



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA TESTİ
27 HAZİRAN 2020 CUMARTESİ

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

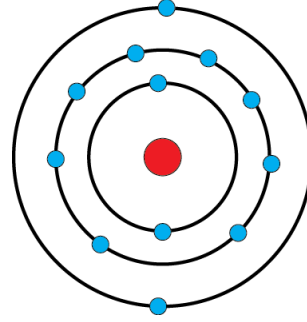
8. Bir kimyasal madde şişesi üzerinde sadece aşağıdaki sağlık ve güvenlik amaçlı temel uyarı işaretleri bulunmaktadır.



Bu kimyasal maddeyle ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) Yakıcı ve toksiktir.
B) Yakıcı ve çevreye zararlıdır.
C) Yanıcı ve çevreye zararlıdır.
D) Patlayıcı ve toksiktir.
E) Yanıcı ve radyoaktiftir.

9. Çekirdek için kırmızı ve elektronlar için mavi renk kullanılarak bir elementin nötr atomunun katman elektron dağılımı aşağıda modellenmiştir.



Bu elementle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Atom numarası 14'tür.
B) Yarı metal olarak sınıflandırılır.
C) Periyodik sistemin 13. (3A) grubunda bulunur.
D) Periyodik sistemin 2. periyodunda bulunur.
E) Bileşik oluştururken elektron verir.

10. Aşağıda verilen madde ve maddedeki kimyasal türler arasındaki etkileşim sınıfı eşleştirmelerinden hangisi doğrudur? (${}_1\text{H}$, ${}_6\text{C}$, ${}_8\text{O}$, ${}_9\text{F}$, ${}_{11}\text{Na}$, ${}_{20}\text{Ca}$)

Madde	Etkileşim sınıfı
A) CaF_2	İyonik bağ
B) HF	İyonik bağ
C) H_2O	Metalik bağ
D) Na metali	Kovalent bağ
E) C (grafit)	Metalik bağ

11. Aşağıdaki tabloda üç farklı sıvının 25 °C'deki viskozite değerleri verilmiştir.

Sıvı	Viskozite (mPa s)
Metanol	0,544
Su	0,890
Etanol	1,074

Buna göre,

- I. Akmaya karşı en fazla direnç gösteren etanoldür.
- II. Moleküller arası çekim kuvveti en güçlü olan metanoldür.
- III. Suyun sıcaklığı 15 °C'ye düşürülürse viskozite değeri büyür.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III
12. Laboratuvarında, içerisinde derişik hidroklorik asit ve derişik nitrik asit çözeltileri oldukları bilinen ancak üzerinde etiketleri olmayan iki şişe bulunmaktadır.
- Bu şişeleri içerdikleri asitler açısından doğru şekilde etiketlemek için aşağıdakilerden hangisinin yapılması uygundur?**
- A) Çinko metali üzerindeki etkilerini incelemek
B) Kireç taşı üzerindeki etkilerini incelemek
C) Bakır metali üzerindeki etkilerini incelemek
D) Çözeltilerin pH değerlerini belirlemek
E) Sodyum hidroksit üzerindeki etkilerini incelemek

13. 1 mol H₂SO₄ içeren sulu çözeltili ile 2 mol KOH içeren sulu çözeltili karıştırılarak tepkime gerçekleştiriliyor.

Bu tepkimeyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Nötralleşme tepkimesi olarak sınıflandırılır.
B) Tepkime sonucunda H₂ gazı açığa çıkar.
C) Tepkime sonucunda 1 mol H₂O oluşur.
D) 1 mol KOH tepkimeye girmeden kalır.
E) Tepkime sonucunda 2 mol K₂SO₄ tuzu oluşur.

14. 0 °C'de 100 g saf suda en fazla 34 g NaCl tuzu çözünebilmektedir. 0 °C'de bileşenleri aşağıda verilen üç farklı karışım hazırlanıyor.

X karışımı: 100 g saf su ve 20 g NaCl tuzu

Y karışımı: 100 g saf su ve 34 g NaCl tuzu

Z karışımı: 100 g saf su ve 40 g NaCl tuzu

Bu karışımların 1 atm dış basınçta donmaya başlama sıcaklıkları (T_X, T_Y ve T_Z) arasındaki ilişki aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir?

- A) T_X > T_Y > T_Z B) T_X > T_Y = T_Z
C) T_Z > T_Y > T_X D) T_Z = T_Y > T_X
E) T_Y = T_X > T_Z

2020 TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)

YKS 1. OTURUM TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)

27-06-2020

KİMYA TESTİ

8. C
9. E
10. A
11. C
12. C
13. A
14. B



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA TESTİ
15 HAZİRAN 2019 CUMARTESİ

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

8. Aşağıda verilen element adı - element sembolü eşleştirmelerinden hangisi doğrudur?

Element Adı	Element Sembolü
A) Magnezyum	Mn
B) Cıva	C
C) Potasyum	K
D) Bakır	Ba
E) Çinko	Pb

9. ${}_{10}^{20}\text{X}$, ${}_{10}^{21}\text{Y}$ ve ${}_{11}^{22}\text{Z}$ element atomlarıyla ilgili,

- X ve Y aynı elementin izotop atomlarıdır.
- Z element atomunun elektron ve nötron sayıları eşittir.
- Y ve Z element atomlarının nötron sayıları eşittir.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

10. Azot molekülleriyle (N_2) ilgili,

- Azot atomları arasındaki etkileşim, güçlü etkileşim olarak sınıflandırılır.
- Azot atomları arasındaki etkileşim, elektron alışverişi sonucu oluşmuştur.
- Azot molekülleri arasındaki etkileşim, London kuvvetleri sonucu oluşmuştur.

İfadelerinden hangileri doğrudur? (7N)

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

11. Periyodik sistemde aynı periyotta bulunan X ve Y elementleriyle ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.

- X elementi:** Parlak görümlü olup oda sıcaklığında ısıyı ve elektriği çok iyi iletir.
- Y elementi:** Oda sıcaklığında gaz hâdedir ve hiçbir elementle tepkimeye girmez.

Bu elementlerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) X elementinin atom numarası Y elementininkinden büyüktür.
B) Y elementinin atom yarıçapı X elementininkinden küçüktür.
C) X elementinin birinci iyonlaşma enerjisi Y elementininkinden büyüktür.
D) Y elementinin elektron alma eğilimi, X elementine göre fazladır.
E) X elementi ametal, Y elementi metal olarak sınıflandırılır.

12. Asit çözeltilerinin K, L ve M metallerine etkisinin araştırıldığı bir deneyde aşağıdaki veriler elde edilmiştir.

Metal	HCl sulu çözeltisi	HNO ₃ sulu çözeltisi
K	Tepkime yok	Tepkime yok
L	Gaz çıkışı	Gaz çıkışı
M	Tepkime yok	Gaz çıkışı

Buna göre, metallerin en aktif olandan en az aktif olana doğru sıralaması aşağıdakilerden hangisidir?

- A) K - L - M B) K - M - L C) L - K - M
D) L - M - K E) M - K - L

13. 25 °C'de aşağıdaki gibi üç farklı doymamış KNO₃ çözeltisi hazırlanıyor.

I. çözelti: 100 g saf su ve 25 g KNO₃ katısı

II. çözelti: 75 g saf su ve 25 g KNO₃ katısı

III. çözelti: 180 g saf su ve 20 g KNO₃ katısı

Bu çözeltilerin KNO₃ açısından en derişikten en seyreltik olana doğru sıralaması aşağıdakilerden hangisidir?

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

14. Tencere ve tava gibi mutfak malzemelerinin iç yüzeyleri çok yüksek erime noktasına sahip ve kimyasal etkilere karşı dirençli olan polimerlerle kaplanır.

Aşağıdakilerden hangisi bu amaçla kullanılan polimerlerden biridir?

- A) Politetrafloroeten (PTFE)
B) Polivinil klorür (PVC)
C) Polietilen tereftalat (PET)
D) Polietilen (PE)
E) Polistiren (PS)

2019 TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)

YKS 1. OTURUM TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)

15-06-2019

KİMYA TESTİ

8. C
9. E
10. D
11. B
12. D
13. B
14. A



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA TESTİ
30 HAZİRAN 2018 CUMARTESİ

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

8. I. Kütlenin korunumu kanunu
II. Sabit oranlar kanunu
III. Katlı oranlar kanunu

Yukarıdaki kimya kanunlarından hangileri Dalton Atom Kuramı ile açıklanabilir?

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

9. ${}^4\text{Be}$, ${}^6\text{C}$, ${}^9\text{F}$ elementleriyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) C elementi metal olarak sınıflandırılır.
B) Birinci iyonlaşma enerjisi en küçük olan element F'dir.
C) Atom yarıçapı en büyük olan element Be'dir.
D) Be'nin elektron alma eğilimi, C'ninkinden daha fazladır.
E) C'nin elektronegatifliği, F'nin elektronegatifliğinden daha büyüktür.

