kimya

Senaryo Senaryo ÖSYM TARZINDA HAZIRLANMIŞ

10 ADET BAŞLANGIÇ SEVİYESİ

15 ADET ORTA SEVİYE

5 ADET İLERİ SEVİYE

30 ADET TYT deneme

HER TÜRLÜ
SENARYOYU YAŞAYIN.
SINAVDA ŞAŞIRMAYIN.

Bülent DEMİR

ÇÖZÜMLER İÇİN

youtube.com/@ucdortbesyayincilik

VİDEO ÇÖZÜMLÜ

Yukarıdaki hologramı bir sonraki sayfada tarif edildiği gibi göremiyorsanız bu kitap, orjinal baskı değildir.

Üç Dört Beş

25220101003453450 0K01

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 1

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU



Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN

SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023678XZ513664794900100023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya

KİMYA

00345345

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Bir boya fabrikasında çalışan kimyager, boyanın bileşenlerine ayrılarak bileşenlerin miktarının ve cinsinin belirlenmesi ile ilgili bir görevdedir.

Buna göre, bu kimyager kimyanın hangi disiplininde uzmanlaşmış olmalıdır?

A) Analitik kimya

B) Organik kimya

C) Fizikokimya

D) Polimer kimyası

E) Endüstriyel kimya

2. Periyodik sistemin A gruplarında ve aynı periyotta olduğu bilinen X, Y ve Z elementlerinin ilk dört iyonlaşma enerjileri kJ/mol cinsinden aşağıdaki tabloda verilmiştir.

Element	$İE_1$	$İE_2$	$İE_3$	$İE_4$
X	520	7300	11815	–
Y	899	1752	14849	21000
Z	800	2427	3660	25000

Buna göre X, Y ve Z elementlerinin atom numaraları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisidir?

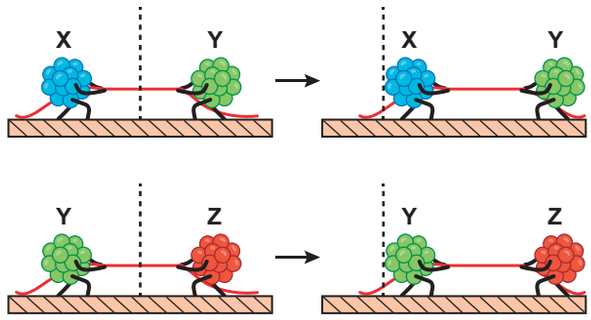
A) X > Y > Z B) Y > Z > X C) Z > Y > X

D) Z > X > Y E) X > Z > Y

3. Bir atomun bağ elektronlarını kendine çekme yeteneğinin ölçüsüne "elektronegatiflik" denir.

X, Y ve Z halojen atomları arasındaki halat çekme oyununun sonuçları aşağıda verilmiştir.

Bu oyunda halatı kendine doğru çekerek rakibini kesikli çizginin diğer tarafına geçiren oyuncu oyunu kazanır.



Buna göre, X, Y ve Z halojenlerinin periyodik cetveldeki yerleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

A) X / Y / Z B) Y / Z / X C) Z / Y / X D) X / Z / Y E) Z / X / Y

4. Hava yastığının kaza anında şişmesini sağlayan tepkime denklemi aşağıda verilmiştir.

$$2NaN_3(k) \longrightarrow 2Na(k) + 3N_2(g)$$

Buna göre, 26 gram NaN_3 katısının harcanması ile oluşan N_2 gazı normal koşullarda kaç L hacim kaplar?
(Na = 23 g/mol, N = 14 g/mol)

A) 6,72 B) 8,96 C) 11,2

D) 13,44 E) 17,92

5. Aşağıda zeytinden sabun yapımı sırasında gerçekleşen olaylar sırasıyla verilmiştir.

I. Zeytin çekirdeklerinin çıkarılması

II. Çekirdeği çıkarılan zeytinlerin ezilerek yağının çıkarılması

III. Oluşan zeytinyağı üzerine sodyum hidroksit (NaOH) ve su ilave edilmesi

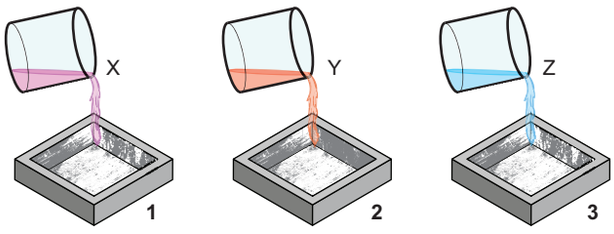
IV. Karışım kıvama geldikten sonra kalıplara dökülerek bir süre beklemeye alınması

Buna göre, sabun yapımı sırasında gerçekleşen olaylardan hangileri kimyasal değişimdir?

