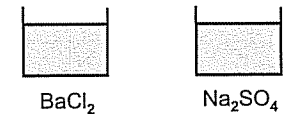
5) Asit yağmurları ile ilgili;

- I. Toprağın verimini artırır.
- II. Kömür ve petrol gibi yakıtların dumanındaki SO₂ gazının su buharı ile birleşmesidir.
- III. Taş ve tuğlaları aşındırarak yapıları zarar verir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

6)



Yukarıda verilen çözeltiler karıştırıldığında suda çözünmeyen bir katı oluşuyor.

Buna göre;

- I. Oluşan katı BaSO₄ tür.
- II. Kimyasal bir değişim gerçekleşmiştir.
- III. Na⁺ ve Cl⁻ iyonları tepkimeye katılmamıştır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

7) Oda sıcaklığında hazırlanan doymamış tuz çözeltisi-ne, aynı sıcaklıkta bir miktar daha tuz eklenip çözülüyor.

Oluşan çözelti ile ilgili;

- I. Tuzun çözünürlüğü değişmez.
- II. Donma noktası düşer.
- III. Kütlece yüzde derişimi artar.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

8) Aşağıda verilenlerden hangisi bir maddenin kimyasal özelliğidir ?

- A) Esneklik
- B) Oksitlenme
- C) Kırğılaşma
- D) Uçuculuk
- E) Yoğunlaşma

9) Bileşik	Adı
I. CCl_4	Karbon tetraklorür
II. MnO_2	Mangan (II) oksit
III. Al_2O_3	Alüminyum (III) oksit

Yukarıdaki bileşiklerden hangileri doğru adlandırılmıştır ?

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

- 10) I. Yanıcıdır.
II. Suda çözünür.
III. Yapılarında C, H ve O elementleri bulunur.

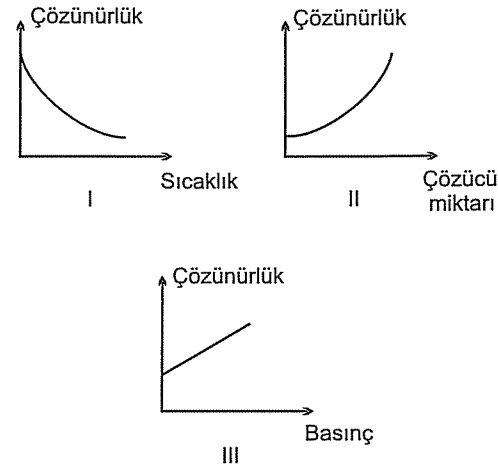
Yukarıda verilenlerden hangileri tüm organik bileşikler için geçerlidir ?

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

11) Aşağıdakilerden hangisi soygazlara ait bir özellik değildir ?

- A) Son katmanlarında 2 veya 8 elektron bulunur.
- B) Kararlı elektron dizilimine sahiptirler.
- C) Son katmanlarında elektron boşluğu yoktur.
- D) Oda koşullarında üç fiziksel halde bulunabilirler.
- E) Kimyasal olaylara karşı son derece ilgisizdirler.

12) Gazların çözünürlüğü ile ilgili çizilen,



grafiklerden hangileri doğru olabilir ?

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

13) Aşağıda verilen köklerden hangisinin iyon yükü yanlış verilmiştir ?

Kök	İyon yükü
A) Hidroksit	-1
B) Amonyum	+1
C) Karbonat	-2
D) Sülfat	-2
E) Nitrat	-3

YGS Kimya

Deneme - 33

1) $^{19}_{19}\text{K}$ atomu ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Metal atomudur.
- B) Son katmanında 1 elektron bulunur.
- C) Elektron bulunduran katman sayısı 4 tür.
- D) Hem iyonik hem de kovalent bağlı bileşik oluşturabilir.
- E) 1 elektron vererek son katmandaki elektron sayısını oktete tamamlar.

2) Yangın esnasında, kimyasal veya biyolojik silahların kullanıldığı yerlerde zehirli gazlardan korunmak için gaz maskeleri kullanılır.

Bu olayda kullanılan ayırma yöntemi aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Süzme
- B) Damıtma
- C) Aktarma
- D) Eleme
- E) Ayıklama

3) $\text{:}\ddot{\text{Y}}\text{:}\text{:}\ddot{\text{X}}\text{:}\text{:}\ddot{\text{Y}}\text{:}$

Periyodik cetvelin A gruplarında olduğu bilinen X ve Y elementlerinin oluşturduğu bileşiğin Lewis nokta yapısı yukarıdaki gibidir.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi yanlıştır ?

- A) X, 4A grubundadır.
- B) Y, 6A grubundadır.
- C) Molekül polardır.
- D) Atomlar arasında polar kovalent bağ vardır.
- E) Eşleşmemiş 4 elektron çifti bulunur.

4) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3$

bileşiği ile ilgili;

- I. Alkendir.
- II. Sınıfının ilk üyesidir.
- III. Polar ve apolar kovalent bağlar içerir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

5) Çözelti	pH değeri
X	1
Y	7
Z	13

Yukarıdaki tabloda oda sıcaklığında, pH değerleri verilen çözeltiler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır ?

- A) X, asit çözeltisidir.
- B) Z çözeltisinde H^+ derişimi OH^- derişiminden büyüktür.
- C) X ve Z çözeltilerinin karıştırılması ile Y çözeltisi oluşabilir.
- D) X ve Z çözeltileri elektrolittir.
- E) Z çözeltisi kırmızı turnusol kağıdını maviye dönüştürür.

6) Co ve CO tanecikleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Co ametaldır.
- B) CO 'nun kütlece yüzde bileşimi sabittir.
- C) Co element, CO ise bileşiktir.
- D) CO yanıcıdır.
- E) Arı maddelerdir.

7) CaCO_3 bileşiği ile ilgili;

- I. Organik yapıdır.
- II. Kireç taşı olarak bilinir.
- III. Asitler ile tepkimesinden H_2 gazı oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

8) Aşağıda verilen köklerden hangisi yanlış adlandırılmıştır ?

Kök	Adı
A) MnO_4^-	Permanganat
B) MnO_4^{2-}	Manganat
C) ClO_4^-	Perklorat
D) ClO_2^-	Klorat
E) ClO^-	Hipoklorit

9) Çözünürlük ve çözünme hızı ile ilgili;

- I. Çözünürlük maddenin üç fiziksel hali için ayırt edici bir özelliktir.
- II. Sıcaklık hem çözünürlüğü hem de çözünme hızını etkiler.
- III. Karıştırmak ya da çalkalamak çözünürlüğü etkilemezken çözünme hızını artırır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

10) Aşağıdaki altı çizili atomlardan hangisinin yükseltgenme basamağı diğerlerinden farklıdır ?

- A) SO_2
- B) MnO_2
- C) N_2O_4
- D) CO_3^{2-}
- E) CrO_4^{2-}

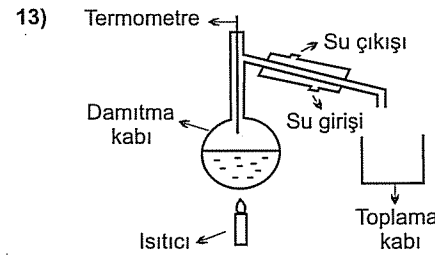
11) Kütlece % 20 'lik şeker çözeltisinde çözücünün % 75 ' i buharlaştırılırsa, oluşan yeni çözeltinin şeker derişimi % kaç olur ?

- A) 25
- B) 40
- C) 50
- D) 60
- E) 80

Atom	1. katman	2. katman
X	1	-
Y	2	-
Z	2	2
T	2	6
Q	2	8

Katmanlardaki elektron sayıları verilen yukarıdaki atomlardan hangi ikisi aynı gruptadır ?

- A) X ve Y
- B) Y ve Z
- C) Y ve Q
- D) Z ve T
- E) Z ve Q



X ve Y sıvılarından oluşan homejen bir karışım şeklindeki damıtma kabına konulup ısıtılıyor.

Zamanla damıtma kabında X sıvısının kütlece yüzde derişimi arttığına göre;

- I. X 'in tanecikler arası çekim kuvveti Y 'ninkinden yüksektir.
- II. Birim zamanda buharlaşan sıvı molekülleri sayısı $Y > X$ tir.
- III. Y sıvısının toplanma işlemi bitmeden X sıvısı buharlaşmaz.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

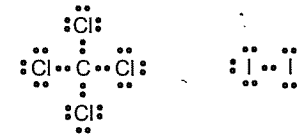
YGS Kimya

Deneme - 34

1) Kimya ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Bilim dalıdır.
- B) Deneme ve yanılmaya dayalı bir uğraştır.
- C) Sistematiik bilgi birikimi sağlar.
- D) Maddeyi ve maddenin yapısında meydana gelen değişimleri inceler.
- E) Teorik temelleri vardır.

2)



Yukarıda Lewis gösterimleri verilen moleküller ile ilgili;

- I. I_2 apolar, CCl_4 ise polardır.
- II. Birbiri içerisinde çözünürler.
- III. İçerdikleri tüm bağlar kovalent yapılıdır.

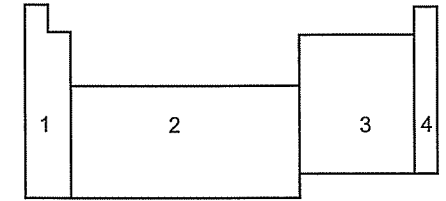
yargılardan hangileri doğrudur ?

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

3) Aşağıdaki elementlerden hangisinin kullanım alanı yanlış verilmiştir ?

Element	Kullanım alanı
A) Ne	Renkli aydınlatma sistemlerinde
B) Hg	Diş dolgusunda
C) H_2	Sıvı yağların katılaştırılmasında
D) O_2	Zeplinlerin doldurulmasında
E) Al	Mutfak araç gereci yapımında

4)



Şekildeki periyodik cetvelin numaralandırılmış bölümlerine göre;

- I. 1,3 ve 4. bölümler A grubu, 2. bölüm ise B grubu elementlerini içerir.
- II. 3. bölümdaki elementlerin tümü ametal olup kovalent bağlı bileşik oluşturur.
- III. 4. bölümdaki elementlerin son katmanında elektron boşluğu yoktur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

- 5) I. Ayran
- II. Mayonez
- III. Çamurlu su

Yukarıda verilen madde örneklerinden hangileri süspansiyondur ?

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

6) Cam ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Ana bileşen kumdur.
- B) Kuvvetli kovalent bağlar içeren düzensiz, büyük moleküllerdir.
- C) HF asiti yapısını bozar.
- D) Temas ettiği maddelerden etkilenmemesi için kireç oranı artırılır.
- E) Pencere camları borosilikat camıdır.

7) Yenilenebilir enerji kaynakları için;

- I. Çevre kirliliği ile ters orantılıdır.
- II. Kaynağı sınırsızdır.
- III. Petrol ve kömür gibi fosil yakıtlardır.

yargılardan hangileri doğrudur ?

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

8) Aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Çözeltiler homojen karışımlardır.
- B) Meşrubatlar çözünmüş karbon dioksit gazı içerir.
- C) Madeni para bir çözeltilidir.
- D) Doymuş çözeltilerin hal değişimlerinde sıcaklık sabittir.
- E) Katı - sıvı çözeltilerine buharlaştırma işlemi uygulanırsa çözünenin kimliği değişir.

9) I. Glikozdan nişasta eldesi

- II. Proteinlerin amino asitlere parçalanması
- III. Yağların bazik ortamda sabunlaşması

Yukarıda verilen olaylardan hangileri hidroliz tepkimesidir ?

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

10) I. HCN

- II. NH₃
- III. C₂H₄

Yukarıdaki moleküllerden hangilerinin atomları arasında üçlü bağ bulunur ? (₁H , ₆C , ₇N)

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

11) Özkütle ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.