10. NaCl, HCl, Cl₂ maddelerindeki atom veya iyonlar arası bağ türleri aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

(₁H, ₁₁Na, ₁₇Cl)

NaCl	HCl	Cl ₂
A) iyonik	polar kovalent	apolar kovalent
B) polar kovalent	polar kovalent	apolar kovalent
C) iyonik	iyonik	polar kovalent
D) apolar kovalent	apolar kovalent	apolar kovalent
E) iyonik	apolar kovalent	polar kovalent

11. Sıvıların buhar basıncı ve kaynama sıcaklığıyla ilgili,

- Aynı sıcaklıkta buhar basıncı büyük olan sıvının kaynama sıcaklığı da büyüktür.
- Ağızı açık bir kaptaki sıvının buhar basıncı atmosfer basıncına eşit olduğunda sıvı kaynamaya başlar.
- Sıcaklık arttıkça sıvının buhar basıncı artar.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

12. Mürekkeplerle ilgili,

- Renklendirici olarak pigment ya da boya içerirler.
- Kolay kurumaları amacıyla çözücü olarak sudan daha uçucu organik sıvılar kullanılabilir.
- Uygulanan yüzeye tutunmaları için bağlayıcı içerirler.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

13. Sıvı hâlde bulunan aşağıdaki maddelerden üç ayrı kaptaki 100'er mL yer almaktadır.

I. kap : C₂H₅OH (etanol)

II. kap : CCl₄ (karbon tetraklorür)

III. kap : C₆H₁₄ (heksan)

Daha sonra her bir kaba aynı koşullarda 100'er mL saf su ilave edilmiştir.

Buna göre kaplardan hangilerinde homojen bir karışım oluşur?

(Su ve etanol polar, karbon tetraklorür ve heksan apolar moleküllerdir.)

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

14.	<u>Bileşik</u>	<u>Hidrokarbon türü</u>
I.	$\text{H}_2\text{C}=\text{CH}_2$	Alken
II.	$\text{HC}\equiv\text{C}-\text{CH}_3$	Alkol
III.	$\text{H}_3\text{C}-\text{CH}_2-\text{CH}_3$	Alkan

Yukarıda verilen bileşik-hidrokarbon türü eşleştirmelerinden hangileri doğrudur?

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

2018 TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)

YKS 1. OTURUM TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)

30-06-2018

KİMYA TESTİ

8. E
9. C
10. A
11. D
12. E
13. A
14. D



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
YÜKSEK ÖĞRETİME GEÇİŞ (YGS)
KİMYA TESTİ
12 MART 2017

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

15. Elementlere ait aşağıdaki sembol ad eşleştirmelerinden hangisi yanlıştır?

<u>Sembol</u>	<u>Ad</u>
A) Cr	Krom
B) Mn	Mangan
C) Cu	Bakır
D) Sn	Kalay
E) Au	Gümüş

16. Atom, element ve bileşiklerle ilgili,

- I. Bileşikler iki veya daha fazla aynı cins atomun bir araya gelmesiyle oluşur.
- II. Nötr bir atomun elektron sayısı, proton sayısına eşittir.
- III. Elementler aynı cins atomlardan oluşmuş saf maddelerdir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

17. Kimyasal maddelerin insan sağlığına ve çevreye zararlı etkilerine dikkat çekmek için güvenlik amaçlı temel uyarı işaretleri kullanılmaktadır.

Buna göre,



şeklinde gösterilen uyarı işaretinin anlamı aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Yanıcı madde B) Patlayıcı madde
C) Radyoaktif madde D) Korozyif madde
E) Zehirli madde
18. Nötr hâlde 16 elektronu bulunan elementle ilgili,
- I. Katman elektron dizilimi; 2, 8, 6 şeklindedir.
II. Ametaldir.
III. 2 elektron vererek oktetini tamamlar.
- yargılarından hangileri doğrudur?
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
D) I ve II E) II ve III

19. $_{11}\text{Na}$ ve $_{12}\text{Mg}$ elementleriyle ilgili,

- I. Periyodik sistemde Na 1. grupta (1A), Mg ise 2. grupta (2A) bulunur.
II. Her iki element de yarı metal olarak sınıflandırılır.
III. Periyodik sistemde her iki elementin de periyot numarası 3'tür.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

20. I. Su
II. Yemek tuzu
III. Hidrojen gazı
IV. Amonyak gazı

Yukarıdakilerden hangileri oda şartlarında moleküler yapıda değildir?

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

21. Aşağıdaki olayların hangisinde kimyasal değişim gözlenmez?

- A) Elektroliz B) Polimerleşme
C) Paslanma D) Yanma
E) Buharlaşma

22. Aşağıdaki tabloda, gerçek sıcaklık değerlerinin bağıl neme bağlı olarak hissedilen sıcaklık değerleri verilmiştir.

		Hissedilen sıcaklık değeri (°C)		
		%25 bağıl nemde	%35 bağıl nemde	%45 bağıl nemde
Gerçek sıcaklık değeri (°C)	40	41	46	51
	37	37	40	44
	32	31	32	34
	25	25	26	26

Bu tabloya göre aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) %45 bağıl nemde, gerçek sıcaklık ile hissedilen sıcaklık değerleri arasındaki fark, 40 °C gerçek sıcaklıkta en fazladır.
- B) Bağıl nem arttıkça hissedilen sıcaklık değeri her zaman artmayabilir.
- C) %35 bağıl nemde, gerçek sıcaklık ile hissedilen sıcaklık değerleri birbirine eşit olabilir.
- D) Hissedilen sıcaklık değeri, her zaman, gerçek sıcaklık değerinden büyük ya da gerçek sıcaklık değerine eşittir.
- E) 37 °C gerçek sıcaklıkta bağıl nem düştükçe, gerçek sıcaklık ile hissedilen sıcaklık değerleri arasındaki fark azalır.

23. KOH ve H₂SO₄ bileşiklerinin sulu çözeltileri arasındaki tepkimeyle ilgili,

- I. Nötrleşme tepkimesi olarak sınıflandırılır.
- II. Tepkime gerçekleşirken kimyasal türler arasında elektron alışverişi olur.
- III. Tepkime sonucunda tuz oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

24. Aynı sıcaklıkta

- 200 g suya 5 g yemek tuzu
- 180 g suya 15 g yemek tuzu

ilave edilerek iki çözelti hazırlanmış ve hazırlanan bu iki çözelti birbirleriyle karıştırılmıştır.

Buna göre oluşan son çözeltideki yemek tuzunun derişimi kütlece yüzde kaçtır?

- A) 3,00 B) 4,56 C) 5,00
D) 5,26 E) 8,26

25. Bir sıvı karışımın ayırimsal damıtma yöntemiyle bileşenlerine ayrılması için bileşenlerin;

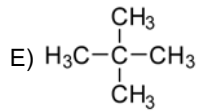
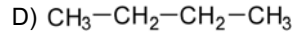
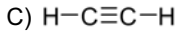
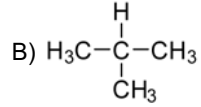
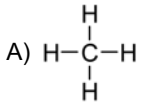
- I. çözünürlük,
- II. yoğunluk,
- III. tane boyutu,
- IV. kaynama sıcaklığı

özelliklerinden hangilerinin birbirinden farklı olması gerekir?

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

26. C ve H'den oluşan hidrokarbonlardan, alkanlar C_nH_{2n+2} genel formülü ile ifade edilir.

Buna göre, aşağıdaki bileşiklerden hangisi alkan değildir?



27. Aşağıda verilen gazlardan hangisinin atmosferde sera etkisine katkısının olması beklenmez?

- A) CO_2 B) CH_4 C) N_2O
D) CFC E) O_2

2017 YÜKSEKÖĞRETİME GEÇİŞ SINAVI (2017-YGS)

2017-YGS

12-03-2017

KİMYA TESTİ

15. E
16. D
17. C
18. D
19. C
20. A
21. E
22. D
23. C
24. C
25. B
26. C
27. E



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
YÜKSEK ÖĞRETİME GEÇİŞ (YGS)
KİMYA TESTİ
13 MART 2016

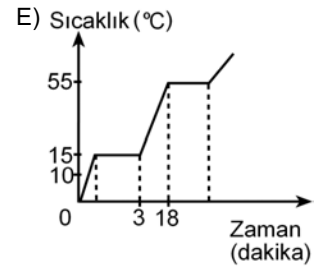
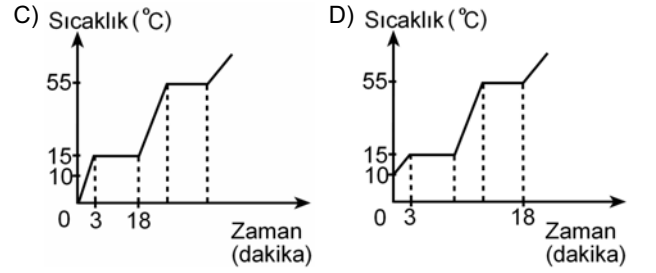
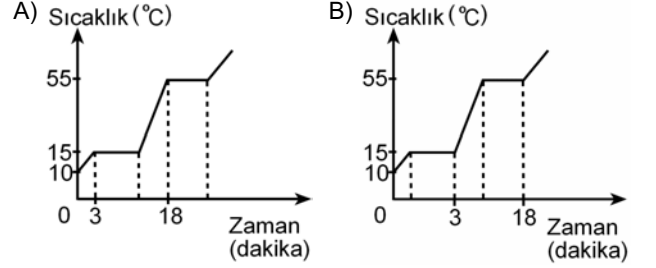
Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

15. Aşağıdaki iyonlardan hangisinin adı karşısında **yanlış** verilmiştir?

İyon	Adı
A) N^{3-}	Nitrür iyonu
B) S^{2-}	Sülfat iyonu
C) Na^{+}	Sodyum iyonu
D) Cu^{+}	Bakır(I) iyonu
E) Fe^{3+}	Demir(III) iyonu

16. Saf bir katının $15^{\circ}C$ 'de sıvı hâle geçtiği ve $55^{\circ}C$ 'de kaynamaya başladığı bilinmektedir. Sıcaklığı $10^{\circ}C$ olan bu maddenin belirli bir miktarının ısıtılmaya başlandıktan sonra 3. dakikada erimeye başladığı ve 18. dakikada kaynamaya başladığı gözlenmiştir.