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

D) II ve IV E) I, III ve IV

6. Bakır kaplarda zamanla oluşan kireç tortularının giderilmesi için içerisinde kireç tortularının bulunduğu bakır kapların üzerine şekillerde belirtilen maddeler ilave ediliyor.



Deney sonucunda 1. kaptaki kireç tortusunun dağıldığı, 2. kapta herhangi bir değişikliğin olmadığı, 3. kapta ise kireç tortusunun dağılmasının yanında bakır kabın aşındığı gözleniyor.

Buna göre X, Y ve Z maddeleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

	X	Y	Z
A)	Sirke	Çamaşır suyu	Kezzap
B)	Çamaşır suyu	Sirke	Kezzap
C)	Kezzap	Çamaşır suyu	Sirke
D)	Sirke	Kezzap	Çamaşır suyu
E)	Kezzap	Sirke	Çamaşır suyu

7. Dış basıncın 1 atm olduğu ortamda benzen ve asetonun kaynama sıcaklıkları aşağıda verilmiştir.

Madde	Kaynama sıcaklığı (°C)
Benzen	80
Aseton	56

Benzen ve aseton ile ilgili,

I. Benzenin moleküller arası çekim kuvveti asetondan daha büyüktür.

II. 50 °C'de benzenin buhar basıncı asetondan daha büyüktür.

III. Aynı ortamda kaynamaları sırasındaki buhar basınçları eşittir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

25220101003453450 0K02

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
2

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU



Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN

SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 12359210236 7XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Bir kimyasal madde ambalajının üzerinde yalnızca aşağıdaki sağlık ve güvenlik amaçlı temel uyarı işaretleri bulunmaktadır.



Buna göre, evlerimizde temizlik amaçlı kullanılan yukarıdaki maddeyle ilgili,

I. Korozif ve yanıcıdır.

II. Koruyucu giysi giyilmeli ve buharı solunum yoluyla alınmamalıdır.

III. Ateş ve ısıdan uzak tutulmalıdır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız II B) I ve II C) I ve III

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

2. X element atomu $^{40}_{20}Y$ ile izoton, $^{37}_{18}Z$ ile izobardır.

Buna göre, X elementinin periyodik sistemdeki yeri aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) 2. periyot 6A grubu (16. grup)

B) 2. periyot 7A grubu (17. grup)

C) 3. periyot 6A grubu (16. grup)

D) 3. periyot 7A grubu (17. grup)

E) 4. periyot 2A grubu (2. grup)

3. Aşağıdaki moleküllerden hangisinin Lewis yapısı doğru verilmiştir? ($_1H$, $_6C$, $_7N$, $_8O$, $_9F$)

	Molekül	Lewis yapısı
A)	HF	H··F
B)	O_2	:Ö··Ö:
C)	NH_3	H··N··H, H
D)	H_2O	Ö, H, H
E)	CO_2	:Ö··C··Ö:

4.

Madde	Erime noktası (°C)	Kaynama noktası (°C)
X	15	72
Y	47	119

Yukarıda normal erime ve kaynama noktaları verilen X ve Y arı maddeleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) 40°C de X sıvı haldedir.

B) 25°C de Y katı haldedir.

C) X'in kaynadığı sıcaklıkta Y sıvı haldedir.

D) Y'nin eridiği sıcaklıkta X gaz hâldedir.

E) X'in sıcaklığı 0°C den 100°C ye getirildiğinde iki kez hâl değiştirir.