- * Arı suyun +4°C 'deki özkütlesi 10°C 'dekenden büyüktür.
- * Aynı sıcaklıkta tuzlu suyun özkütlesi arı suyunkinden yüksektir.
- * Oda sıcaklığında arı suyun özkütlesi cıvaninkinden küçüktür.

Yalnızca bu bilgileri kullanan bir öğrenci,

- I. Safsızlık özkütleyi değiştirir.
- II. Özkütle madde miktarına bağlı değildir.
- III. Özkütle maddenin cinsine ve sıcaklığa bağlıdır.

sonuçlarından hangilerine ulaşabilir ?

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

12) X ve Y elementlerinden oluşan üç farklı bileşikte kütlece birleşme oranları m_X/m_Y aşağıda verilmiştir.

- * 1. bileşikte : 7/12
- * 2. bileşikte : 7/16
- * 3. bileşikte : 7/20

1. bileşiğin formülü X₂Y₃ ise 2. ve 3. bileşiklerin formülleri aşağıdakilerden hangisidir ?

- | | 2. | 3. |
|---------------------|-------------------------------|-------------------------------|
| A) XY | XY ₂ | XY ₂ |
| B) XY ₂ | X ₃ Y ₄ | X ₃ Y ₄ |
| C) XY ₂ | X ₂ Y ₅ | X ₂ Y ₅ |
| D) X ₂ Y | XY ₂ | XY ₂ |
| E) X ₂ Y | X ₂ Y ₅ | X ₂ Y ₅ |

13) I. Suya alkol damlatılması

- II. Tırmak ojesinin aseton ile temizlenmesi
- III. Oda sıcaklığındaki suya buz atılması

Yukarıdakilerin hangilerinde çözünme olayı gerçekleşir ?

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

YGS Kimya

Deneme - 35

1) Aşağıdakilerden hangisi simyadan kimyaya aktarılan bulgular arasında yer almaz ?

- A) Cam
- B) Plastik
- C) Barut
- D) Esans
- E) Boya üretimi

2) Pb(NO₃)₂ ve NaI sulu çözeltileri karıştırıldığında suda çözünmeyen bir katı oluşuyor.

Karışım süzgeç kağıdı ile süzülürken zaman zaman toplanan sıvıda bulunan başlıca iyonlar aşağıdakilerden hangisi olur ?

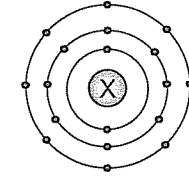
- A) Yalnız Na⁺
- B) Yalnız NO₃⁻
- C) Pb⁺² ve I⁻
- D) Na⁺ ve NO₃⁻
- E) Pb⁺² ve Na⁺

3) Naftalin, hal değişimi sırasında sıvılaşmadan gaz haline geçer.

Bu hal değişimi ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Kimyasal bir olaydır.
- B) Süblimleşme olarak tanımlanır.
- C) Taneciklerin düzensizliği artar.
- D) Tanecikler arası çekim kuvvetleri azalır.
- E) Taneciklerin toplam enerjisi artar.

4)



-1 yüklü iyonunun katman elektron dizilimi verilen X elementi ile ilgili;

- I. Halojendir.
- II. Atom numarası 18 dir.
- III. 3. periyottadır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

5) Aşağıdaki elementlerden hangisinin sembolü doğru verilmiştir ?

Element	Sembolü
A) Sodyum	S
B) Bor	Br
C) Magnezyum	Mn
D) Demir	F
E) Gümüş	Ag

6) Yükseltgenme basamağı ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Alkali metallerde +1 dir.
- B) Metal hidrürlerde hidrojen için +1 dir.
- C) Peroksitlerde oksijen için -1 dir.
- D) Flor (F) için sadece -1 dir.
- E) Tüm bileşiklerde toplam sıfırdır.

- 7) I. NaCl
II. C₂H₅OH
III. C₆H₁₂O₆

Yukarıda verilen maddelerden hangileri suda moleküler çözünür ?

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

- 8) O₂ ve O₃ oksijen elementinin farklı iki şeklidir ve bunlara oksijenin allotropları denir.

Bir elementin allotropları için;

- I. Moleküllerin şekilleri
II. Moleküllerin büyüklüğü
III. Kimyasal bağların kuvveti

niceliklerinden hangileri farklıdır ?

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

- 9) Bir çözeltiye çözücü ekleyerek birim hacme düşen madde miktarını azaltma işlemine ne ad verilir ?

- A) Seyreltme
B) Deriştirme
C) Damıtma
D) Kristalleşme
E) Çözünme

- 10) Kimyasal tepkimelerde aşağıdaki olaylardan hangisi gerçekleşmez ?

- A) Çekirdek kaynaşması
B) Elektron alış veriş
C) Elektronların ortaklaşa kullanılması
D) Molekül sayısının artması
E) Molekül sayısının azalması

Örnek	Sınıfı
I. Etilen, asetilen	Doymamış hidrokarbon
II. Benzen, naftalin	Aromatik hidrokarbon
III. Glikoz, fruktoz	Karbonhidrat

Yukarıdakilerin hangilerinde, örnekler doğru olarak sınıflandırılmıştır ?

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

Gaz	Yoğunluk (g/L)	O ₂ ile tepkime
X	0,09	vermez
Y	1,50	verir
Z	1,98	vermez

Yukarıda özellikleri verilen X, Y ve Z gazlarından hangileri yangın söndürücü olarak kullanılabilir ? (Havanın yoğunluğu 1,29 g/L dir.)

- A) Yalnız X B) Yalnız Y C) Yalnız Z
D) X ve Z E) Y ve Z

- 13) Kimyasal formülü X_mY_n olan iyonik bir bileşiğin sudaki iyonlaşma denklemi aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) X_mY_n → X^{+m} + Y⁻ⁿ
B) X_mY_n → X⁺ⁿ + Y^{-m}
C) X_mY_n → mX⁺ⁿ + nY^{-m}
D) X_mY_n → nX^{+m} + mY⁻ⁿ
E) X_mY_n → mX^{+m} + nY⁻ⁿ

YGS Kimya

Deneme - 36

- 1) Katlı oranlar yasasını doğrulamak isteyen bir öğrenci aşağıdaki bileşik çiftlerinden hangisini seçmelidir ?

- A) NO₂ ile N₂O
B) NaCl ile NaClO
C) C₂H₂ ile C₆H₆
D) C₂H₄ ile C₃H₆
E) HClO₃ ile HBrO₃

- 2) Bir maddenin üç fiziksel hali olan X, Y ve Z için aşağıdaki bilgiler veriliyor.

X : Basınç artırıldığında sıvılaşıyor.

Z : Isıtıldığında iki kez hal değişimine uğruyor.

Buna göre X, Y ve Z maddenin hangi fiziksel hallerini göstermektedir ?

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

- 3) Aşağıdakilerden hangisi toprak kirliliğini önlemek için alınacak tedbirlerden biri değildir ?

- A) Organik tarım teşvik edilmelidir.
B) Verimli tarım arazilerinde yerleşim ve sanayi alanları oluşturulmalıdır.
C) DDT benzeri kimyasal maddelerin kullanımları azaltılmalıdır.
D) Sanayi atıklarının arıtılması
E) Suni gübrelerin bilinçsiz ve aşırı kullanılmaması

- 4) Periyodik cetvelin, üçüncü periyodunun I. elementi X, III. elementi ise Y dir.

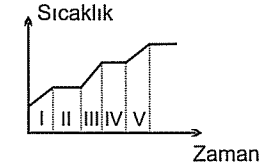
Buna göre;

- I. X, katı halde elektrik akımını iletir.
II. Y, bileşiklerinde farklı pozitif değerlikler alabilir.
III. X ve Y aralarında iyonik bağlı bileşik oluşturur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

- 5)



Şekildeki grafik X, Y ve Z arı sıvılarından oluşan bir karışımın kaynama eğrisidir. Sıvıların kaynama noktaları Y > X > Z dir.

Buna göre, III. ve V. zaman aralıklarında kaptaki hangi sıvılar bulunur ?

III.	V.
A) X ve Y	Y
B) X ve Y	X
C) Y ve Z	Y
D) X ve Z	X
E) X ve Z	Z

- 6) Aşağıdakilerden hangisi çözücüsü gaz olan bir çözelti örneğidir ?

- A) Gazoz
B) Hava
C) Kolonya
D) Tunç
E) Deniz suyu

7) ${}_5\text{B}$ atomunun Lewis yapısı aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) $\text{B} \cdot$ B) $\cdot \ddot{\text{B}}$ C) $\cdot \ddot{\text{B}} \cdot$
D) $\cdot \ddot{\text{B}} \cdot$ E) $:\ddot{\text{B}}:$

8) Aşağıdaki alaşımlardan hangisinin bileşenleri yanlış verilmiştir ?

Alaşım	Bileşenleri
A) Beyaz altın	$\text{Au} + \text{Ag}$
B) 22 ayar altın	$\text{Au} + \text{Cu}$
C) Lehim	$\text{Sn} + \text{Pb}$
D) Pirinç	$\text{Cu} + \text{Zn}$
E) Manganez çeliği	$\text{Fe} + \text{Mn}$

- 9) I. NaCl
II. KClO_3
III. HClO_4

Yukarıda verilen bileşiklerin hangilerinde klor (Cl) oktetini tamamlamıştır ? (${}_1\text{H}$, ${}_8\text{O}$, ${}_{11}\text{Na}$, ${}_{17}\text{Cl}$, ${}_{19}\text{K}$)

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

10) Sabun ve deterjanlar ile ilgili;

- I. Deterjan, bitkisel veya hayvansal yağlardan elde edilir.
II. Yapılarında hem polar hem de apolar kısımlar bulundurulur.
III. Sert sularla yapılan yıkamalarda sabun anyonu çözünmeyen tuzlar oluşturarak çöker.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

11) Periyodik sistemin bir periyodunda atom numarası arttıkça, aşağıda verilen özelliklerden hangisi değişmez ?

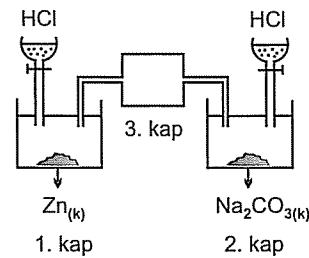
- A) Değerlik elektron sayısı
B) Atom hacmi
C) Katman sayısı
D) Elektriksel iletkenlik
E) Elektron alma - verme eğilimi

12) Doğanın tüm işleyişlerinde hiç bir şey yoktan var olmaz. Tüm kimyasal dönüşümlerde maddenin miktarı aynı kalır.

Bu ilke aşağıdaki kimya yasalarından hangisi ile ifade edilir ?

- A) Kütle korunumu
B) Sabit oranlar
C) Katlı oranlar
D) Birleşen hacim oranları
E) Avogadro hipotezi

13)



Şekildeki sistemde musluklar açılarak asit çözeltilerinin katılar ile etkileşmesi sağlanıyor.

Buna göre;

- I. 3. kapta zamanla H_2 ve Cl_2 gazları toplanır.
II. 2. kapta açığa çıkan gaz yanıcı değildir.
III. 1. kapta HCl çözeltisi yerine NaOH çözeltisi kullanılırsa açığa çıkan gaz türü değişir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

YGS Kimya

Deneme - 38

1) Periyodik cetvelin A gruplarında bulunan X ve Y elementlerinden oluşan XY_3 bileşiği ile ilgili;

- I. Molekül apolar ise X 'in değerlik elektron sayısı 3 tür.
II. X, 3A grubunda ise bileşik suda iyonlaşarak çözünür.
III. X, 5A grubunda ise merkez atomun eşleşmemiş 1 elektron çifti bulunur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

- 2) 1. $\text{Na}_{(k)}$
2. $\text{NaCl}_{(s)}$
3. $\text{NaCl}_{(suda)}$

Yukarıda verilen maddeler ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) 1. katı halde elektrik akımını iletir.
B) 2. arı maddedir.
C) 3. elektron hareketi ile elektrik akımını iletir.
D) 1. aynı cins atomlardan oluşur.
E) 3. basit damıtma ile bileşenlerine ayrılır.

3) Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin formülü yanlış verilmiştir ?

Bileşik	Formülü
A) Magnezyum karbonat	MgCO_3
B) Gümüş kromat	Ag_2CrO_4
C) Kalsiyum nitrat	CaNO_3
D) Bakır (II) sülfat	CuSO_4
E) Amonyum bromür	NH_4Br

4) Buğday ile samanın birbirinden ayrılmasında kullanılan ayırma yöntemi aşağıda verilen karışımlardan hangisini ayırmak için kullanılır ?

- A) Taşın pirinçten ayrılması
B) Sütün üstünde toplanan kaymağın ayrılması
C) Salamura peynirden tuzun ayrılması
D) Söğüt ağacından aspirinin hammaddesinin eldesi
E) Etil alkol ve suyun ayrılması

5) Aşağıdaki maddelerden hangisi HCl çözeltisi ile tepkime vermez ?

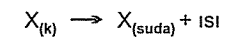
- A) Mg B) NH_3 C) CuO
D) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ E) CH_3COOH

6)



Çözünürlüğünün sıcaklıkla değişimi verilen X katısı ile ilgili;

I. Çözünme denklemi,



şeklinde.

II. Doygun X çözeltisi soğutulduğunda çökme gözlenir.

III. Sıcaklık artışı çözünme hızını azaltır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

7) Karışımlar ile ilgili;

- I. Homojen veya heterojen yapılabirler.
- II. Bileşenleri arasında sabit kütle oranı bulunur.
- III. Farklı cins atom, aynı cins moleküller içerirler.

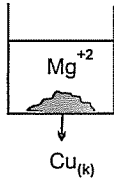
yargılarından hangileri doğrudur ?

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

8) Sabit hacimli kapalı bir kapta bulunan bir miktar gaz örneğinin sıcaklığı yükseltirise, bu gazın basıncı ve özkütlesi nasıl değişir ?

Basıncı	Özkütle
A) Artar	Azalı
B) Artar	Değişmez
C) Azalı	Değişmez
D) Değişmez	Artar
E) Değişmez	Azalı

9) Cu^{+2} iyonlarının bulunduğu bir kaba Mg metali daldırıldığında şekildedeki sistem elde ediliyor.



Buna göre;

- I. Kimyasal bir değişim gerçekleşmiştir.
- II. Cu metali Mg metalinden aktiftir.
- III. Mg metali indirgen özellik göstermiştir.

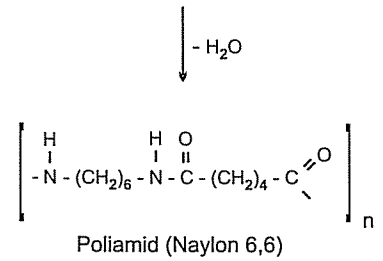
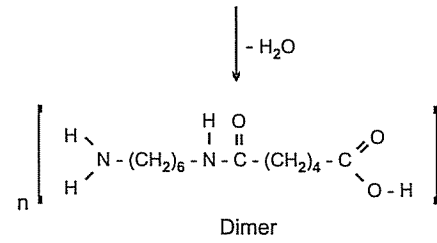
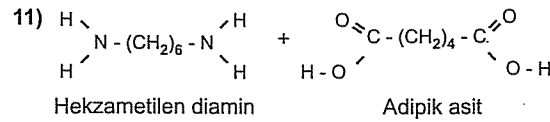
yargılarından hangileri doğrudur ?

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

10) XY_2 bileşiğinde X kütlesinin Y kütlesine oranı 1 dir.

Buna göre, XY_3 bileşiğinde Y kütlesinin bileşik kütlesine oranı kaçtır ?

- A) 2/3 B) 3/5 C) 3/4 D) 5/6 E) 5/4



Naylon 6,6 polimerinin oluşum tepkimeleri yukarıda verilmiştir.

Buna göre;

- I. İki farklı monomer kullanılmıştır.
- II. Katılma polimerleşmesidir.
- III. Naylon 6,6 - A - A - A - A - A - A - şeklinde şematize edilen bir polimerdir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

12) Aşağıda karbon sayısı verilen yağ asitlerinden hangisi sabun yapımında kullanılmaz ?

- A) 12 B) 14 C) 16 D) 18 E) 20

13) Aşağıda verilen hidrokarbonlardan hangisi alkin sınıfındandır ?

- A) CH_4 B) C_2H_2 C) C_2H_4
D) C_3H_8 E) C_6H_6

YGS Kimya

Deneme - 39

1) Çamaşır suyunun kullanımı ile ilgili;

- I. Tuz ruhu ve kireç çözücüler ile birlikte kullanılmalıdır.
- II. Kapalı yerlerde uzun süre solunmamalıdır.
- III. İçilmesi zehir etkisi yapar ve tahrişe yol açar.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

Bileşik	E.N. ($^{\circ}\text{C}$)	K.N. ($^{\circ}\text{C}$)
CH_4	-182	-162
CO_2	-57	-78

Yukarıda erime ve kaynama noktaları verilen bileşikler ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) CH_4 organik, CO_2 ise anorganik yapılıdır.
- B) Normal koşullarda gaz olarak bulunurlar.
- C) Apolar moleküllerdir.
- D) CO_2 molekülünde atomlar arasında ikili bağ bulunur.
- E) CH_4 'ün moleküller arası çekim kuvveti CO_2 'ninkinden büyüktür.

3) Atom numarası 9 olan flor (F) elementi ile ilgili;

- I. Ametaldir.
- II. Değerlik elektron sayısı 7 dir.
- III. Farklı yükseltgenme basamaklarına sahiptir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

4) 10 litre amonyak (NH_3) gazının tamamen ayrışmasından aynı koşullarda kaç litre azot (N_2) ve hidrojen (H_2) gazları oluşur ?

	N_2	H_2
A)	5	5
B)	5	10
C)	5	15
D)	10	10
E)	10	15

5) Grafit ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Elektriki iletir.
- B) Kil ile karıştırılıp fırınlanırsa kurşun kalem ucu elde edilir.
- C) Karbon elementinin izotoplarından biridir.
- D) Ağ örgülü kovalent bağ içerir.
- E) Karbon elementinin diziliş farklılığından dolayı elmasa göre son derece yumuşaktır.

6) Rönesans döneminde bilim insanları, kendinden daha basit maddelere dönüşmeyen saf maddelere element adını vermişlerdir.

Buna göre;

- I. Radyoaktifliğin keşfi
- II. Altının yanmaya karşı asal olması
- III. Kireç, sodyum hidroksit ve su gibi bileşiklerin zor ayrışması

olaylarından hangileri bu tanımlamanın sakıncalı olduğunu gösterir ?

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

7) Çözünürlük ile ilgili verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Gazların sıvılardaki çözünürlüğü sıcaklıkla azalır.
B) Polar (kutuplu) yapılı maddeler polar çözücülerde daha iyi çözünür.
C) Aynı koşullarda şeker ve yemek tuzunun sudaki çözünürlükleri farklıdır.
D) Çözünme sırasında ısı alan maddelerin çözünürlüğü, sıcaklık arttıkça artar.
E) Aynı koşullarda şekerin sudaki ve alkoldeki çözünürlüğü aynıdır.

- 8) I. Proton - nötron
II. Proton - elektron
III. Elektron - nötron

Yukarıda verilen tanecik çiftlerinden hangilerinin yükleri eşit fakat işaretleri birbirinin tersidir ?

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

9) Elementler atomik veya moleküler yapıdadırlar.

Buna göre, aşağıdaki elementlerden hangisi moleküler yapıda bulunabilir ?

- A) Demir B) Azot C) Helyum
D) Neon E) Potasyum

10) Elektronlar çekirdekten belli uzaklıklardaki katmanlarda sürekli hareket halindedir. Isı ve ışığın etkisi ile bu elektronlar çekirdekten uzaklaşabilir. Elektron tekrar eski katmanına dönerken dışarıya ışık yayar.

Yukarıda verilen fikirleri ortaya atan bilim insanı aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Democritos
B) Rutherford
C) Dalton
D) Bohr
E) Thomson

11) I. Flotasyon, sudan hafif olan katı taneciklerin su yüzeyine yükseltilerek uzaklaştırılmasıdır.

II. Diyaliz, yarı geçirgen bir zar aracılığıyla kanda yüksek yoğunlukta bulunan bazı zararlı maddelerin yayılma yoluyla ayrılmasıdır.

III. Ayrımsal kristallendirme, katı - sıvı karışımlarında sıvının buharlaştırılarak katının kristallenmesi işlemidir.

Yukarıda verilen ayırma yöntemlerinden hangileri doğru tanımlanmıştır ?

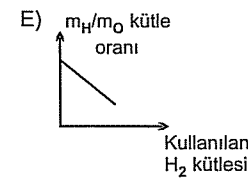
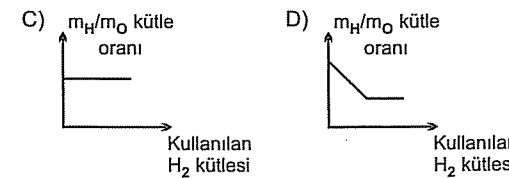
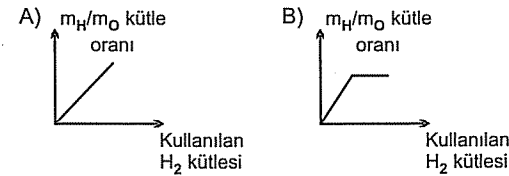
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
D) II ve III E) I, II ve III

12) Aşağıdakilerden hangisi arı maddedir ?

- A) Maden suyu
B) Su buharı
C) Süt
D) Boya
E) Kolonya

13) H_2 ve O_2 gazlarının tepkimesinden H_2O molekülü oluşturuluyor.

Buna göre, kullanılan H_2 kütlesi ile oluşan H_2O molekülündeki m_H/m_O kütle oranının değişim grafiği aşağıdakilerden hangisidir ?



YGS Kimya

Deneme - 40

1) Aşağıda verilen ayırma tekniklerinden hangisi homojen karışımları ayırmada kullanılır ?

- A) Dekantasyon (aktarma)
B) Miknatıslama
C) Flotasyon (yüzdürme)
D) Destilasyon (damıtma)
E) Ayırma hunisi

2) Organik bileşiklerin kimyasal tepkimelere yatkın kısımlarına fonksiyonel grup denir.

Buna göre, aşağıdaki bileşiklerden hangisi iki ayrı cins fonksiyonel grup bulundurur ?

- A) $CH_3 - CH_2 - CH_3$
B) $CH_2 = CH_2$
C) $CH_2 - COOH$
D) $CH_2 - OH$
E) $CH_3 - C(=O) - OH$

3) Yanma tepkimeleri ile ilgili;

- I. Demirin paslanması yavaş yanmadır.
II. Maddenin kimlik özellikleri değişir.
III. Doğal gazın yanma ürünleri CO_2 ve H_2O dur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

- 4) I. H_2O_2
II. $NaClO$
III. $NaBO_3 \cdot H_2O$

Yukarıda verilen maddelerden hangileri beyazlatıcı (ağartıcı) olarak kullanılır ?

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

5) Aşağıda verilen moleküllerden hangisinin top çubuk modeli yanlıştır ? ($1H, 5B, 6C, 7N, 16S$)

Molekül	Modeli
A) HF	
B) N_2	
C) H_2S	
D) C_2H_2	
E) BH_3	

6) Aşağıda adları verilen bileşiklerden hangisi ametal - ametal bileşiğidir ?