Bu maddenin **sıcaklık-zaman** grafiği aşağıdakilerden hangisidir?



17. ${}^9\text{F}$ elementine ilgili,

- I. Son elektron katmanında 7 elektron bulunur.
- II. 1 elektron alarak oktetini tamamlar.
- III. Bileşiklerinde yükseltgenme basamağı -1'dir.
- IV. Periyodik çizelgede 5A grubunda bulunur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

18. Amonyum (NH_4^+) ve nitrat (NO_3^-) iyonlarındaki azot atomlarının yükseltgenme basamakları sırasıyla aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

(1H, 7N, 8O)

- A) +3, -5 B) -3, +5 C) -3, -5
D) +3, +5 E) -3, +3

19. Kovalent bağlarla ilgili,

- I. Yalnızca metal atomları arasında oluşur.
- II. Tümü apolar özelliindedir.
- III. Elektronların ortaklaşa kullanılmaları sonucu oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

20. Aşağıdaki elementlerden hangisi, en az sayıda elektron alarak katman elektron dizilimi kendisine en yakın soy gazın katman elektron dizilimine ulaşır?

- A) ${}_{17}\text{Cl}$ B) ${}_{15}\text{P}$ C) ${}_{7}\text{N}$ D) ${}_{8}\text{O}$ E) ${}_{16}\text{S}$

21. Organik bileşiklerle ilgili,

- I. Alkollerin yapısında OH grupları vardır.
- II. Karbonhidratlar, yapılarında yalnız C ve H elementlerini içeren bileşiklerdir.
- III. Alkinlerde, karbon atomları arasında en az bir tane üçlü bağ bulunur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

22. ${}^1\text{H}$, ${}^6\text{C}$, ${}^7\text{N}$, ${}^8\text{O}$, ${}^{17}\text{Cl}$ element atomlarının birbirleriyle yaptığı aşağıdaki bileşiklerden hangisi apolar bileşiktir?

- A) CO_2 B) H_2O C) HCl D) NO E) CO

23. Aşağıdaki tepkimelerden hangisi bir indirgenme-yükseltgenme tepkimesidir?

- A) $\text{NaCl}(\text{suda}) + \text{AgNO}_3(\text{suda}) \rightarrow \text{AgCl}(\text{k}) + \text{NaNO}_3(\text{suda})$
- B) $\text{NH}_4\text{Cl}(\text{suda}) + \text{NaOH}(\text{suda}) \rightarrow \text{NH}_3(\text{g}) + \text{NaCl}(\text{suda}) + \text{H}_2\text{O}(\text{s})$
- C) $\text{H}^+(\text{suda}) + \text{OH}^-(\text{suda}) \rightarrow \text{H}_2\text{O}(\text{s})$
- D) $\text{HCl}(\text{suda}) + \text{NaOH}(\text{suda}) \rightarrow \text{NaCl}(\text{suda}) + \text{H}_2\text{O}(\text{s})$
- E) $\text{H}_2\text{O}_2(\text{suda}) + 2\text{Fe}^{2+}(\text{suda}) + 2\text{H}^+(\text{suda}) \rightarrow 2\text{Fe}^{3+}(\text{suda}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{s})$

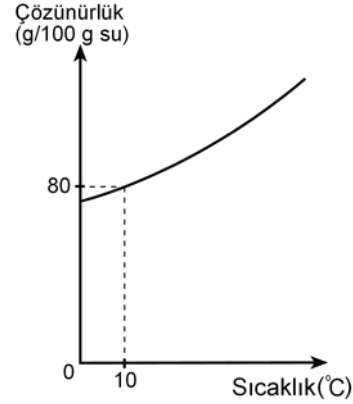
24.

- I. Çay şekerinin suda çözünmesi
- II. Limon suyunun mermerle etkileşimi
- III. Kireç taşından sönmemiş kireç elde edilmesi
- IV. Etil alkolün damıtılması

Yukarıdaki olaylardan hangileri kimyasal değişimdir?

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

25. NaNO_3 tuzunun sudaki çözünürlüğünün sıcaklıkla değişimi aşağıdaki grafikte verilmiştir.



10 °C'de 200 g suya 250 g NaNO_3 eklendiğinde kaç gram NaNO_3 çözünmeden kalır?

- A) 20 B) 40 C) 80 D) 90 E) 170

26. Karışımların ayrılmasıyla ilgili,

- I. Bileşenlerin kaynama noktası farkından yararlanılarak ayrılmasına damıtma denir.
- II. İki veya daha fazla maddenin yoğunluk farkından yararlanılarak ayrılmasına ayırmsal kristallendirme denir.
- III. Sıvı hâldeki iki maddenin yoğunluk farkından yararlanılarak ayrılmasına özütleme denir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

27. Aşağıdakilerden hangisi, çamaşır suyunun etken maddesi olan sodyum hipokloritin formülüdür?

- A) NaClO_4 B) NaClO_2 C) NaClO
D) NaCl E) NaClO_3

YÜKSEKÖĞRETİME GEÇİŞ SINAVI (YGS)

13 MART 2016

KİMYA TESTİ

15.B
16.A
17.D
18.B
19.A
20.A
21.C
22.A
23.E
24.C
25.D
26.A
27.C



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
YÜKSEK ÖĞRETİME GEÇİŞ (YGS)
KİMYA TESTİ
15 MART 2015

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

15. Aşağıda formülleri bulunan bileşiklerden hangisinin adı karşısında yanlış verilmiştir?

	<u>Formülü</u>	<u>Adı</u>
A)	NH_4Cl	Amonyum klorür
B)	FeSO_4	Demir(II) sülfat
C)	NaClO_3	Sodyum klorat
D)	NaNO_3	Sodyum nitrat
E)	CuCl	Bakır(II) klorür

20. Aşağıda; bazı element atomları, bu atomlara ait elektronların bulunduğu katmanlar ve bu katmanlardaki elektron sayıları verilmiştir.

Element	1. Katman	2. Katman
C	2	4
O	2	6
H	1	-
N	2	5

Bu elementlerden oluşan aşağıdaki molekül ve bileşiklerden hangisinin bağ sayısı ve ortaklanmamış toplam elektron sayısı, karşısında **yanlış** verilmiştir?

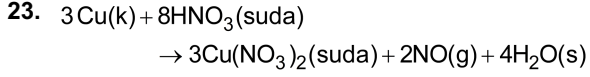
Molekül / Bileşik	Bağ sayısı	Ortaklanmamış toplam elektron sayısı
A) O ₂	2	8
B) H ₂ O	2	4
C) CO ₂	4	8
D) C ₂ H ₂	4	1
E) N ₂	3	4

21. Hidrokarbonlarla ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi **yanlıştır**?

- A) Alkinlerde karbon atomları arasında ikili bağ vardır.
 B) Alkinlerin genel formülü C_nH_{2n-2} dir.
 C) Alkenler ve sikloalkanlar C_nH_{2n} genel formülü ile gösterilir.
 D) Alkenler ve alkinler doymamış hidrokarbonlardır.
 E) Alkanlar C_nH_{2n+2} genel formülü ile gösterilir ve yapılarında yalnız tekli bağlar vardır.

22. ¹H, ⁶C, ⁷N, ⁸O, ⁹F elementleri ve yaptıkları bileşiklerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi **yanlıştır**?

- A) HF molekülündeki bağ polar kovalenttir.
 B) N₂ molekülünde atomlar arasında apolar kovalent bağ vardır.
 C) H₂O molekülü apolar bir bileşiktir.
 D) CH₄ molekülü kovalent bağ içerir.
 E) CO₂ molekülü apolardır.

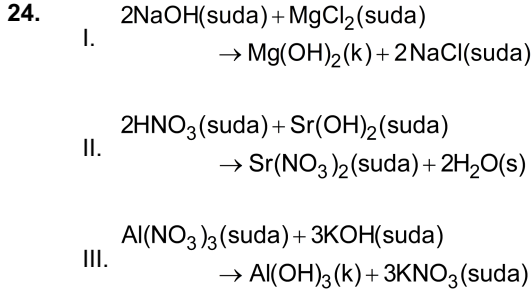


tepkimesiyle ilgili,

- I. HNO_3 yükseltgendir.
- II. Cu indirgendir.
- III. Alınan-verilen elektron sayısı beştir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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



Bu tepkimelerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) I. tepkime çökelme tepkimesidir.
- B) II. tepkimedeki Sr(OH)_2 bir bazdır.
- C) II. tepkime bir nötralleşme tepkimesidir.
- D) III. tepkime indirgenme-yükseltgenme tepkimesidir.
- E) III. tepkime çökelme tepkimesidir.

25. Arı bir tuzun sudaki çözünürlüğünün sıcaklıkla değişimi aşağıda verilmiştir.

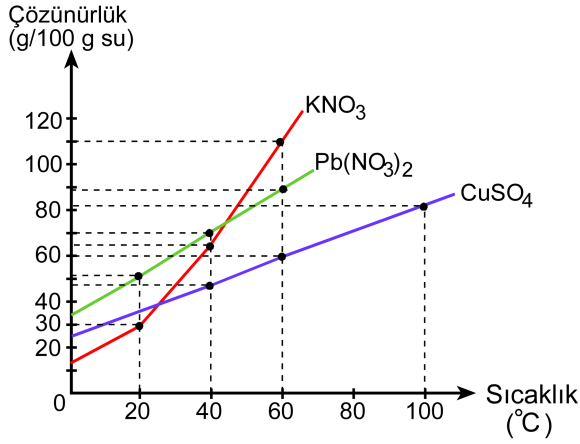
Sıcaklık (°C)	Çözünürlük (g/100 g su)
10	12
20	16
50	40

20 °C'de hazırlanan 232 gram doymun tuz çözeltisi 10 °C'ye soğutuluyor. Çözünmeden kalan tuz uzaklaştırıldıktan sonra aynı çözelti 50 °C'ye ısıtılıyor.