5. $N_2(g) + 3H_2(g) \longrightarrow 2NH_3(g)$

denklemine göre gerçekleştirilen aşağıdaki tepkimeler ile ilgili,

I. 1 mol N_2 ve 3 mol H_2'den en fazla 2 mol NH_3 oluşur.

II. 10 gram N_2 ve 30 gram H_2'den en fazla 20 gram NH_3 oluşur.

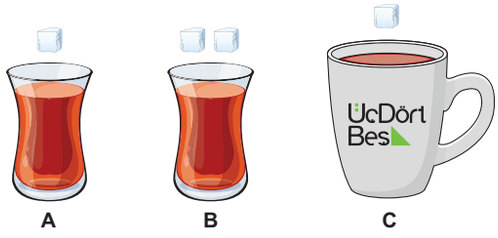
III. $3N_A$ tane N_2 molekülü ve $3N_A$ tane H_2 molekülünden en fazla $2N_A$ tane NH_3 molekülü oluşur.

ifadelerinden hangileri doğrudur?
(N=14 g/mol, H=1 g/mol, N_A= Avogadro sayısı)

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

6. Aynı sıcaklıkta bulunan aşağıdaki çaylarda gösterilen miktardaki kesme şekerler tamamen çözünerek A, B ve C çözeltileri hazırlanıyor.



Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) Çözeltilerin en derişikten en seyreltik olana doğru sıralaması C – A – B şeklindedir.

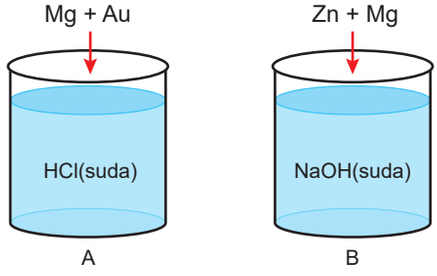
B) Çözeltilerdeki şekerin kütlece yüzde derişimleri arasındaki ilişki B > C > A'dır.

C) A çözeltisinin yarısı lavaboya dökülürse çözeltideki şekerin kütlece yüzdesi değişmez.

D) B çözeltisine bir miktar çay eklenirse şekerin kütlece yüzdesi artar.

E) C çözeltisine bir tane kesme şeker eklenip çözünürse şekerin kütlece yüzdesi azalır.

7. Magnezyum (Mg) ve Altın (Au) metallerinden oluşan bir karışım A kabındaki hidroklorik asit çözeltisine, çinko (Zn) ve magnezyum (Mg) metallerinden oluşan bir karışım ise B kabındaki sodyum hidroksit çözeltisine atılıyor.



Buna göre, uygun koşullarda A ve B kaplarında gerçekleşen olaylarla ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

A) Her iki kapta da hidrojen gazı açığa çıkmıştır.

B) A kabına atılan karışımdaki Mg metalinin kütlesi değişmemiştir.

C) B kabına atılan karışımdaki Mg metalinin kütlesi azalmıştır.

D) A kabında Au metali tepkimeye girmiştir.

E) B kabında Zn metali tepkimeye girmemiştir.

25220101003453450 0K03

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 3

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Sönmüş kireç ve zaç yağı bileşikleri ile ilgili,

I. Hidrojen ve oksijen atomları içerir.

II. Bileşenleri arasında sabit kütle oranı vardır.

III. Kimyasal yöntemlerle bileşenlerine ayrılırlar.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız II B) Yalnız III C) I ve II

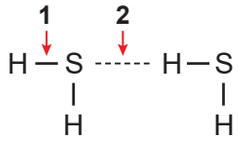
D) I ve III E) I, II ve III

2. $_{19}X^{+}$ ve $^{32}Y^{2-}$ iyonlarının elektron sayıları eşittir.

X^{+} in nötron sayısı Y^{2-} nin nötron sayısından 4 fazla olduğuna göre X^{+} in kütle numarası kaçtır?

A) 37 B) 38 C) 39 D) 40 E) 41

3. Aşağıda iki tane H_2S molekülü ve aralarındaki etkileşimler modellenmiştir.



Buna göre, modelde gösterilen etkileşimlerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır? ($_1H$, $_{16}S$)

A) **1** ile gösterilen etkileşim elektron ortaklaşması sonucu oluşur.

B) **2** ile gösterilen etkileşimde en baskın olan hidrojen bağıdır.