- A) Kükürt di oksit
B) Bakır (I) oksit
C) Kalsiyum klorür
D) Sodyum oksit
E) Magnezyum nitrat

7) Aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Altın doğada saf olarak bulunur.
 B) Polar yapılı moleküller suda çözünür.
 C) Belirli bir geometrik şekle sahip olan katı parçacığına kristal denir.
 D) Kil, $xAl_2O_3 \cdot ySiO_2 \cdot zH_2O$ genel kimyasal bileşim formülü ile ifade edilir.
 E) Sindirim, vücudumuzda gerçekleşen bir polimerleşme olayıdır.

8) Aşağıdaki altı çizili atomlardan hangisinin yükseltgenme basamağı en büyüktür ?

- A) MnO_4^- B) NH_4^+ C) $Cr_2O_7^{2-}$
 D) H_3PO_4 E) $KClO_3$

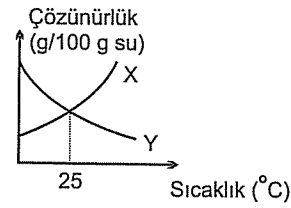
9) Simya ve simyacılar ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Simyanın uğraş alanı, geçmiş zaman insanının hayali ile doğrudan ilişkilidir.
 B) Simya, felsefe ve astroloji ile yakından ilişkilidir.
 C) Sıradan bir metale, sütün yoğurt ile mayalanması gibi maya niteliğinde azıcık altın katılarak metalin bayağılığı giderilebilir.
 D) Simyacılar bilime hiçbir katkı sağlamamışlardır.
 E) Ateş havaya, hava suya, su toprağa ve toprak ateşe dönüşmekte olup bu olaylar devrimsel olarak sürmektedir.

10) Atomları oktet veya dublet kuralına uymayan, eşleşmemiş elektron bulunduran kararsız taneciklere ne ad verilir ?

- A) İyon B) Anyon C) Katyon
 D) Molekül E) Radikal

11)



25°C 'de hazırlanan doymuş X ve Y çözeltilerinin kristallenmeye başlaması için çözeltilerin son sıcaklıkları;

	X	Y
I.	10	10
II.	10	30
III.	30	10

değerlerinden hangileri olabilir ?

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

12)

Bileşik	Hidrofil uç
I. Alkol	-OH
II. Organik asit	-COOH
III. Karbonhidrat	-NH ₂

Yukarıdaki bileşik türlerinden hangilerinin hidrofil grupları doğru verilmiştir ?

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

13) Aşağıdakilerden hangisi hava kirliliğini önlemek için alınacak tedbirlerden biri değildir ?

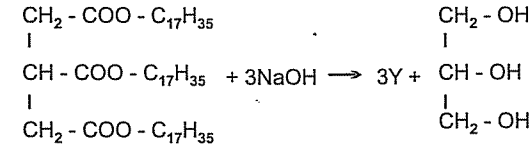
- A) Çevre dostu enerjiler kullanılmalıdır.
 B) Yeşil alanlar artırılmalı ve orman yangınları önlenmelidir.
 C) Özel araçlar yerine toplu taşıma araçları kullanılmalıdır.
 D) Demir yolu ve deniz yolu taşımacılığı yerine kara yolu taşımacılığı yaygınlaştırılmalıdır.
 E) Ozon tabakasına zarar veren deodorant ve sprelerin kullanımı azaltılmalıdır.

YGS Kimya

Deneme - 41

1) Atomun çekirdeğinden elde edilen enerji türü aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Nükleer enerji
 B) Güneş enerjisi
 C) Jeotermal enerji
 D) Gel - git enerjisi
 E) Hidroelektrik enerji



Yukarı verilen tepkime denklemlerinde oluşan X ve Y maddeleri aşağıdakilerden hangisidir ?

X	Y
A) Çamaşır sodası	Sabun
B) Çamaşır suyu	Deterjan
C) Deterjan	Sabun
D) Çamaşır sodası	Deterjan
E) Çamaşır suyu	Sabun

- 3) I. Her element özdeş atomlardan oluşur.
 II. Elementler atom adı verilen son derece küçük bölünmez taneciklerden oluşur.
 III. Kimyasal tepkimeler, atomların birbirinden ayrılması, birbirleri ile birleşmesi ya da yeniden düzenlenmesinden ibarettir.

Dalton 'un atomia ilgili yukarıdaki varsayımlardan hangileri günümüz atom kuramı ile çelişir ?

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

Yöntem	Özellik
I. Diyaliz	a. Yoğunluk
II. Aktarma	b. Çözünürlük
III. Özütleme	c. Tanecik boyutu

Yukarıdaki ayırma yöntemleri uygulanırken kullanılan özellikler aşağıdakilerin hangisinde doğru eşleştirilmiştir ?

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

- 5) I. Benzen
 II. Metil alkol
 III. Asetik asit

Yukarıda verilen maddelerden hangileri su ile karıştırıldığında tek fazlı görünüm oluşturur ?

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

- 6) Hava kirlenmesinin tehlikeli sonuçlarından biri de atmosferin yüksek katmanlarında bir karbondioksit tabakasının oluşmasıdır. Bu tabaka, yeryüzünden yansıyan güneş ışınlarının dünya dışına çıkışını engelleyerek atmosferin ısınmasına yol açar.

Buna göre, sözü edilen olgu aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Ötrafikasyon
 B) Karbon çevrimi
 C) Sera etkisi
 D) Fotosentez
 E) Fermentasyon

- 7) I. Atomlar bağ oluşturunca daha düşük enerjili duruma geçerler.
II. Bağ oluşurken açığa çıkan enerji, oluşan molekülün kararlılığının ölçüsüdür.
III. Aynı koşullarda bağları kırmak için harcanan enerji, aynı bağlar oluşurken açığa çıkan enerjiye eşittir.

Kimyasal bağlar ile ilgili yukarıda verilen ifadelerden hangileri doğrudur ?

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

8) Aşağıdaki maddelerden hangisi asidik özellik gösterir ?

- A) Kan
B) Deniz suyu
C) Kabartma tozu
D) Çamaşır sodası
E) Kireç çözücüler

9) Aşağıda verilen ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Yüzey aktif maddeler molekül yapılarından dolayı yağda ve suda çözünürler.
B) Hidrofil uç suyu sever.
C) Hidrofob uç apolardır.
D) Çamaşır sodasının formülü Na_2CO_3 tür.
E) Porselen bir cam türüdür.

- 10) I. Karlı havalarda yollara tuz dökülmesi
II. Denizlerin akarsulardan daha geç donması
III. İşlek caddelerdeki karın daha çabuk erimesi

Yukarıda verilen olayların hangileri suyun donma noktasının alçalması ile ilgilidir ?

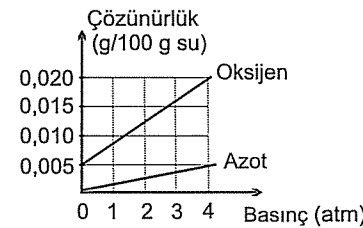
- A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III

11) X elementinin -1 yüklü iyonu ile $_{18}\text{Ar}$ atomu izoelektroniktir.

Buna göre X elementi ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Halojendir.
B) 3. Periyottadır.
C) Doğada iki atomlu moleküller halinde bulunur.
D) $_{1}\text{H}$ ile oluşturduğu bileşiklerin sulu çözeltisi bazik özellik gösterir.
E) Bulunduğu periyodun bağ elektronuna sahip çıkma eğilimi en fazla olan elementidir.

12)



Yukarıdaki grafik 25°C 'de azot ve oksijen gazlarının çözünürlüğünün basınçla değişimine aittir.

Buna göre;

- I. Gazların çözünürlüğü basınç ile doğru orantılıdır.
II. Oksijenin çözünürlüğünün basınçla değişimi azotunkine göre daha fazladır.
III. Aynı basınçta, oksijenin sıcaklığı yükseltip azotun sıcaklığı düşürülürse çözünürlükleri eşitlenebilir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13) Aşağıdaki elementlerden hangisi proteinlerin yapısında bulunmaz ?

- A) Azot B) Demir C) Karbon
D) Oksijen E) Hidrojen

YGS Kimya

Deneme - 42

1) Aşağıdakilerden hangisi karışımların genel özelliklerinden değildir ?

- A) Her oranda karıştırılabilirler.
B) Oluşumları sırasında maddeler kendi özelliklerini kaybetmezler.
C) Belirli formüller ile gösterilirler.
D) Fiziksel yöntemlerle bileşenlerine ayrıştırılırlar.
E) Oluşumları ve ayrılmalarında bileşiklere göre daha az enerji değişimi olur.

2) Akümülatörler (akü) ile ilgili;

- I. Elektrik enerjisini kimyasal enerji olarak depo ederler.
II. Çalışma prensipleri nötrleşme tepkimelerine dayanır.
III. Bir elektrottan diğer bir elektrotta bir iletken yardımı ile geçen elektronlar devre tamamlandığı sürece elektrik akımı üretir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

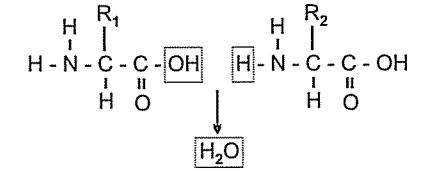
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve III E) I, II ve III

3) Eşit miktarlarda ve aynı sıcaklıkta bulunan A, B ve C metalleri aynı miktarda 0°C 'deki buz üzerine konulduklarında erittikleri buz miktarları $m_C > m_B > m_A$ dir.

Buna göre, metallerin ısınma ısıları (c) arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) $c_A > c_B > c_C$
B) $c_B > c_A > c_C$
C) $c_C > c_B > c_A$
D) $c_C > c_A > c_B$
E) $c_A > c_C > c_B$

4)



İki amino asit molekülü arasındaki etkileşim yukarıda verilmiştir.

Buna göre;

- I. Dehidratasyon tepkimesidir.
II. Peptit bağı oluşur.
III. R grupları amino asitlerin çeşitliliğini belirler.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

5) $_{17}^{35}\text{Cl}^-$ iyonu ile ilgili;

- I. Atom numarası 17 dir.
II. Çekirdek yükü -1 dir.
III. Nötron sayısı elektron sayısına eşittir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

6) Kimyasal tepkimeler ile ilgili;

- I. Reaktifler reaktanlara dönüşür.
II. Margarin elde etmek için bitkisel yağların hidrojenlenmesi indirgenme tepkimesine bir örnektir.
III. Çözünme, çökelme ve nötrleşme tepkimelerinin ortak özelliği sulu çözeltilerde gerçekleşmeleridir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

7) Atom numaraları birbirini takip eden X, Y, Z ve K elementlerinden Y soygaz ise;

- I. X halojen Y ise alkali metaldir.
- II. Y ve Z farklı periyot elementleridir.
- III. K 'nın son katmanındaki elektron sayısı Z 'ninkinden fazladır.

yargılarından hangileri **kesinlikle** doğrudur ?

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

8) Aşağıdakilerden hangisi eski çağ simyacılarının keşfettiği elementlerden biri **değildir** ?

- A) Altın
- B) Gümüş
- C) Kükürt
- D) Civa
- E) Uranyum

9) Bir çözeltide birim hacme düşen madde miktarını artırma işlemine deriştirme denir.

Buna göre aynı sıcaklıkta,

- I. Doymamış tuz çözeltisine su eklemek
- II. Doymuş şeker çözeltisinden su buharlaştırmak
- III. Doymamış tuz çözeltisine doymuş tuz çözeltisi eklemek

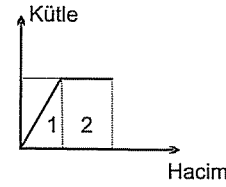
işlemlerinden hangileri ayrı ayrı uygulanırsa son çözelti ilk çözeltiye göre derişik hale gelir ?

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

10) Fe_3O_4 bileşiğinde 10,5 gram demir kaç gram oksijen ile birleşmiştir ? (Fe : 56 , O : 16)

- A) 4
- B) 6
- C) 8
- D) 10
- E) 12

11)



Arı bir sıvının kütle - hacim değişimi grafikte verilmiştir.