50 °C'deki bu çözeltinin doymun hâle getirilmesi için kaç gram tuz eklenmelidir?

- A) 56
- B) 48
- C) 40
- D) 28
- E) 24

26. Aşağıdaki grafikte KNO_3 , $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ ve CuSO_4 arı katılarının sudaki çözünürlüklerinin sıcaklıkla değişimi verilmiştir.



Bu katılar ve hazırlanan çözeltileriyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) 20 °C'de 50 gram suda 15 gram KNO_3 çözünür.
- B) 60 °C'de çözünürlüğü en düşük olan CuSO_4 tür.
- C) 40 °C'de $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ nin çözünürlüğü CuSO_4 ün çözünürlüğünden fazladır.
- D) 100 °C'de 50 gram suda 50 gram katıyla hazırlanmak istenen CuSO_4 çözeltisi doymamıştır.
- E) 0 °C'de çözünürlüğü en yüksek olan $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ dir.

27. Aşağıda, bazı bileşikler ve bunların kullanım alanlarıyla ilgili ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) SiO_2 cam yapımında kullanılır.
- B) HCl kireç çözücü olarak kullanılır.
- C) NaOH yağ çözücü olarak kullanılır.
- D) CaCO_3 sönmemiş kireç (CaO) elde etmekte kullanılır.
- E) CO_2 gübre olarak kullanılır.

YÜKSEKÖĞRETİME GEÇİŞ SINAVI (YGS)
15.03.2015

KİMYA TESTİ

- | | |
|-----|---|
| 15. | E |
| 16. | E |
| 17. | C |
| 18. | C |
| 19. | E |
| 20. | D |
| 21. | A |
| 22. | C |
| 23. | C |
| 24. | D |
| 25. | A |
| 26. | D |
| 27. | E |



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

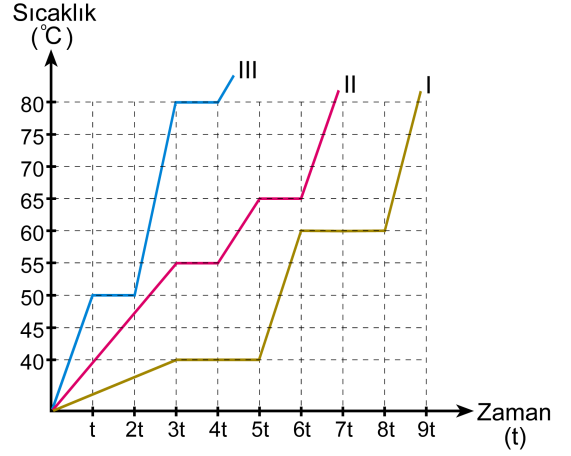
YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
YÜKSEK ÖĞRETİME GEÇİŞ (YGS)
KİMYA TESTİ
23 MART 2014

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

15. Aşağıdaki iyonlardan hangisinin formülü, karşısında **yanlış** verilmiştir?

İyon	Formülü
A) Hipoklorit	ClO^-
B) Fosfat	PO_3^{3-}
C) Nitrat	NO_3^-
D) Sülfat	SO_4^{2-}
E) Permanganat	MnO_4^-

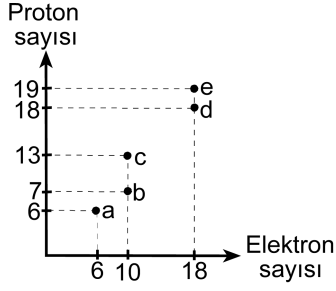
16. Aşağıda I, II ve III arı katılarına ait **sıcaklık-zaman** grafiği verilmiştir.



Bu grafiğe göre, aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) I. madde erimeye başladığı zaman III. madde kaynamaya başlar.
- B) 65 °C'de I. maddenin molekülleri arasındaki uzaklık, III. maddeninkinden daha fazladır.
- C) Kaynama sıcaklığı en yüksek olan III. maddedir.
- D) 5t – 6t zaman aralığında II. maddenin sıvı ve gaz hâlleri birlikte bulunur.
- E) II. madde en düşük erime sıcaklığına sahiptir.

17. Aşağıdaki grafikte, bazı element atomlarının proton ve elektron sayıları verilmiştir.



Buna göre, aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) a noktasındaki tanecik, nötr bir element atomunu gösterir.
 B) b noktasındaki tanecik, negatif yüklü bir iyonu gösterir.
 C) c noktasındaki tanecik, pozitif yüklü bir iyonu gösterir.
 D) d noktasındaki tanecik, son katmanındaki elektron sayısı on sekiz olan bir element atomunu gösterir.
 E) d ve e noktalarındaki taneciklerin elektron sayıları aynıdır.
18. Aşağıda verilen bileşiklerin hangisinde, kükürdün yükseltgenme basamağı en düşüktür?

(₁H, ₈O, ₁₆S)

- A) H₂S B) H₂SO₄
 C) SO₂ D) H₂SO₃
 E) SO₃

19. MgCl₂ bileşiğiyle ilgili olarak

- I. Lewis yapısı $Mg^{2+} 2[:\ddot{Cl}:]^{-}$ olarak gösterilir.
 II. Mg atomu Cl atomundan 2 elektron alarak bileşiği oluşturur.
 III. Mg²⁺ ve Cl⁻ iyonlarının elektron dizilimleri, kendilerine en yakın soy gazıniyle aynıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

(₁₂Mg, ₁₇Cl)

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

20. Aşağıdaki tabloda, bazı element atomlarının 1. ve 2. katmanlarındaki elektron sayıları verilmiştir.

	1. katmandaki elektron sayısı	2. katmandaki elektron sayısı
Be	2	2
Ne	2	8
F	2	7

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Flor element atomu bileşik oluştururken bir elektron olarak kendisine en yakın soy gazın elektron düzenine ulaşır.
- B) Neon element atomu kararlıdır.
- C) Berilyum element atomunun değerlik elektron sayısı dördür.
- D) Berilyum ve flor element atomları birbirleriyle bileşik oluşturabilir.
- E) Üçü de periyodik çizelgede aynı periyottadır.

21. Aşağıdaki organik bileşiklerden hangisinin açık formülü, karşısında yanlış verilmiştir?

Organik bileşik	Açık formülü
A) Propan	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \quad \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \quad \text{H} \end{array}$
B) Siklopentan	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \diagdown \quad / \\ \text{C} \\ / \quad \backslash \\ \text{H}-\text{C} \quad \text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C} \quad \text{C}-\text{H} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{H} \end{array}$
C) Metanol	$\begin{array}{c} \text{H} \\ \\ \text{H}-\text{C}-\text{OH} \\ \\ \text{H} \end{array}$
D) Etanoik asit	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{O} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$
E) Alanin	$\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \quad \text{O} \\ \quad \quad \\ \text{H}-\text{C}-\text{C}-\text{C}-\text{OH} \\ \quad \\ \text{H} \quad \text{N}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$

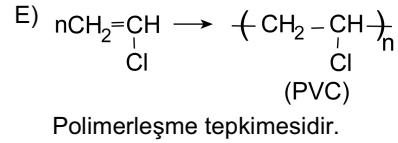
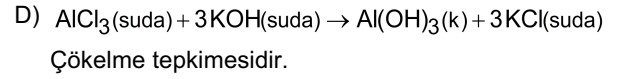
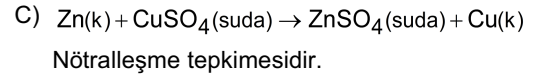
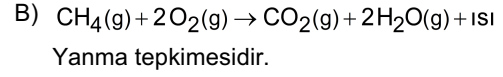
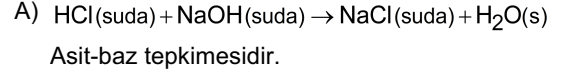
22. Aşağıdaki tabloda, bazı element atomlarının katman elektron dizilimi verilmiştir.

Element atomu	Katman elektron dizilimi
I	2, 5
II	2, 6
III	1
IV	2, 8, 1
V	2, 8, 7

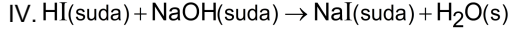
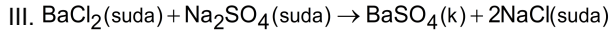
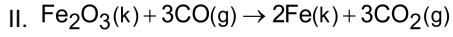
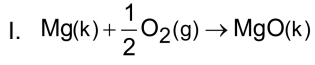
Bu elementlerin birbirleriyle yaptıkları bileşiklerle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

- A) I ve II element atomları birbirleriyle birden fazla bileşik oluşturabilir.
- B) I ve III elementlerinin oluşturduğu bileşik, iyonik yapıdadır.
- C) I elementinin iki atomlu molekülünde toplam iki kovalent bağ vardır.
- D) IV ve V elementleri birbiriyle bileşik oluştururken elektronlarını ortaklaşa kullanır.
- E) V elementi bir elektron vererek kendisine en yakın soy gazın elektron dizilimine ulaşır.

23. Aşağıdaki tepkimelerden hangisinin tepkime türü **yanlış** verilmiştir?



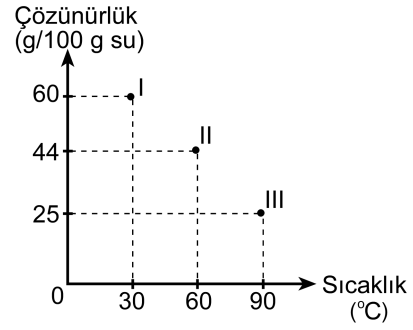
24.