C) **1** ile gösterilen etkileşim kimyasaldır.

D) **2** ile gösterilen etkileşim fizikseldir.

E) **2** ile gösterilen etkileşim, **1** ile gösterilen etkileşimden daha zayıftır.

4. Ağzı açık iki özdeş kaba aynı koşullarda eşit kütlelerde X ve Y saf sıvıları konulduktan bir süre sonra X'in tamamen buharlaştığı, Y'nin ise bir kısmının buharlaştığı gözlenmiştir.

Buna göre, X ve Y sıvıları ile ilgili,

I. buharlaşma hızı,

II. moleküller arası çekim kuvveti,

III. kaynama sıcaklığı

niceliklerinden hangileri arasında X > Y ilişkisi vardır?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

5. Demirin paslanması, aşağıdaki tepkimeye göre gerçekleşir.

$$2\,Fe(k) + 3/2\,O_2(g) \longrightarrow Fe_2O_3(k)$$

Buna göre, 32 gram pas (Fe_2O_3) oluşması için normal şartlar altında <u>en az</u> kaç litre O_2 gazı gereklidir?
(Fe = 56 g/mol, O = 16 g/mol)

A) 4,48 B) 5,6 C) 6,72 D) 8,96 E) 11,2

6. **X:** Saf su

Y: Kütlece % 20'lik NaCl sulu çözeltisi

Z: Kütlece % 30'luk NaCl sulu çözeltisi

Oda koşullarında (25°C, 1 atm) bulunan yukarıdaki sıvılar ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) Y çözeltisi, Z çözeltisinden daha seyreltiktir.

B) Kaynamaya başlama sıcaklığı en büyük olan Z'dir.

C) Donmaya başlama sıcaklığı en büyük olan X'tir.

D) Buhar basıncı en büyük olan Z'dir.

E) Kaynamaları sırasındaki buhar basınçları 1 atm'ye eşittir.

7. Oda sıcaklığında (25°C) CO_2 gazının suyla tepkimesi aşağıdaki gibidir.

$$CO_2(g) + H_2O(s) \rightleftharpoons HCO_3^-(suda) + H^+(suda)$$

Buna göre, CO_2 gazının sulu çözeltisiyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) Tadı acıdır.

B) Kırmızı turnusol kâğıdının rengini maviye çevirir.

C) Elektrik akımını iletmez.

D) pH değeri 7'den küçüktür.

E) H^+ iyonu sayısı OH^- iyonu sayısından daha azdır.

25220101003453450 0K04

Üç Dört Beş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
4

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI							
0	0	3	4	5	3	4	5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023674XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | KİMYA | 00345345

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. $Na + 1/2Cl_2 \longrightarrow NaCl$

Yukarıdaki tepkimede yer alan maddelerle ilgili, aşağıdaki ifadelerden hangisi <u>yanlıştır</u>? ($_{11}Na$, $_{17}Cl$)

A) Na, atomik yapılı bir elementtir.

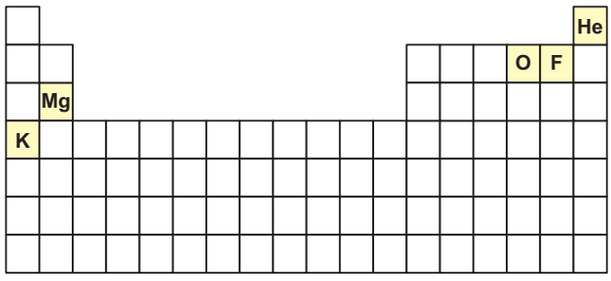
B) Cl_2, moleküler yapılı bir bileşiktir.

C) NaCl, iyonik bağlı bir bileşiktir.

D) NaCl'yi oluşturan elementler arasında kütlece belirli bir oran vardır.

E) NaCl'nin özellikleri ile Na ve Cl_2 nin özellikleri birbirine benzemez.

2. Aşağıdaki periyodik tabloda, bazı elementlerin yerleri gösterilmiştir.



Bu elementlerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) Atom numarası en büyük olan Mg'dir.