Buna göre;

- I. 1. bölgede sıvının yoğunluğu
- II. 2. bölgede sıvının sıcaklığı
- III. 1. bölgede sıvı miktarı

niceliklerinden hangileri artar ?

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

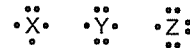
12) Bileşik oluştururken daima çapı küçülen X atomu ile ilgili;

- I. Ametaldir.
- II. İyonik bağlı bileşik oluşturur.
- III. Alaşım oluşturabilir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13)



Yukarıda Lewis nokta yapıları verilen X, Y ve Z atomlarının oluşturduğu,

- I. X_2
- II. Y_2
- III. Z_2

moleküllerinin içerdiği kovalent bağ sayıları arasındaki ilişki nedir ?

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

YGS Kimya

Deneme - 43

1) $^{27}_{13}\text{Al}^{+3}$ iyonu ile ilgili;

- I. Anyondur.
- II. İyon yükü +3 dür.
- III. Nükleon sayısı 27 dir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

2) Kum, kireç, çimento vb. maddelerin suyla karıştırılmasıyla oluşturulan ve yapılardaki yüzeyleri düzgünleştirmek için kullanılan yarı akışkan karışıma denir.

Yukarıdaki boşluğa uygun gelen kelime aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Kil
- B) Sıva
- C) Beton
- D) Seramik
- E) Porselen

3) X, Y, Z ve T saf sıvılarının kaynama noktaları aşağıda verilmiştir.

Sıvı	X	Y	Z	T
Kaynama noktası ($^{\circ}\text{C}$)	78	65	80	85

Bu sıvılardan oluşan ikili homojen karışımlardan hangisi ayrımsal damıtma yöntemi ile en kolay ayrılır ?

- A) X ve Z
- B) Y ve T
- C) Z ve T
- D) Y ve Z
- E) X ve Y

4) Bir sıvının veya bir katının gaz içerisinde dağılmasıyla oluşan heterojen karışımlara aerosol denir.

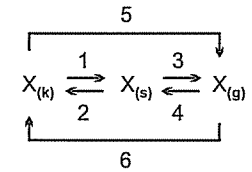
Buna göre;

- I. Sis
- II. Ayran
- III. Duman

karışımlarından hangileri birer aerosol örneğidir ?

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

5)



Saf X maddesinin hal değişimleri ile ilgili aşağıda verilen ifadelerden hangisi **yanlıştır** ?

- A) 1,3 ve 5 nolu değişimler endotermiktir.
- B) 6 nolu değişim donmadır.
- C) 3 nolu değişimde gerekli olan ısı miktarı 1 nolu değişimden fazladır.
- D) 4 nolu değişimde maddenin akışkanlığı azalır.
- E) Numaralandırılmış tüm yönlerde maddenin kimyasal özellikleri değişmez.

6) 25°C 'deki çözünürlüğü $60 \text{ gX} / 100 \text{ cm}^3$ alkol olan X katısı ile 70 g doymuş çözelti hazırlamak için aynı sıcaklıkta kaç g alkol gerekir ?

($d_{\text{Alkol}} : 0,8 \text{ g/cm}^3$)

- A) 10
- B) 20
- C) 30
- D) 40
- E) 50

7) Eşit kütlelerde X ve Y elementleri tepkimeye sokulduğunda 5 g bileşik oluşurken 2,2 g Y elementi artıyor.

Buna göre;

- I. Bileşiğin kütlece birleşme oranı $m_X/m_Y = 18/7$ dir.
- II. Bileşik kütlece % 28 Y elementi içerir.
- III. Başlangıçta 3,6 'şar g X ve Y alınmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

8) Aşağıdakilerden hangisi maddenin sıvı hali için ayırt edici özellik değildir ?

- A) Yoğunluk
B) Donma sıcaklığı
C) Yoğuşma sıcaklığı
D) Özısı
E) Kaynama sıcaklığı

9) Bir atomda proton, nötron ve elektron olmak üzere üç tür temel tanecik bulunur.

Buna göre, $^{32}_{16}\text{S}^{-2}$ iyonunun içerdiği temel taneciklerin toplam sayısı kaçtır ?

- A) 30 B) 34 C) 46 D) 48 E) 50

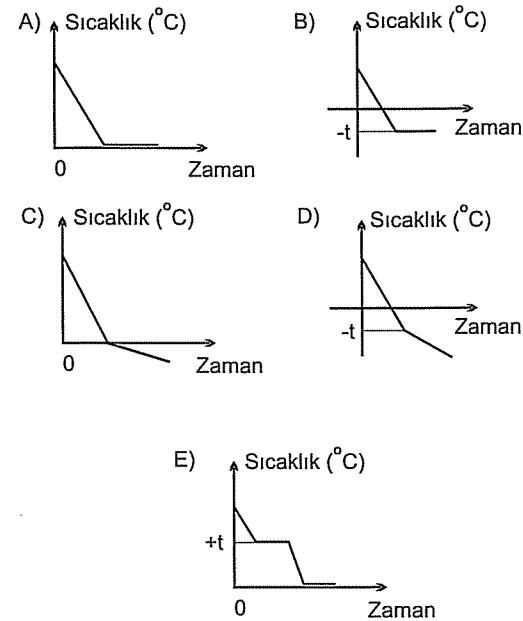
10) Aşağıdaki elementlerden hangisi $_1\text{H}$ ile kovalent bağ oluşturamaz ?

- A) ${}_3\text{Li}$ B) ${}_6\text{C}$ C) ${}_8\text{O}$
D) ${}_{15}\text{P}$ E) ${}_{17}\text{Cl}$

11) Aşağıdaki bileşik türlerinden hangisi için verilen örnek yanlıştır ?

Bileşik türü	Örnek
A) Karbonhidrat	Niştasta
B) Alkol	Etanol
C) Organik asit	Sülfürik asit
D) Amino asit	Glisin
E) Aromatik bileşik	Naftalin

12) Aşağıdaki sıcaklık - zaman grafiklerden hangisi bir tuzlu su örneğinin normal basınçta soğumasına aittir ?


$$13) \text{Ca}(\text{AlO}_2)_x + y\text{HCl} \longrightarrow z\text{AlCl}_3 + \text{CaCl}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$$

Yukarıdaki denkleşmiş tepkime denklemine göre $x + y + z$ toplamı kaçtır ?

- A) 10 B) 12 C) 14 D) 16 E) 18

YGS Kimya

Deneme - 44

1) Koloidal maddelerin içinden ışık geçirilirse ışığın saçılmasından dolayı bu maddeler fark edilebilir.

Buna göre;

- I. Dumanın mavi rengi
- II. Çöllerde güneşin parlak batışı
- III. Tüp gaz alevinin mavi - turuncu rengi

olaylarından hangileri yukarıda verilen bilginin örneğidir ?

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

2) Aşağıda formülleri verilen bileşiklerden hangisi yanlış adlandırılmıştır ?

Bileşik formülü	Adı
A) $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$	Propan
B) HCOOH	Asetik asit
C) $\text{CH} \equiv \text{CH}$	Etin
D) $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \\ \quad \quad \\ \text{CH}_2 - \text{CH}_2 \end{array}$	Siklobütan
E) 	Benzen

3) Aşağıdaki maddelerden hangisi asit özelliği göstermez ?

- A) Tuz ruhu
B) Kezzap
C) Amonyak
D) Zaç yağı
E) Sirke

4)

[illegible]

Yukarıdaki periyodik tablo üzerinde gösterilen elementlerden kaç tanesi metaldir ?

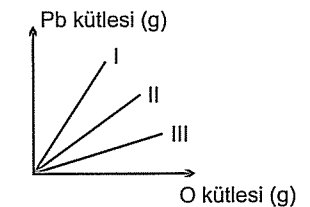
- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

5) I. İki veya daha fazla cins atomdan oluşurlar.
II. Aynı koşullarda belirli erime ve kaynama noktasına sahiptirler.
III. Bileşenleri arasında sabit kütle oranı bulunur.

Yukarıdaki ifadelerden hangileri yalnızca bileşik-
ler için doğrudur ?

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

6)



Kurşun (Pb) ile oksijen (O) kütleleri verilen üç farklı bileşiğin formülleri aşağıdakilerden hangisi olabilir ?

<u>I</u>	<u>II</u>	<u>III</u>
A) PbO	PbO ₂	Pb ₂ O ₃
B) Pb ₂ O	PbO	PbO ₂
C) PbO ₂	Pb ₃ O ₄	PbO
D) Pb ₂ O ₃	Pb ₂ O	Pb ₃ O ₄
E) Pb ₃ O ₄	Pb ₂ O ₃	Pb ₂ O

7) Aşağıda atom numaraları verilen elementlerden hangisinin son katmanındaki elektron sayısı en fazladır ?

- A) 7 B) 9 C) 14 D) 16 E) 20

8) Bazı elementlerin birden fazla aynı atomların birleşmesiyle moleküler halde bulunduğu fikrini ortaya atarak, kimyasal bağ kavramına ışık tutan bilim insanı aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Dalton
B) Avagadro
C) Proust
D) Lavoisier
E) Berzelius

9)

[illegible]

Yukarıdaki periyodik cetvelde yerleri belirtilen elementler ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Y ametaldır.
B) XQ_2 bileşiği iyonik yapılıdır.
C) Metalik özelliği en fazla olan Z dir.
D) HY 'nin asitlik kuvveti HQ 'dan fazladır.
E) T geçiş elementidir.

- 10) I. Kristallendirme
II. Ekstraksiyon
III. Ayrımsal damıtma

Yukarıdaki ayırma yöntemlerinden hangilerinde çözünürlük farkından yararlanılır ?

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

11) Aşağıdaki maddelerden hangisi kile şekillendirilebilir (plastisite) özelliği kazandırır ?

- A) Su
B) Amonyak
C) Aseton
D) Terebentin
E) Alkol

12)	Karışım	Türü
	I. Maden suyu	Emülsiyon
	II. Amalgam	Çözelti
	III. Taze sıkılmış portakal suyu	Süspansiyon

Yukarıdaki karışımlardan hangilerinin türü yanlış verilmiştir ?

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

13) Aşağıda verilen kavramlardan hangisi yanlış tanımlanmıştır ?

Kavram	Tanım
A) Boya	Dış etkilere korumak için eşyanın üzerine sürülen madde
B) Deterjan	Kirli ve yağlı şeyleri temizlemek için yağlar ve alkallerden oluşmuş kimyasal madde
C) Gübre	Verimini artırmak için toprağa dökülen her türlü hayvan dışkısı, kimyasal veya bitkisel madde
D) Çimento	Killi kalkerleri özel fırınlarda pişirip ezmekle elde edilen, çabuk sertleşen ve yapılar da harç malzemesi olarak kullanılan kül renginde toz
E) Beton	Kum, çakıl ve çimentonun su ile karıştırılmasıyla oluşan yapı malzemesi

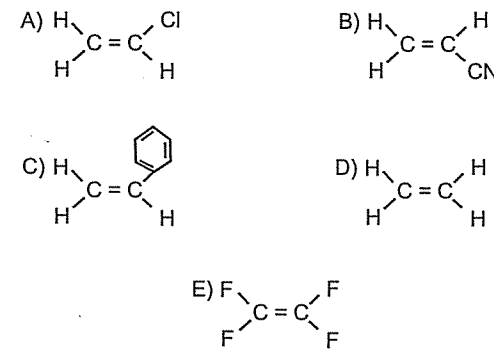
YGS Kimya

Deneme - 45

1) Aşağıdakilerden hangisi eski çağ simyacılarının çalışmaları sonucunda elde ettikleri bir ürün dedildir ?

- A) Barut
B) Mürekkep
C) Kireç
D) Metal alaşımları
E) Ölümsüzlük iksiri

2) Yanmaz tava ve tencere yapımında kullanılan monomer aşağıdakilerden hangisidir ?



3) Aşağıda verilen sulu çözeltilerin hangisinin pH değerleri arasında $I > II$ ilişkisi bulunur ?