Yukarıda verilen tepkimelerden hangileri, bir indirgenme-yükseltgenme tepkimesidir?

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

25. Aşağıda, arı bir katının üç ayrı sıcaklıkta hazırlanan I, II, III doymun çözeltilerine ait *çözünürlük-sıcaklık* grafiğı verilmiştir.



Buna göre, katı ve çözeltileriyle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Katının sudaki çözünürlüğü sıcaklık arttıkça azalır.
B) III. çözeltideki katının kütlece yüzdesi 20'dir.
C) Çözeltideki katı yüzdesi en fazla olan II. çözeltidir.
D) I. çözelti 60 °C'ye ısıtıldığında bir miktar katı çözünmeden kalır.
E) II. çözeltideki suyun kütlece yüzdesi, III. çözeltideki suyun kütlece yüzdesinden daha azdır.

26. Potasyum nitratın 100 gram sudaki çözünürlüğü; 10 °C'de 21 gram, 30 °C'de 46 gramdır.

Buna göre, 30 °C'de 23 gram potasyum nitratın 100 gram suda çözünmesiyle hazırlanan çözeltiyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Çözelti doymamıştır.
- B) Çözelti, kütlece % 23 potasyum nitrat içerir.
- C) Çözeltiye aynı sıcaklıkta, aynı miktarda potasyum nitrat eklenerek çözelti doymuş hâle gelir.
- D) Çözeltinin sıcaklığı 10 °C'ye düşürüldüğünde 2 gram potasyum nitrat çözünmeden kalır.
- E) Çözeltiye aynı sıcaklıkta ve aynı miktarda su eklendiğinde çözelti daha seyreltik olur.

27. Aşağıdakilerden hangisi hava kirliliğini azaltmaz?

- A) Jeotermal enerji kullanımının yaygınlaştırılması
- B) Kömür yerine doğal gaz kullanımının artırılması
- C) Sanayide açığa çıkan baca gazlarının salımının azaltılması
- D) Güneş ve rüzgâr enerjilerinin kullanımının yaygınlaştırılması
- E) Fosil yakıtların kullanımının artırılması

**2014-YGS
CEVAP ANAHTARI**

KİMYA TESTİ

- 15. B
- 16. E
- 17. D
- 18. A
- 19. E
- 20. C
- 21. D
- 22. A
- 23. C
- 24. B
- 25. C
- 26. B
- 27. E



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
YÜKSEK ÖĞRETİME GEÇİŞ (YGS)
KİMYA TESTİ
24 MART 2013

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

15. - 16. soruları aşağıdaki bilgilere göre cevaplayınız.

Tabloda, bazı iyonlar ve bunların oluşturduğu I, II, III, IV, V bileşikler verilmiştir.

İyon	NO_3^-	OH^-	SO_4^{2-}	PO_4^{3-}
H^+	I		IV	V
Na^+		III		
K^+	II			

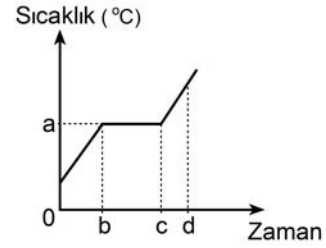
15. Aşağıda formülleri verilen bu bileşiklerden hangisinin adı, karşısında yanlış verilmiştir?

Bileşik	Formülü	Adı
A) I	HNO_3	Nitrik asit
B) II	KNO_3	Potasyum nitrat
C) III	NaOH	Sodyum hidroksit
D) IV	H_2SO_4	Hidrojen sülfid
E) V	H_3PO_4	Fosforik asit

16. I, II, III, IV, V bileşiklerinin ayrı ayrı hazırlanan sudaki çözeltileriyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) II bileşiğinin sudaki çözeltisi mavi turnusol kâğıdının rengini kırmızıya çevirir.
- B) IV bileşiğinin sudaki çözeltisi kuvvetli bir asittir.
- C) V bileşiğinin sudaki çözeltisi elektriği iletir.
- D) I bileşiğinin sudaki çözeltisi kezzap olarak bilinen bir asittir.
- E) I ve III bileşiklerinin eşit derişimlerde hazırlanan çözeltileri eşit hacimlerde karıştırıldığında oluşan çözeltinin pH'si 7 olur.

17. Aşağıda, arı bir katının ısıtılmasıyla ilgili *sıcaklık-zaman* grafiği verilmiştir.



Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) a, katının ayırt edici bir özelliğidir.
- B) a, katının kütleyle değişir.
- C) b-c aralığında maddenin katı ve sıvı hâlleri birlikte bulunur.
- D) b anından önce madde katı hâldedir.
- E) d anında madde tamamen sıvı hâldedir.

18. Periyodik çizelgede Ca elementi IIA grubunda, Cl elementi ise VIIA grubunda bulunmaktadır.

Bu elementler ve birbirleriyle oluşturduğu bileşiklerle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Ca metalik, Cl ametalik özellik gösterir.
- B) Birbirleriyle CaCl_2 bileşimini oluştururlar.
- C) Birbirleriyle oluşturdukları bileşik moleküler yapıdadır.
- D) Ca element atomu 2 elektron verdiğinde katman elektron dizilimi kendisine en yakın soy gaz elektron dizilimi gibi olur.
- E) Cl elementi elektron alma, Ca elementi ise elektron verme eğilimindedir.

19.

- I. CrO_3
- II. Cr_2O_3
- III. $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$
- IV. $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

Yukarıda verilen bileşiklerin hangilerinde, kromun (Cr) yükseltgenme basamağı +3'tür?


(${}_8\text{O}$, ${}_{16}\text{S}$, ${}_{19}\text{K}$, ${}_{24}\text{Cr}$)

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

20. C_2H_4 bileşiğiyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

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

- A) Polar bir bileşiktir.
- B) Karbon ve hidrojen atomları arasında kovalent bağ vardır.
- C) Organik bir bileşiktir.
- D) Eten olarak adlandırılır.

- E) Lewis yapısı  olarak gösterilir.

21. Aşağıda, bazı elementler ve karşılarında katman elektron dizilimleri verilmiştir.

Element	Katman elektron dizilimi
B	2, 3
F	2, 7
Na	2, 8, 1
P	2, 8, 5
Mg	2, 8, 2

Buna göre aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) B'nin proton sayısı beştir.
- B) F, bir elektron alarak kendisine en yakın soy gazın katman elektron dizilimine ulaşır.
- C) Na, bir elektron vererek katyonunu oluşturur.
- D) P'nin toplam elektron sayısı on beştir.
- E) Mg, bileşik oluşturmak için birinci katmanından iki elektron verir.

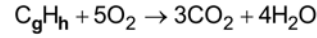
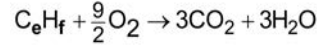
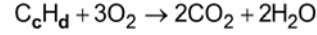
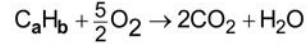
22. Kimyasal bağlarla ilgili,

- I. Aynı veya farklı tür atomların kuvvetli etkileşimlerle bir arada tutulmasıyla kimyasal bağ oluşur.
- II. Elektronların bir atomdan diğerine verilmesi sonucu oluşan artı ve eksi yüklü iyonların birbirlerini elektrostatik kuvvetlerle çekmesi sonucu iyonik bağ oluşur.
- III. Atomların elektronlarını ortaklaşa kullanmasıyla kovalent bağ oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

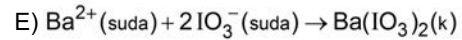
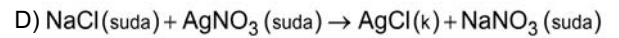
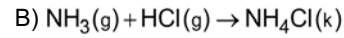
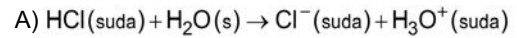
23. Dört farklı hidrokarbon bileşiğine ait denkleştirilmiş yanma tepkimeleri aşağıda verilmiştir.



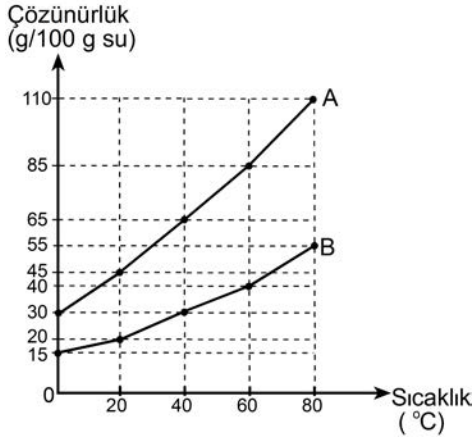
Buna göre, bu bileşiklerle ilgili aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) C_aH_b bir alkindir.
- B) C_cH_d bileşiğinde bir çift bağ vardır.
- C) C_eH_f halkalı yapıda bir alkan olabilir.
- D) C_gH_h doymamış bir hidrokarbondur.
- E) C_aH_b nin formülü C_2H_2 dir.

24. Aşağıdaki tepkimelerden hangisi, bir indirgenme-yükseltgenme tepkimesidir?



25. Aşağıdaki grafik, uçucu olmayan A ve B arı katılarının sudaki çözünürlüklerinin sıcaklıkla değişimini göstermektedir.



Buna göre,

- I. 40 °C'de 200 gram suda B'nin doymuş çözeltisini hazırlamak için gereken B miktarı 30 gramdır.
- II. Verilen tüm sıcaklıklarda A katısının çözünürlüğü B'ninkinden daha fazladır.
- III. 80 °C'de 100 gram suda 55 gram A'nın çözünmesiyle hazırlanan çözelti doymuştur.
- IV. 60 °C'de 50 gram suda B'nin doymuş çözeltisini hazırlamak için gereken B miktarı 20 gramdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

26. Arı bir katının, iki ayrı kaptaki aynı sıcaklıkta sudaki çözeltileri hazırlanmıştır. Birinci kaptaki V hacmindeki suda 2m gram katı, ikinci kaptaki 2V hacmindeki suda m gram katı çözünmüştür.

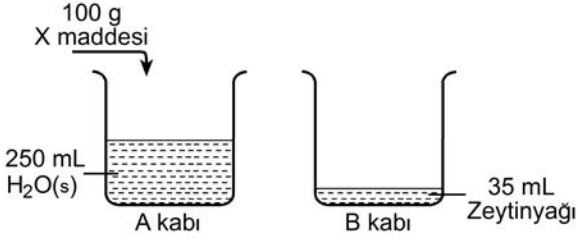
Bu kaplardaki çözeltilerle ilgili,

- I. İkinci kaptaki çözelti daha seyreltiktir.
- II. Kaplardaki çözeltilerin yoğunlukları farklıdır.
- III. Her iki kaptaki çözeltilerdeki V hacmindeki suda çözünen katı miktarları aynıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

27. Aşağıda, sabun üretim aşamaları verilmiştir.



1. aşamada A kabına 100 g X maddesi eklenmiş ve her iki kabın sıcaklığı 40 °C'ye getirilmiştir.

2. aşamada sıcaklığın 40 °C'de sabit kalması sağlanarak A kabındaki çözelti B kabına yavaş yavaş dökülmüş ve 10 dakika karıştırılmıştır.

Daha sonra karışım bir kalıba dökülerek yeterli süre beklenmiş ve sabun elde edilmiştir.

Elde edilen sabun ve üretim aşamalarıyla ilgili,

- I. 1. aşamada eklenen X maddesi kuvvetli bir baz olabilir.
- II. 2. aşamada polimerleşme tepkimesi olur.
- III. Kullanılan X maddesinin türüne göre sert veya yumuşak sabun elde edilebilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

**YÜKSEKÖĞRETİME GEÇİŞ SINAVI (YGS)
24 MART 2013**

KİMYA TESTİ

15. D
16. A
17. B
18. C
19. C
20. A
21. E
22. E
23. D
24. C
25. B
26. B
27. D

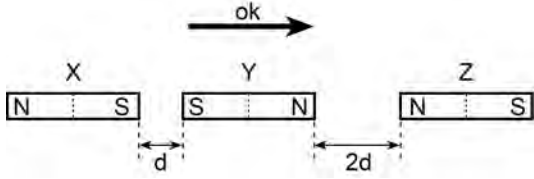


T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
YÜKSEK ÖĞRETİME GEÇİŞ (YGS)
KİMYA TESTİ
1 NİSAN 2012

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

14.



Özdeş X, Y, Z çubuk mıknatısları, sürtünmesiz yatay düzlemde şekildeki konumda hareketsiz tutuluyor.

Mıknatısların üçü de aynı anda serbest bırakılırsa hangileri ok yönünde harekete başlar?

(Yerin manyetik alanı önemsizdir.)

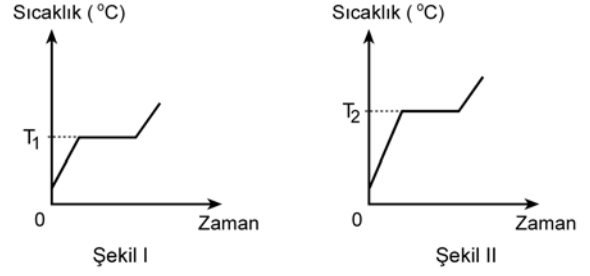
- A) Yalnız X B) Yalnız Y C) Yalnız Z
D) X ve Y E) Y ve Z

15. 18. yüzyılda yaşayan ünlü bilim insanı Antoine Lavoisier yaptığı bir deneyde, bir miktar kalay metalini içi hava dolu bir cam balona koyup ağzını kapatarak tartmıştır. Cam balonun ağzını açmadan ısıttığında balonda beyaz bir toz oluştuğunu gözlemiştir. Bu cam balonu tekrar tarttığında başlangıçtaki ağırlığın değişmediğini görmüştür.

Lavoisier yaptığı bu deneyle, kimyadaki hangi kanunu bulmuştur?

- A) Sabit oranlar
B) Katlı oranlar
C) Birleşen hacim oranları
D) Kütlelenin korunumu
E) Avogadro

16. Aynı saf sıvının ısıtılmasıyla ilgili sıcaklık-zaman grafikleri Şekil I ve II'de verilmiştir.



$$T_1 < T_2$$

Bu iki grafikte T_1, T_2 değerlerinin birbirinden farklı olmasının nedeni aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Sıvı miktarlarının farklı olması
B) Isıtmanın, ısıtıcı gücü farklı olan ısıtıcılarla yapılmış olması
C) Isıtmanın, özdeş ısıtıcılarla farklı büyüklükteki kaplarda yapılmış olması
D) Isıtmanın, özdeş ısıtıcılarla farklı sürelerde yapılmış olması
E) Isıtmanın, yükselteleri birbirinden oldukça farklı olan yerlerde yapılmış olması

17. 18 nötronu ve 17 protonu olan bir X taneciğinin katman elektron dizilimi sırasıyla 2, 8, 8 şeklindedir.

Bu X taneciğinin verilen katman elektron dizilimine göre aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) 17 elektronu vardır.
B) Negatif yüklüdür.
C) Katyondur.
D) Elektron vermiştir.
E) 2. ve 3. katmanlarında toplam 10 elektronu vardır.

18. IIA grubu elementi olan kalsiyumun HCO_3^- iyonu ile yaptığı bileşikteki toplam atom sayısı kaçtır?

- A) 5 B) 7 C) 9 D) 11 E) 12

19. Saf bir maddenin,

- katı hâlde elektriği iletmediği,
- sudaki çözeltisinin elektriği iletmediği,
- yüksek erime sıcaklığına sahip olduğu

bilinmektedir.

Bu maddeyle ilgili,

- İyonik yapıda bir bileşiktir.
- Kovalent bağlı bir bileşiktir.
- Ağ örgümlü yapıda bir bileşiktir.
- Metalik bir katıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

20. H, C, N, O, F elementlerinin bağ elektronlarına sahip çıkma eğilimleri, $F > O > N > C > H$ 'dir.

Buna göre aşağıdakilerin hangisinde oksijenin yükseltgenme basamağı pozitifdir?

- A) NO_3^- B) OF_2 C) OH^-
D) CO_3^{2-} E) H_2O

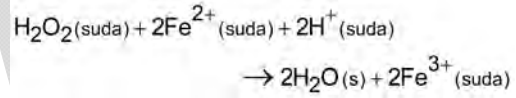
21. Metan (CH_4) gazının oksijen gazıyla yanma tepkimesiyle ilgili,

- Tepkimede ısı açığa çıkar.
- İndirgenme-yükseltgenme tepkimesidir.
- Tepkimede CO_2 ve H_2O oluşur.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

22. Aşağıda hidrojen peroksidin Fe^{2+} ile tepkimesi verilmiştir:



Bu tepkimeyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Tepkime indirgenme-yükseltgenme tepkimesidir.
B) Fe^{2+} Fe^{3+} ya yükseltgenmiştir.
C) H_2O_2 indirgendir.
D) H_2O_2 deki oksijenin yükseltgenme basamağı -1 'dir.
E) H^+ nın yükseltgenme basamağı değişmemiştir.

23. Ağız açık iki özdeş kaba, aynı koşullarda, eşit kütlelerde X ve Y saf sıvıları ayrı ayrı konulmuştur. Bir süre sonra X sıvısının tamamının buharlaştığı, Y sıvısının ise bir kısmının buharlaştığı gözlenmiştir.

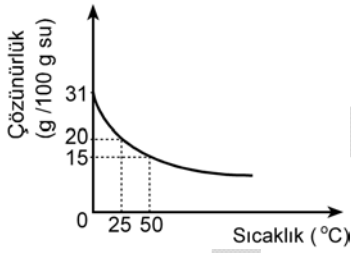
Buna göre X ve Y sıvılarıyla ilgili,

- I. X'in buharlaşma ısısı Y'ninkinden büyüktür.
- II. X'in moleküller arası çekim kuvveti Y'ninkinden küçüktür.
- III. Y'nin kaynama sıcaklığı X'inkinden daha düşüktür.

karşılaştırmalarından hangileri doğrudur?

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

24. Saf bir X katısının sudaki çözünürlüğünün sıcaklıkla değişimi grafikteki gibidir.



Buna göre, X katısı ve bu katının saf suyla oluşturacağı çözeltilerle ilgili aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?

- A) X katısı suda çözünürken ısı açığa çıkar.
- B) 50°C 'de 200 gram suda 30 gram X çözünür.
- C) 25°C 'de 50 gram suda 10 gram X çözünür.
- D) 0°C 'de 100 gram suda 25 gram X çözüldüğünde doymamış çözelti oluşur.
- E) 50°C 'de 50 gram suda 5 gram X çözüldüğünde doymuş çözelti oluşur.

25. İri çakıl taşları, kum taneleri ve toz hâlindeki yemek tuzundan oluşan bir karışım verilmiştir.

Bu karışımdaki maddeleri birbirinden ayırmak için,

- I. suyla karıştırma,
- II. eleme,
- III. buharlaştırma,
- IV. süzme

işlemleri hangi sırada uygulanmalıdır?