	<u>I</u>	<u>II</u>
A)	KCl	KOH
B)	NH ₃	H ₂ SO ₄
C)	HBr	NaCl
D)	CH ₃ COOH	NH ₃
E)	HNO ₃	Ca(OH) ₂

4) İyon yükü, elektron alış-verişinin net ve tam olduğu bileşikler için uygun düşen bir terimdir. Suda serbet iyon oluşturamayan bileşiklerdeki atomlar için iyon yükü yerine "yükseltgenme basamağı" terimi kullanılır.

Buna göre, aşağıdaki bileşiklerden hangisi için iyon yükü kavramını kullanmak uygundur ?

- A) NaCl B) SO₃ C) N₂O₅
D) Fe₂O₃ E) Mn₂O₇

5) I. Çöktürme

- II. Dekantasyon (aktarma)
III. Flotasyon (yüzdürme)

Yukarıda verilenlerden hangileri yoğunluk farkından yararlanılarak geliştirilen bir ayırma yöntemi-
dir ?

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

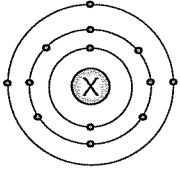
6) $\text{I. H}\cdot + \cdot\ddot{\text{Cl}}\text{:} \rightarrow \text{H}:\ddot{\text{Cl}}\text{:}$

$$\text{II. } \begin{array}{c} \cdot \\ \cdot \\ \cdot \\ \cdot \end{array} \text{N} \cdot + \cdot \begin{array}{c} \cdot \\ \cdot \\ \cdot \\ \cdot \end{array} \text{N} \cdot \longrightarrow \text{:N} \begin{array}{c} \cdot \\ \cdot \\ \cdot \\ \cdot \end{array} \text{:N} \begin{array}{c} \cdot \\ \cdot \\ \cdot \\ \cdot \end{array}$$
$$\text{III. } \cdot\ddot{\text{S}}\cdot + \cdot\ddot{\text{C}}\cdot + \cdot\ddot{\text{S}}\cdot \longrightarrow \text{:}\ddot{\text{S}}\text{:C:}\ddot{\text{S}}\text{:}$$

Yukarıda Lewis gösterimleri verilen elementlerin hangilerinin molekül oluşumları doğru belirtilmiştir ?

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

7)



Yukarıda katman elektron dağılımı verilen X elementi ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Katı halde elektrik akımını iletir.
B) Atomları arasında metalik bağ bulundurulur.
C) +3 yüklü iyonu soygaz elektron düzenindedir.
D) Doğada molekülleri halinde bulunur.
E) Periyot numarası grup numarasına eşittir.

8) Aynı koşullarda eşit hacimli X_2 ve Y_2 gazları karışımı XY_3 oluşturmak üzere tam verimle tepkimeye sokulduğunda 8 litre X_2 gazı tepkimeye girmeden artıyor.

Buna göre, tepkime sonunda oluşan XY_3 gazı kaç litredir ?

- A) 6 B) 8 C) 10 D) 12 E) 16

9) Organik bileşikler ile ilgili aşağıda verilen bilgilerden hangisi hatalıdır ?

- A) Sikloalkanlar halkalı yapıdır.
B) Alkoller yapılarında bir veya daha fazla -OH grubu bulundurulur.
C) Sayıca anorganik bileşiklerden fazladır.
D) Benzen, petrol ve kömür gibi doğal kaynaklardaki hidrokarbon karışımının ayrıştırılmasından elde edilir.
E) -COOH grubu bulunduran moleküllerin sulu çözeltilerinde pH > 7 dir.

10) Aşağıda sembolleri verilen elementlerden hangisi ametaldir ?

- A) K B) C C) Mg D) Cu E) Sn

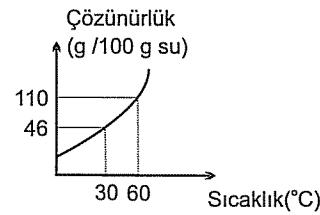
11) I. Camın ana bileşeni SiO_2 dir.

- II. Deterjanlar petrol türevlerinden elde edilir.
III. Çamaşır suyunun dezenfektan özelliği vardır.

Yukarıda verilen ifadelerden hangileri doğrudur ?

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

12)



KNO_3 tuzunun çözünürlüğünün sıcaklıkla değişimi grafikte verilmiştir.

Buna göre;

- I. $30^\circ C$ 'de 50 gram su kullanarak 73 gram doymun çözeltili hazırlanabilir.
II. $60^\circ C$ 'de 150 gram suya 200 gram KNO_3 eklen-
diğinde 35 gramı çözünmeden kalır.
III. $30^\circ C$ 'de 250 gram su kullanarak hazırlanan doymun çözeltiliyi $60^\circ C$ 'de doymun hale getirebilmek için 160 gram daha KNO_3 eklenmelidir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13) Organik moleküllerde bulunan aşağıdaki kısımlardan hangisi hidrofob uçtur ?

- A) -OH
B) $-SO_3Na$
C) $-NH_2$
D) $-CH_3$
E) -COOH

YGS Kimya

Deneme - 46

1) Bir maddenin sıvı içerisinde asılı kalmasıyla oluşan heterojen karışımlara koloit denir.

Buna göre;

- I. Süt
II. Renkli cam
III. Boya

maddelerinden hangileri koloitlere örnek olarak verilebilir ?

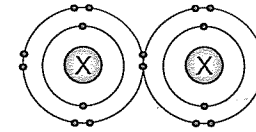
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve III E) I,II ve III

2) Yağ + X → Sabun + Gliserin

tepkime denkleminde yer alan X maddesi aşağıdakilerden hangisi olabilir ?

- A) KOH
B) HCl
C) CH_3COOH
D) NaCl
E) H_2SO_4

3)



Yukarıda oluşum modeli verilen X_2 molekülü ile ilgili;

- I. Apolar kovalent bağ içerir.
II. X, 2. periyot elementidir.
III. Her bir X atomu ikişer elektronunu ortaklaşa kullanmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

4) Kristal yapıda her iyon, belirli sayıda komşu ve zıt yüklü iyonun çekimi etkisindedir. Örneğin sodyum klorürde her Na^+ iyonu 6 Cl^- iyonu tarafından ve her Cl^- iyonu da 6 Na^+ iyonu tarafından çekilerek meydana gelen birimlerden iyonik kristal yapı oluşur.

Buna göre, iyonik kristalde tekrarlayan bu yapısal birimlere ne ad verilir ?

- A) Monomer
B) Dimer
C) Birim hücre
D) İyon yükü
E) Hidratasyon

5) Aşağıda gerçekleşen olayların hangisinde kinetik enerji artışı en fazladır ?

- A) Oda koşullarında bir çaydanlıktaki suyun ısıtılarak kaynatılması
B) 10 katlı bir binayı yıkabilecek miktarda dinamitin patlatılması
C) Demir parçasının akkor haline gelinceye kadar ısıtılması
D) Hidrojen bombasının patlatılması
E) İyot katısının ısıtılarak süblimleştirilmesi

6) $Fe_2O_{3(k)} + 3CO_{(g)} \rightarrow 2Fe_{(k)} + 3CO_{2(g)}$

Sabit sıcaklık ve basınçta gerçekleşen tepkimesi ile ilgili;

- I. İndirgenme - yükseltgenme tepkimesidir.
II. Tepkime süresince hacim artışı gerçekleşir.
III. Toplam gaz kütlesi artar.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

7) Bir katının bir sıvıda çözünmesi ile oluşan karışım ile ilgili;

- I. Homojendir.
- II. Sadece katı bileşeni elde etmek istiyorsak buharlaştırma işlemi uygulanır.
- III. Her iki bileşeni elde etmek istiyorsak basit damıtma (destilasyon) yöntemi kullanılır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

8) Aşağıda verilen isimlerden hangisi bilim insanıdır ?

- A) Aristoteles
- B) Lavoisier
- C) İbni Sina
- D) Empedokles
- E) Becher

9) İki ya da daha fazla atomun oluşturduğu yüklü atom gruplarına kök denir.

Buna göre, aşağıda isimleri verilen taneciklerden hangisi bir kök değildir ?

- A) Hidroksit
- B) Sülfür
- C) Karbonat
- D) Amonyum
- E) Permanganat

10) Atomu oluşturan parçacıklar ile ilgili;

- I. Bir elektronun kütlesi, bir proton veya nötronun kütlesine göre çok küçüktür.
- II. Bir protonun kütlesi, bir nötronun kütlesine yaklaşıklık olarak eşittir.
- III. Proton ve elektronlar çekirdekte, nötronlar ise çekirdek etrafındaki katmanlarda bulunur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

11) Aşağıda formülleri verilen bileşiklerden hangisi yanlış adlandırılmıştır ?

Bileşik formülü	Adı
A) $\text{CH}_2 = \text{CH}_2$	Etilen
B) $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H} - \text{C} - \text{C} - \text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$	Etan
C)	Siklopropan
D) $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{OH} \\ \\ \text{CH}_2 - \text{OH} \end{array}$	Etil alkol
E) $\begin{array}{c} \text{CH}_2 - \text{COOH} \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	Glisin

12) Aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

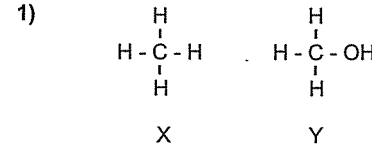
- A) Fe metali içeren alaşımlara çelik adı verilir.
- B) Arı suya en yakın su yağmur suyudur.
- C) Kaynama, bir sıvı maddenin belli bir sıcaklıkta her yerinden kabarcıklar çıkarak hızla buharlaşmasıdır.
- D) Kimyasal gübrelerin kullanımı verimi artırmanın yanında, toprakta yorgunluğa ve canlılığın azalmasına neden olur.
- E) Lewis gösterimi, atomlar için kullanılırken iyonlar için kullanılmaz.

13) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$ bileşiğindeki azot (N) ve fosfor (P) elementlerinin yükseltgenme basamakları aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir ?

	N	P
A)	+1	-3
B)	+4	-3
C)	-3	+3
D)	+4	+5
E)	-3	+5

YGS Kimya

Deneme - 47



Yukarıda açık formülleri verilen bileşikler ile ilgili;

- I. X, polar bir moleküldür.
- II. Y, suda çözünmez.
- III. Organik bileşiklerdir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

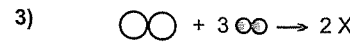
- A) Yalnız I
- B) Yalnız II
- C) Yalnız III
- D) I ve III
- E) II ve III

2) Sabun ve deterjanlar ile ilgili;

- I. Yüzey aktif maddelerdir.
- II. Sert sular, daha fazla sabun tüketimine neden olur.
- III. Deterjanlar, sentetik olarak petrol ürünlerinden elde edilir.

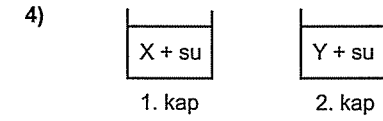
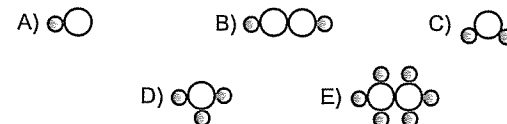
yargılarından hangileri doğrudur ?

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



Yukarıda tanecik modeli verilen tepkimenin denkleşebilmesi için X yerine aşağıdakilerden hangisi getirilmelidir ?

(O_2 ve O birer element molekülüdür.)



Yukarıda verilen çözeltilerden 1. kaptaki çözelti elektrik akımını iletirken 2. kaptaki çözelti elektrik akımını iletmiyor.

Buna göre X ve Y madde çifti aşağıdakilerden hangisi olamaz ?

	X	Y
A)	Sirke	Alkol
B)	Tuz	Şeker
C)	Şeker	Sirke
D)	Sirke	Şeker
E)	Tuz	Alkol

- 5) I. Kristallendirme
- II. Ekstraksiyon
- III. Ayrımsal damıtma

Yukarıdaki ayırma yöntemlerinden hangilerinde çözünürlük farkından yararlanılır ?