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

26. Sabun ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi **yanlıştır**?

- A) Sabun molekülünün hidrokarbon zinciri apolardır.
- B) Sabun molekülünün suda çözünen kısmı uzun hidrokarbon zinciridir.
- C) Sabun, yağ asitlerinin Na veya K tuzudur.
- D) Sabun molekülünün hidrokarbon kısmı (kuyruk) hidrofobdur.
- E) Sabun molekülünün polar kısmı hidrofildir.

27. Karbondioksit bileşiiyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

(₆C, ₈O)

- A) Bileşik apolardır.
- B) Bileşikte kovalent bağ vardır.
- C) Bileşikte ikili bağ bulunmaktadır.
- D) Bileşikteki karbon atomunda ortaklanmamış elektron çifti vardır.
- E) Bileşikteki oksijenlerde bağ yapmayan elektron çiftleri vardır.

1 NİSAN 2012
YÜKSEKÖĞRETİME GEÇİŞ SINAVI (YGS)

KİMYA TESTİ

- 15. D
- 16. E
- 17. B
- 18. D
- 19. A
- 20. B
- 21. E
- 22. C
- 23. A
- 24. E
- 25. C
- 26. B
- 27. D



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
YÜKSEK ÖĞRETİME GEÇİŞ (YGS)
KİMYA TESTİ
27 MART 2011

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

15. I. Kaynama sıcaklığı
II. Donma sıcaklığı
III. Özkütle
IV. Çözünürlük

Yukarıdakilerden hangileri katı, sıvı, gaz hâlinde bulunan arı maddelerin her üçü için de ortak ayırt edici özelliklerdir?

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

16. Tabloda X, Y, Z arı maddelerinin erime ve kaynama sıcaklıkları verilmiştir.

Madde	Erime sıcaklığı (°C)	Kaynama sıcaklığı (°C)
X	-58	-9
Y	30	89
Z	-19	61

Buna göre X, Y, Z maddeleriyle ilgili aşağıda verilenlerden hangisi doğrudur?

- A) Y, 25 °C 'de sıvı hâldedir.
B) X, -15 °C 'de gaz hâindedir.
C) X, Y, Z 93 °C 'de katı hâldedir.
D) Z, 0 °C 'de sıvı hâldedir.
E) X, -65 °C 'de sıvı hâldedir.

17. Arı maddelerin hâl değişimiyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Katı hâlden sıvı hâle geçmeye donma denir.
B) Sıvı hâlden gaz hâline geçmeye yoğunlaşma denir.
C) Sıvı hâlden katı hâle geçmeye erime denir.
D) Gaz hâlden sıvı hâle geçmeye buharlaşma denir.
E) Katı hâlden doğrudan gaz hâline geçmeye süblimleşme denir.

18. Uçucu olmayan bir X katısı 100 gram suda en fazla,

- 10 °C 'de 17 gram,
- 25 °C 'de 27 gram,
- 40 °C 'de 39 gram

çözünmektedir.

Buna göre, X katısının suda çözünmesiyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) 40 °C 'de 30 gram X katısının 100 gram suda çözünmesiyle oluşan çözelti doymuştur.
- B) 10 °C 'de 17 gram X katısının 100 gram suda çözünmesiyle oluşan çözelti doymuştur.
- C) X katısının sudaki çözünürlüğü ekzotermiktir.
- D) 10 °C 'de 10 gram X katısının 100 gram suda çözünmesiyle oluşan çözelti doymuştur.
- E) 25 °C 'de 20 gram X katısının 100 gram suda çözünmesiyle oluşan çözelti doymuştur.

19. Aşağıda verilen iyonik bileşiklerin hangisinde, o bileşiği oluşturan iyonların yükleri yanlış verilmiştir?

<u>İyonik bileşik</u>	<u>İyonlar</u>
A) Krom (III) sülfür	$\text{Cr}^{3+}, \text{S}^{2-}$
B) Sodyum bikarbonat	$\text{Na}^+, \text{HCO}_3^-$
C) Cıva (II) iyodür	$\text{Hg}^{2+}, \text{I}^-$
D) Stronsiyum karbonat	$\text{Sr}^+, \text{CO}_3^-$
E) Potasyum klorat	$\text{K}^+, \text{ClO}_3^-$

20. XYZ_4 bileşiğiyle ilgili bazı bilgiler şöyledir:

- XYZ_4 bileşiğinin 0,1 molü 12 gramdır.
- Bileşikteki X, Y, Z atomlarının kütlece birleşme oranları (X:Y:Z) sırasıyla 3:4:8'dir.

Buna göre bileşikle ilgili, aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

(akb: atomik kütle birimi)

- A) X'in atom kütlesi 32 akb'dir.
- B) Z'nin atom kütlesi 64 akb'dir.
- C) Bileşiğin bir molünde 24 gram Y vardır.
- D) Bileşiğin 60 gramında 16 gram Z vardır.
- E) Bileşiğin mol ağırlığı 120 g/mol'dür.

21. Atom kuramına göre, baş kuantum sayısı (n) ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) n^2 nin sayısal değeri, n enerji düzeyindeki toplam orbital sayısını verir.
- B) $2n^2$ nin sayısal değeri, n enerji düzeyinde bulunabilecek en fazla elektron sayısını verir.
- C) $n=1$ enerji düzeyinde en fazla 2 elektron bulunur.
- D) Baş kuantum sayısı, temel enerji düzeyini belirtir ve sıfırdan büyük tam sayıdır.
- E) $n=3$ enerji düzeyinde toplam elektron sayısı en fazla 22'dir.

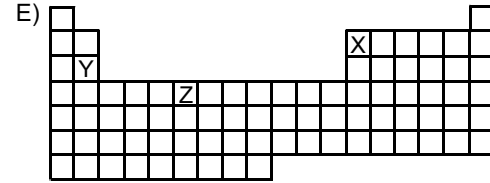
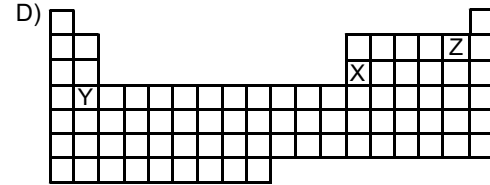
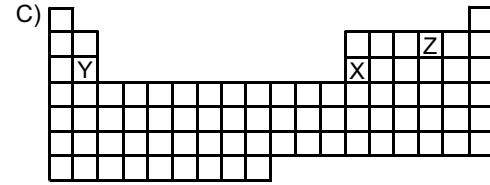
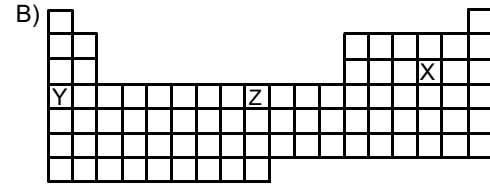
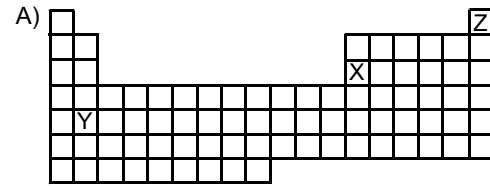
22. Periyodik çizelgeyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) d bloku elementleri IIA ile IIIA grupları arasında yer alır.
- B) VIA grubu elementlerinin elektron dağılımı s^2p^5 ile biter.
- C) IA grubu elementlerinin elektron dağılımındaki son orbital s orbitalidir.
- D) VA grubu elementlerinin elektron dağılımı s^2p^3 ile biter.
- E) VIIIA grubu elementlerinin elektron dağılımında son orbitalleri tam doludur.

23. X, Y, Z elementleriyle ilgili bilgiler şöyledir:

- X'in, X^{3+} iyonunun elektron dağılımı $2p^6$ ile bitmektedir.
- Y elementi, 4. periyot ve IIA grubundadır.
- Z, VIIA grubunda ve atom numarası en küçük olan elementtir.

Buna göre X, Y, Z elementlerinin periyodik çizelgedeki yerleri aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?



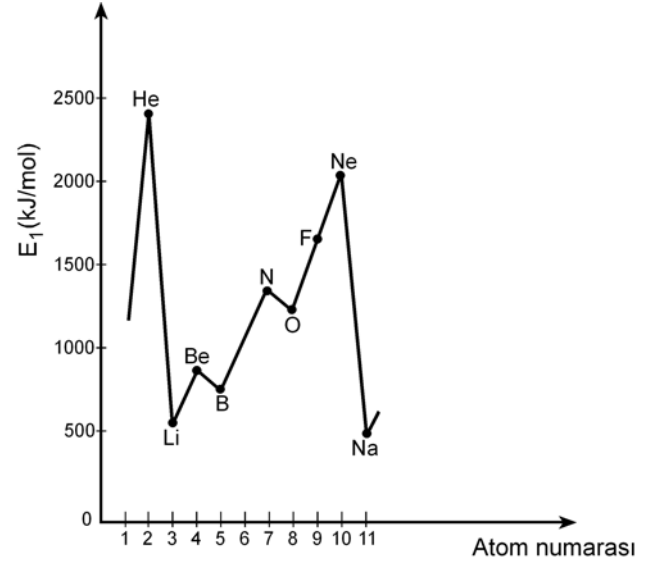
24.

Atom, iyon	Atom numarası	Elektron sayısı	Kütle numarası
X^+	11		23
Y^{3-}		18	30
Z	12		24
Q^{2+}		18	40

Yukarıdaki tabloda verilen atom ve iyonlardan hangilerinin nötron sayısı aynıdır?