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

6) Bir deney tüpünde HCl ve NaOH çözeltileri karıştırılırsa;

- I. Nötrleşme tepkimesi gerçekleşir.
- II. Deney tüpü ısınır.
- III. H_2 gazı oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

- 7) I. Çözelti
II. Element
III. Bileşik

Yukarıdakilerden hangileri arı maddedir ?

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

8) Tanecik	Proton	Elektron
X	8	10
Y	19	18
Z	35	36

X, Y ve Z taneciklerinin proton ve elektron sayıları yukarıda verilmiştir.

Buna göre;

- I. X ve Z tanecikleri katyondur.
II. İyon yükü en büyük olan tanecik Y dir.
III. Y metal, X ve Z ise ametal iyonlarıdır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

9) Aşağıdaki maddelerden hangisi alkol sınıfından bir bileşiktir ?

- A) NaOH
B) C₂H₅OH
C) CH₃COOH
D) NH₃
E) C₆H₆

10) Aşağıdakilerden hangisi simyacılar a ait keşiflerden biri değildir ?

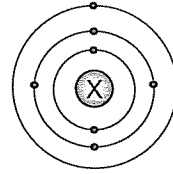
- A) Pili
B) İmbik
C) Seramik
D) Şap
E) Hint güherçilesi

11) Ona göre gümüş ve altın, ay ve güneşin yeryüzüne etkisiyle doğa tarafından oluşturuluyordu. Başlıca eserleri; "Kitab el-Şifa", "Kitab ün-Nefs", "Tıp Kanunu", "Risale el-İksir" dir. Özellikle tıp alanındaki eserleri uzun yıllar bir otorite olarak kullanılmıştır.

Buna göre, sözü edilen islam alimi aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Cabir bin Hayyan
B) İbni Sina
C) El Razi
D) Lokman Hekim
E) Farabi

12)



Katman elektron dağılımı verilen X atomu için;

- I. Metaldir.
II. Uyarılmıştır.
III. Kovalent bağlı bileşikler oluşturabilir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

13) X ve Y elementlerinden oluşan iki farklı bileşikten 1. sinde 7 gram X, 4 gram Y ile birleşmekte, 2. sinin ise 13 gramında 6 gram Y bulunmaktadır.

Buna göre, oluşan bileşik formülleri aşağıdaki-lerden hangisi olabilir ?

	1.	2.
A)	XY	XY ₂
B)	XY	X ₂ Y ₃
C)	XY ₂	X ₂ Y ₃
D)	X ₂ Y	X ₃ Y ₄
E)	X ₂ Y ₃	X ₂ Y

YGS Kimya

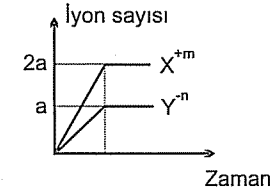
Deneme - 48

- 1) I. Gaz yağı - su
II. Sofra tuzu - Çamaşır sodası
III. Odun talaşı - Kum

Yukarıda verilen karışımlardan hangileri özkütle farkı ile bileşenlerine ayrıştırılabilir ?

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

2) X_nY_m bileşiğinin suda çözünmesi sırasında suya verdiği iyonların zamanla değişimi grafikte verilmiştir.



Buna göre, X_nY_m bileşiğinin formülü aşağıdakilerden hangisi olabilir ?

- A) CaCl₂
B) Na₂CO₃
C) Mg(OH)₂
D) KNO₃
E) Al₂(SO₄)₃

3) Polimerleşme tepkimeleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır ?

- A) Polimerler çok sayıda (en az 1000) monomerden oluşur.
B) Kondensasyon polimerleri - A - B - A - B - şeklinde şematize edilir.
C) Proteinlerin oluşumu katılma polimerleşmesidir.
D) İki monomerin oluşturduğu yapıya dimer denir.
E) PVC, PS ve PTFE birer polimerdir.

4) Azot (N) ve oksijen (O) elementlerinden oluşan iki bileşik için aşağıdaki veriler biliniyor.

	N kütlesi (g)	O kütlesi (g)	Formül
I. bileşik	3,5	8	NO ₂
II. bileşik	a	4	N ₂ O _b

Buna göre, tablodaki a ve b değerleri kaçtır ?

	a	b
A)	1,75	1
B)	3,5	3
C)	7	4
D)	1,75	4
E)	7	1

5) I. O₃

II. NH₄⁺

III. Na₂Cr₂O₇

Yukarıda verilen maddelerden hangileri bileşiktir ?

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

6) I. H₂ + 1/2O₂ → H₂O

II. CaCO₃ → CaO + CO₂

III. HCl + NaOH → NaCl + H₂O

Yukarıdaki tepkimelerin hangilerinde altı çizilen elementin yükseltgenme basamağı değişmez ?

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

7) I. LiF

II. H₂S

III. CO₂

Yukarıda verilen bileşiklerden hangileri hem dublet hem de oktetini tamamlamış atomlar içerir ?

(₁H, ₃Li, ₆C, ₈O, ₉F, ₁₆S)

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

8) Kimyasal tepkimelerde, X özelliği korunurken Y özelliği korunmayabilir.

Buna göre X ve Y özellikleri aşağıdakilerden hangisi olabilir ?

X	Y
A) Atom türü	Toplam elektron sayısı
B) Toplam kütle	Aynı koşullarda hacim
C) Atom sayısı	Çekirdek yapısı
D) Toplam elektron sayısı	Toplam kütle
E) Çekirdek yapısı	Atom sayısı

9) X₂ moleküllerinin Lewis nokta yapısı,



şeklinde dir.

Buna göre;

- I. X atomunun değerlik elektron sayısı 4 tür.
II. X, ametaldir.
III. X₂ molekülünde atomlar arasında çift bağ bulunur.

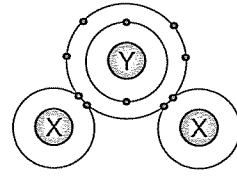
yargılarından hangileri doğrudur ?

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

10) Aşağıdaki elementlerden hangisi elektron dizilimini bazı bileşiklerinde ₁₀Ne atomuna, bazı bileşiklerinde ise ₁₈Ar atomuna benzettir ?

- A) ₉F B) ₁₁Na C) ₁₃Al D) ₁₇Cl E) ₂₀Ca

11)



Yukarıda molekül modeli verilen X₂Y bileşiği ile ilgili;

- I. Polar yapılıdır.
II. Elektron ortaklaşması ile oluşmuştur.
III. X dublet, Y ise oktet yapısına ulaşmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

12) Metal ya da metal alaşımlarının oksitlenme veya diğer kimyasal etkilerle aşınması olayına ne ad verilir ?

- A) Kohezyon
B) Plastisite
C) Korozyon
D) Hidroliz
E) Kromatografi

13)



Yukarıda çözünürlük - sıcaklık değişimi verilen X tuzu ile ilgili;

- I. Çözünürlüğü ısı alandır.
II. 1. bölgede bulunan çözelti aşırı doygundur.
III. 2. bölgede bulunan çözeltinin sıcaklığı düşürülürse doygun hale getirilebilir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

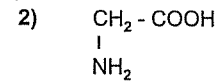
- A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II
D) II ve III E) I, II ve III

YGS Kimya

Deneme - 49

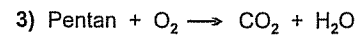
1) Aşağıdaki elementlerden hangisinin karşısındaki özellik yanlış verilmiştir ?

Element	Özellik
A) ₂ He	Kararlı elektron dizilimine sahiptir.
B) ₆ C	Organik yapıli bileşikler oluşturabilir.
C) ₇ N	Oda koşullarında iki atomlu moleküller şeklinde bulunur.
D) ₁₁ Na	Atomları arasında iyonik bağ bulundurur.
E) ₁₇ Cl	Metaller ile tuz oluşturabilir.



Yukarıda formülü verilen bileşik ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur ?

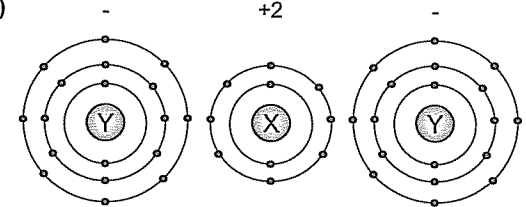
- A) Molekülleri üç tür atom içerir.
B) Karbonhidrattır.
C) Polimerleşme ürünü proteindir.
D) Asitler veya bazlar ile tepkime vermez.
E) Suda çözünmez.



tepkimesi pentanın katsayısı 1 alınarak denkleştirildiğinde O₂ nin kasayısı kaç olur ?

- A) 2 B) 4 C) 7/2 D) 6 E) 8

4)



XY₂ bileşiğinin oluşumuna ait katman elektron modeli yukarıda verilmiştir.

Buna göre;

- I. X ve Y aynı periyot elementleridir.
II. Bileşiğin fiziksel hali katıdır.
III. X atomu alkali metaldir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

5) Sıvı haldeki yemek tuzunu (NaCl) bileşenleri olan Na katısı ve Cl₂ gazına ayırabilmek için aşağıdaki yöntemlerden hangisi kullanılmalıdır ?

- A) Elektroliz
B) Ayırma hunisi
C) Ayrımsal damıtma
D) Süzme
E) Ekstraksiyon

6) I. K₂SO₄

II. Ca(NO₃)₂

III. AlCl₃

Yukarıdaki bileşiklerin sulu çözeltilerinde bulunan toplam iyon sayıları arasındaki ilişki nedir ?

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

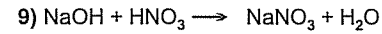
7) Arı X ve Y maddelerinden X atomik, Y ise moleküler yapılıdır.

Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi kesinlik-le doğrudur ?

- A) X, metaldir.
B) Y, bileşiktir.
C) X, elementtir.
D) Y, iki atomludur.
E) X, kararlı elektron dizilimine sahiptir.

8) Aşağıdaki özelliklerden hangisi arı bir maddenin farklı fiziksel halleri için ayırt edicidir ?

- A) Esneklik
B) Donma sıcaklığı
C) Tanecik sayısı
D) Genleşme katsayısı
E) Yoğunlaşma noktası



tepkimesi ile ilgili;

- I. NaNO_3 tuz sınıfındadır.
II. Nötralleşme tepkimesidir.
III. NaOH alkol sınıfındadır.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

- 10) I. Çini
II. Kiremit
III. Fayans

Yukarıda verilen maddelerden hangileri seramik grubundandır ?

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

11)

Bileşik formülü	Bileşikteki elementlerin kütleleri	Oksijenler sabit alındığında diğer elementin kütleleri arasındaki oran
H_2O H_2O_2	1 g H, 8 g O 1 g H, 16 g O	I
SO_2 SO_3	32 g S, 32 g O 32 g S, 48 g O	II
NO_2 N_2O_5	14 g N, 32 g O 28 g N, 80 g O	III

Tablodaki bilgilere göre I, II ve III nolu oranlar aşağıdakilerden hangisidir ?

	I	II	III
A)	2	3/2	5/4
B)	2	4/3	5/4
C)	3/2	4/3	2
D)	4/3	3/2	2
E)	3/2	2	3/2

12) Aşağıdakilerden hangisi ${}_7\text{N}$ ile ${}_8\text{O}$ arasında oluşabilecek bir bileşiğin formülü olamaz ?

- A) NO B) N_2O C) NO_3
D) N_2O_3 E) N_2O_5

13) X katısının 25°C 'de sudaki çözünürlüğü 80 g / 100 g sudur.

Buna göre, aynı sıcaklıkta su kütlesi ve içerdiği X kütlesi verilen aşağıdaki çözeltilerden hangisini doymun hale getirmek için kullanılacak X kütlesi en fazladır ?

	Su kütlesi (g)	X kütlesi (g)
A)	50	15
B)	80	30
C)	150	80
D)	200	125
E)	250	170

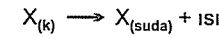
YGS Kimya

Deneme - 50

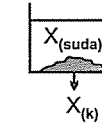
1) Otomobil radyatörüne kışın antifriz konulmasının nedeni aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Suyun kaynama noktasını artırmak
B) Suyun kaynama noktasını azaltmak
C) Suyun donma noktasını artırmak
D) Suyun donma noktasını azaltmak
E) Suyun uçuculuğunu artırmak

2) Çözünme denklemi,



şeklinde olan X katısı çözeltilisi ile dengededir.



Buna göre, sistemin sıcaklığı düşürülürse katı kütlesi ve katının çözünürlüğü nasıl değişir ?

Katı kütlesi	Katının çözünürlüğü
A) Artar	Azalar
C) Azalar	Artar
C) Artar	Değişmez
D) Azalar	Değişmez
E) Değişmez	Artar

3) XO_2 bileşiğinin kütlece % 50 'si oksijendir.

Buna göre, bileşik ile ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır ? (O : 16)

- A) Elementlerin atom sayıları oranı $\text{X/O} = 1/2$ dir.
B) X 'in atom kütlesi O 'nun atom kütlesine eşittir.
C) 1 mol bileşikte 32 gram X bulunur.
D) Eşit kütlede X ve O 'nun tepkimesinden artma olmaz.
E) 10 gram X ile yeterince O 'nun tepkimesinden 20 gram bileşik oluşur.

4) Amino asitler ile ilgili;

- I. $-\text{NH}_2$ grubu içerirler.
II. $-\text{COOH}$ grubu içerirler.
III. Organik bileşiklerdir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

5) Aşağıda verilen kavramlardan hangisi yanlış tanımlanmıştır ?

Kavram	Tanım
A) Nötrallik	(+) ve (-) yüklerin eşit olması durumu
B) Alkan	Doymuş hidrokarbon
C) Hidrofil	Organik bileşiklerde suyu sevmeyen grup
D) Polar kovalent bağ	Kutuplu kovalent bağ
E) Lewis formülü	Değerlik elektronlarının elementin simgesi etrafında nokta şeklinde gösterilmesi

6) Aşağıda verilen bileşiklerden hangisi doğru adlandırılmıştır ?

Bileşik	Adı
A) Cu_2O	Bakır (II) oksit
B) CaBr_2	Kalsiyum di bromür
C) PCl_3	Potasyum klorür
D) H_2O	Di hidrojen monoksit
E) Mg_3N_2	Magnezyum nitrat

7) Diatomik bir elementin tüm özelliklerini gösteren yapı birimi aşağıdakilerden hangisidir ?

- A) Atom B) İyon C) Kristal
D) Molekül E) İzotop

8) Bir metal atomu için;

- I. Elektron vermesi
II. Asit çözeltilisinde çözünmesi
III. Elektrik akımını iletmesi

özelliklerinden hangileri kimyasaldır ?

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

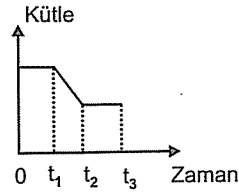
9) Aşağıdakilerden hangisi porselenin kullanım alanlarından biridir ?

- A) Dişçilik B) Yer döşemeleri
C) Çanak, çömlek D) Kiremit, tuğla
E) Banyo lavaboları

10) Aşağıdakilerden hangisi Dalton atom modelinin varsayımlarından biri değildir ?

- A) Bir atomun çekirdeği pozitif yüklüdür.
B) Bileşikler birden çok elementin atomlarından oluşur.
C) Elementler atom adı verilen bölünmez taneciklerden oluşur.
D) Atom içi dolu bir küredir.
E) Bir elementin atomları şekil, büyüklük ve kütle bakımından aynıdır.

11) Deniz seviyesinde ısıca yalıtılmış bir kaptan anı suya bir miktar buz parçası atıldığında zamanla buz kütlesindeki değişim grafikte verilmiştir.



Buna göre;

- I. Buzun başlangıç sıcaklığı 0°C dir.
II. $t_1 - t_2$ zaman aralığında buzun sıcaklığı 0°C , suyun sıcaklığı ise 0°C 'nin üstündedir.
III. $t_2 - t_3$ zaman aralığında hem buzun hem de suyun sıcaklığı 0°C dir.

yargılarından hangileri doğrudur ?

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

12) Ayrımsal damıtma yönteminde sıvıların hangi özellikleri farkından yararlanılır ?

- A) Çözünürlük farkı B) Özkütle farkı
C) Renk değişimi D) Basınç değişimi
E) Kaynama noktası farkı

13) Atomların elektron dizilimlerini soygaz elektron dizilimine benzetmek istemelerinin nedeni,

- I. Gaz halinde bulunmaları
II. Tek atomlu yapıda bulunmaları
III. Kararlı elektron dağılımına sahip olmaları

özelliklerinden hangileri ile ilgilidir ?

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

YGS Kimya

Cevap Anahtarı

DENEME - 1 1. C 2. D 3. B 4. E 5. D 6. A 7. B 8. C 9. A 10. D 11. C 12. A 13. D

DENEME - 2 1. D 2. A 3. E 4. E 5. E 6. D 7. B 8. C 9. C 10. D 11. D 12. A 13. D

DENEME - 3 1. D 2. D 3. A 4. C 5. D 6. D 7. E 8. C 9. D 10. D 11. C 12. B 13. D

DENEME - 4 1. C 2. B 3. C 4. D 5. A 6. C 7. C 8. E 9. C 10. D 11. A 12. A 13. D

DENEME - 5 1. D 2. B 3. D 4. A 5. B 6. E 7. B 8. D 9. B 10. E 11. C 12. D 13. D

DENEME - 6 1. B 2. C 3. D 4. C 5. B 6. A 7. A 8. A 9. A 10. D 11. E 12. E 13. D

DENEME - 7 1. D 2. E 3. D 4. C 5. C 6. D 7. E 8. D 9. C 10. E 11. C 12. D 13. D

DENEME - 8 1. E 2. D 3. C 4. E 5. B 6. B 7. C 8. B 9. E 10. B 11. E 12. B 13. E

DENEME - 9 1. C 2. A 3. E 4. D 5. B 6. A 7. B 8. B 9. A 10. D 11. A 12. A 13. D

DENEME - 10 1. C 2. D 3. B 4. C 5. C 6. E 7. B 8. D 9. A 10. E 11. D 12. C 13. B

DENEME - 11 1. C 2. C 3. E 4. C 5. D 6. C 7. A 8. B 9. B 10. B 11. D 12. B 13. D

DENEME - 12 1. C 2. C 3. C 4. E 5. E 6. A 7. B 8. D 9. B 10. B 11. E 12. D 13. D

DENEME - 13	1. E	2. A	3. E	4. D	5. C	6. D	7. C	8. A	9. C	10. D	11. C	12. E	13. E
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 14	1. C	2. B	3. D	4. B	5. B	6. D	7. B	8. C	9. E	10. A	11. E	12. D	13. D
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 15	1. D	2. A	3. E	4. D	5. C	6. E	7. E	8. A	9. B	10. C	11. A	12. E	13. E
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 16	1. C	2. D	3. D	4. A	5. C	6. E	7. D	8. E	9. B	10. D	11. D	12. C	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 17	1. E	2. B	3. B	4. D	5. E	6. B	7. B	8. C	9. D	10. E	11. E	12. C	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 18	1. C	2. D	3. C	4. D	5. E	6. D	7. E	8. A	9. D	10. B	11. E	12. C	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 19	1. C	2. D	3. A	4. B	5. B	6. B	7. D	8. B	9. D	10. D	11. B	12. E	13. D
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 20	1. C	2. E	3. D	4. D	5. C	6. B	7. E	8. E	9. E	10. A	11. B	12. D	13. D
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 21	1. D	2. A	3. A	4. B	5. C	6. E	7. C	8. D	9. C	10. B	11. D	12. B	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 22	1. D	2. B	3. D	4. D	5. E	6. C	7. C	8. C	9. E	10. D	11. A	12. D	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 23	1. C	2. B	3. D	4. B	5. E	6. C	7. C	8. C	9. E	10. A	11. C	12. D	13. D
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 24	1. C	2. A	3. E	4. A	5. B	6. D	7. C	8. D	9. C	10. A	11. D	12. D	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 25	1. B	2. B	3. E	4. C	5. B	6. D	7. C	8. C	9. E	10. E	11. A	12. D	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 26	1. C	2. D	3. B	4. B	5. A	6. B	7. C	8. D	9. C	10. A	11. C	12. E	13. E
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 27	1. E	2. B	3. A	4. E	5. B	6. E	7. A	8. C	9. D	10. B	11. E	12. C	13. A
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 28	1. C	2. C	3. E	4. E	5. C	6. C	7. D	8. E	9. A	10. D	11. D	12. C	13. D
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 29	1. B	2. A	3. B	4. B	5. C	6. C	7. A	8. E	9. D	10. B	11. D	12. D	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 30	1. B	2. A	3. B	4. E	5. D	6. B	7. E	8. A	9. A	10. C	11. D	12. C	13. A
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 31	1. B	2. B	3. C	4. C	5. E	6. B	7. C	8. E	9. D	10. C	11. C	12. B	13. E
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 32	1. C	2. A	3. B	4. C	5. D	6. E	7. E	8. B	9. A	10. A	11. D	12. D	13. E
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 33	1. D	2. A	3. C	4. C	5. B	6. A	7. B	8. D	9. E	10. E	11. C	12. C	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 34	1. B	2. D	3. D	4. C	5. D	6. E	7. B	8. E	9. E	10. A	11. C	12. C	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 35	1. B	2. D	3. A	4. C	5. E	6. B	7. D	8. E	9. A	10. A	11. E	12. C	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 36	1. A	2. E	3. B	4. A	5. A	6. B	7. C	8. D	9. B	10. E	11. B	12. C	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 37	1. B	2. C	3. C	4. E	5. E	6. E	7. C	8. A	9. C	10. D	11. C	12. A	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 38	1. E	2. C	3. C	4. B	5. E	6. A	7. A	8. B	9. C	10. B	11. A	12. E	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 39	1. E	2. E	3. C	4. C	5. C	6. C	7. E	8. B	9. B	10. D	11. C	12. B	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 40	1. D	2. C	3. E	4. E	5. D	6. A	7. E	8. A	9. D	10. E	11. B	12. D	13. D
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 41	1. A	2. E	3. C	4. D	5. D	6. C	7. E	8. E	9. E	10. E	11. D	12. E	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 42	1. C	2. D	3. C	4. E	5. D	6. E	7. D	8. E	9. E	10. A	11. D	12. E	13. A
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 43	1. D	2. B	3. B	4. D	5. B	6. D	7. E	8. C	9. E	10. A	11. C	12. D	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 44	1. D	2. B	3. C	4. C	5. C	6. B	7. B	8. B	9. D	10. C	11. A	12. A	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 45	1. E	2. E	3. B	4. A	5. E	6. E	7. D	8. B	9. E	10. B	11. E	12. E	13. D
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 46	1. E	2. A	3. C	4. C	5. D	6. C	7. E	8. B	9. B	10. C	11. D	12. E	13. E
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 47	1. C	2. E	3. D	4. C	5. C	6. D	7. D	8. D	9. B	10. A	11. B	12. D	13. B
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 48	1. D	2. B	3. C	4. E	5. C	6. E	7. C	8. B	9. D	10. D	11. E	12. C	13. E
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 49	1. D	2. C	3. E	4. B	5. A	6. B	7. C	8. D	9. C	10. E	11. A	12. C	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------

DENEME - 50	1. D	2. C	3. B	4. E	5. C	6. D	7. D	8. C	9. A	10. A	11. D	12. E	13. C
-------------	------	------	------	------	------	------	------	------	------	-------	-------	-------	-------