- A) Y^{3-} ve Q^{2+} B) Z ve Q^{2+} C) X^+ ve Z
 D) Y^{3-} ve Z E) X^+ ve Y^{3-}

25. Aşağıdaki grafikte bazı elementlerin birinci iyonlaşma enerjilerinin (E_1) atom numaralarıyla değişimi verilmiştir.



Buna göre,

- I. Be'nin birinci iyonlaşma enerjisinin B'ninkinden yüksek olmasının nedeni Be'nin son orbitalinin tam dolu olmasıdır.
- II. N'nin birinci iyonlaşma enerjisinin O'nunkinden yüksek olmasının nedeni N'nin son orbitalinin yarı dolu olmasıdır.
- III. Ne'nin birinci iyonlaşma enerjisinin F'ninkinden yüksek olmasının nedeni Ne'nin son orbitalinin tam dolu olmasıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

26. X, Y, Z elementlerinden oluşan XZ, YZ₃, Z₂ yapılarındaki bağ türleri, aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

(¹¹X, ¹⁵Y, ¹⁷Z)

 XZ YZ₃ Z₂

- A) İyonik Polar kovalent Kovalent
B) Kovalent Polar kovalent İyonik
C) Polar kovalent İyonik Polar kovalent
D) İyonik İyonik Polar kovalent
E) Polar kovalent Kovalent İyonik

27. Bir hidrojen atomunun kütesinin Avogadro sayısı ile çarpılması sonucunda

- I. 1 mol hidrojen molekülünün kütesine,
II. 1 mol hidrojen atomunun kütesine,
III. 2 mol hidrojen atomunun kütesine

ulaşılır.

Buna göre, yukarıdaki yargılardan hangileri doğrudur?

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

YÜKSEKÖĞRETİME GEÇİŞ SINAVI (YGS)

27 MART 2011

KİMYA TESTİ

- | | |
|-----|---|
| 15. | C |
| 16. | D |
| 17. | E |
| 18. | B |
| 19. | D |
| 20. | E |
| 21. | E |
| 22. | B |
| 23. | D |
| 24. | C |
| 25. | E |
| 26. | A |
| 27. | B |



T.C. Ölçme, Seçme ve Yerleştirme Merkezi

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
YÜKSEK ÖĞRETİME GEÇİŞ (YGS)
KİMYA TESTİ
11 NİSAN 2010

Bu testlerin her hakkı saklıdır. Hangi amaçla olursa olsun, testlerin tamamının veya bir kısmının Merkezimizin yazılı izni olmadan kopya edilmesi, fotoğrafının çekilmesi, herhangi bir yolla çoğaltılması, yayımlanması ya da kullanılması yasaktır. Bu yasağa uymayanlar gerekli cezai sorumluluğu ve testlerin hazırlanmasındaki mali külfeti peşinen kabullenmiş sayılır.

15. Aşağıda verilen ünlü isimlerden hangisinin kimya biliminin gelişmesine katkısı olmamıştır?

- A) Neils Bohr
- B) John Dalton
- C) Amadeo Avagadro
- D) Michelangelo Buonarroti
- E) Marie Curie

17.

- I. Saf bir gümüş çubuğun açık havada zamanla renginin değişmesi
- II. Bir metal çubuğun asit çözeltisine daldırıldığında zamanla kütlelerinin azalması
- III. Bir gazın yüksek basınç altında soğutulmuş olarak sıvılaştırılması

Yukarıda verilen değişimlerden hangileri fiziksel-dir?

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

16. Sıcaklık ve ısı kavramları aşağıdakilerin hangisinde yanlış kullanılmıştır?

- A) Bugün hava sıcaklığı en yüksek 22 °C ölçülmüştür.
- B) Yünlü giysiler genellikle sıcaklığı 30 °C'nin altında olan suda yıkanır.
- C) Kış aylarında Antalya ile Kars arasındaki sıcaklık farkı 20 °C olabilir.
- D) Isı iletimi sıcaktan soğuğa doğrudur.
- E) Tahta, sıcaklığı iletmez.

18. X, Y, Z, Q, W metallerinin mıknatısla çekilebilme özelliği tabloda verilmiştir.

Metal	X	Y	Z	Q	W
Mıknatısla çekilebilme özelliği	yok	var	var	yok	var

Buna göre, toz hâlindeki metallerden oluşan aşağıdaki karışımların hangisindeki metaller, mıknatıs yardımıyla birbirinden ayrılabilir?

- A) X ile Q
- B) Y ile Z
- C) Y ile W
- D) Z ile Q
- E) Z ile W

Diğer sayfaya geçiniz.

19. Aşağıda, C, Fe, Mg, Ca, N elementlerinin oksijenle yaptıkları bazı oksitler verilmiş, bu bileşiklerdeki kütlece birleşme oranları (element / oksijen) ise karşılarda gösterilmiştir.

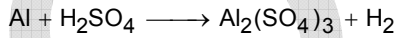
Oksit bileşiği	Kütlece birleşme oranı (element / oksijen)
CO ₂	3/8
FeO	7/2
MgO	3/2
CaO	5/2
NO ₂	7/16

Buna göre C, Fe, Mg, Ca, N, O elementlerinin her birinden eşit miktarlarda alınarak yukarıdaki oksitler oluşturulduğunda, hangisinde kullanılan oksijen miktarı **en azdır**?

(C = 12 g / mol, N = 14 g / mol, O = 16 g / mol,
Mg = 24 g / mol, Ca = 40 g / mol, Fe = 56 g / mol)

- A) CO₂ B) FeO C) MgO
D) CaO E) NO₂

20.

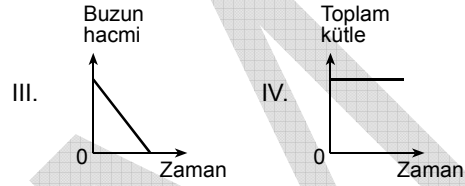
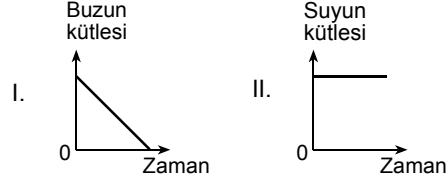


Yukarıda verilen tepkime denklemini **denkleştirildiğinde**, ürünlerdeki toplam atom sayısı kaç olur?

- A) 11 B) 13 C) 15 D) 19 E) 23

21. Bir kapta bulunan belli miktardaki buzun tamamı eriyerek sıvı suya dönüşmektedir.

Bu dönüşüm süreciyle ilgili,



grafiklerinden hangileri doğrudur?

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

Diğer sayfaya geçiniz.

22. T_1 sıcaklığında, belirli bir hacimdeki arı Y sıvısına belirli bir miktardaki arı bir X katısı ekleniyor ve X'in bir kısmı çözünüyor. Oluşan bu karışım T_2 sıcaklığına kadar ısıtıldığında X'in tamamı çözünüyor. Bu çözelti tekrar T_1 sıcaklığına getirildiğinde kabın dibinde X katısının olduğu gözleniyor.

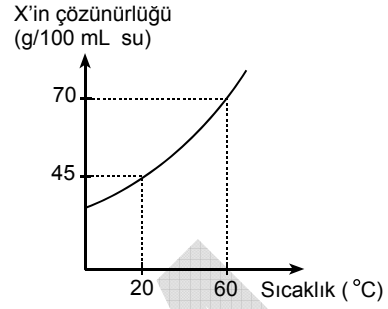
Bu durumla ilgili,

- I. X'in Y'de çözünmesi endotermiktir.
- II. Çözünme ısısının işareti negatiftir.
- III. X'in T_1 sıcaklığındaki çözünürlüğü T_2 sıcaklığındakinden azdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

23. Uçucu olmayan bir X katısının sudaki çözünürlüğünün sıcaklıkla değişimi grafikteki gibidir.



X katısının 20 °C 'de 300 mL suda doymun çözeltisi hazırlanıyor. Bu çözelti 60 °C 'ye ısıtıldığında çözeltinin doymun hâle gelmesi için kaç gram daha X katısı eklenmelidir?

- A) 110 B) 75 C) 70 D) 35 E) 30

24. Aşağıdaki bileşiklerden hangisinin sulu çözeltisine sodyum hidroksitin sudaki çözeltisi eklendiğinde asit-baz tepkimesi olmaz?

- A) NH_3 B) H_2SO_4 C) HNO_3
D) H_3BO_3 E) HCl

25. Tabloda, X, Y, Z, Q element atomlarıyla ilgili bazı bilgiler verilmiştir.

Element atomu	Proton sayısı	Nötron sayısı	Elektron sayısı	Kütle numarası
X	9	9		
Y		14		27
Z		15	15	
Q	17		17	35

Buna göre, element atomlarıyla ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) X'in elektron sayısı 9'dur.
B) X'in kütle numarası 18'dir.
C) Y'nin atom numarası 13'tür.
D) Z'nin proton sayısı 15'tir.
E) Q'nun nötron sayısı 17'dir.

26. Bir elementin nötr atomu ile başka bir element atomunun iyonu karşılaştırıldığında aşağıdakilerden hangisi kesinlikle farklıdır?

- A) Proton sayıları B) Nötron sayıları
C) Elektron sayıları D) Çapları
E) Hacimleri

27. ${}_{12}\text{X}$, ${}_{15}\text{Y}$ elementleriyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) X, metaldir.
B) Y, ametaldir.
C) X element atomu 2 elektron verdiğinde elektron dizilişi soy gazınkine benzer.
D) X ve Y periyodik cetvelin aynı grubundadır.
E) Y element atomu 3 elektron verdiğinde X'in izoelektroniği olur.

YÜKSEKÖĞRETİME GEÇİŞ SINAVI (YGS)

11 NİSAN 2010

KİMYA TESTİ

15. D
16. E
17. C
18. D
19. B
20. E
21. D
22. C
23. B
24. A
25. E
26. A
27. D