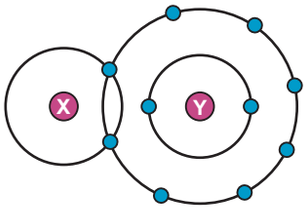
B) O'nun elektronegatifliği, F'nin elektronegatifliğinden daha büyüktür.

C) Mg'nin atom yarıçapı, O'nun atom yarıçapından daha küçüktür.

D) He'nin birinci iyonlaşma enerjisi, F'nin birinci iyonlaşma enerjisinden daha büyüktür.

E) K'nin elektron verme isteği, Mg'nin elektron verme isteğinden daha azdır.

3. X ve Y elementlerinden oluşan XY bileşiğinin oluşumuna ait elektron şeması aşağıda gösterilmiştir.



Bu elementler ve oluşturdukları bileşik ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) X metal, Y ametal olarak sınıflandırılır.

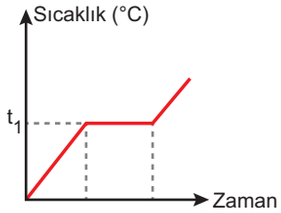
B) X ve Y periyodik sistemde aynı periyotta yer alır.

C) XY bileşiği iyonik bağlıdır.

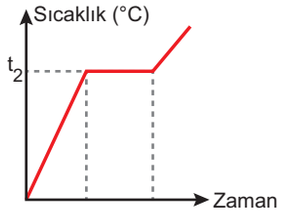
D) XY bileşiğinin Lewis yapısı $X^+[:\ddot{Y}:]^-$ şeklindedir.

E) X dubletini, Y oktetini tamamlamıştır.

4. Saf X sıvısına ait sıcaklık-zaman grafiği Şekil 1'deki gibidir.



Şekil 1



Şekil 2

Buna göre X sıvısına,

I. sıvının üzerindeki basıncı artırmak,

II. sıvı miktarını artırmak,

III. ısıtıcı gücünü artırmak

işlemlerinden hangileri uygulanırsa Şekil 2'deki grafik elde edilebilir? ($t_1 < t_2$)

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

5. $4Fe(k) + 3O_2(g) \longrightarrow 2Fe_2O_3(k)$

tepkimesi 22,4 gram Fe katısı ve 19,2 gram O_2 gazı ile tam verimle gerçekleştiriliyor.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi doğrudur?
(Fe = 56 g/mol, O = 16 g/mol)

A) 32 gram Fe_2O_3 katısı oluşmuştur.

B) 11,2 gram Fe katısı harcanmıştır.

C) O_2 gazı tükenmiştir.

D) Katı kütlesi korunmuştur.

E) Oluşan bileşiğin adı demir oksittir.

6. Aşağıda aynı koşullarda X, Y ve Z arı sıvıları ile ilgili yoğunluk ve kaynama noktası bilgileri verilmiştir.

Sıvı	Yoğunluk (g/mL)	Kaynama noktası (°C)
X	0,9	40
Y	1,2	95
Z	1,5	75

X ve Y sıvıları birbiri içerisinde çözünürken Z'nin iki sıvıda da çözünmediği bilindiğine göre, bu üç sıvıdan oluşan bir karışımı bileşenlerine ayırmak için aşağıdaki yöntemlerden hangisi uygulanmalıdır?

A) Önce süzme, sonra ayırma hunisi

B) Önce ayrımsal damıtma, sonra çöktürme

C) Önce ayırma hunisi, sonra ayrımsal damıtma

D) Önce süzme, sonra ayrımsal damıtma

E) Önce ayırma hunisi, sonra çöktürme

7. Deney yapmak için laboratuvara gelen Eylül, oda koşullarında içerisinde hidroklorik asit (HCl) ve sodyum hidroksit (NaOH) çözeltisi oldukları bilinen ancak üzerlerinde etiket bulunmayan iki şişe ile karşılaşıyor.

Eylül'ün bu şişeleri birbirinden ayırt edebilmesi için;

I. çözeltilerin pH değerlerini belirlemek,

II. çözeltilerin bakır (Cu) metali üzerindeki etkilerini incelemek,

III. çözeltilere turnusol kâğıdı batırıp renk değişimini incelemek

işlemlerinden hangilerini yapması uygun olur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

25220101003453450 0K05

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
5

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU



Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN

SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

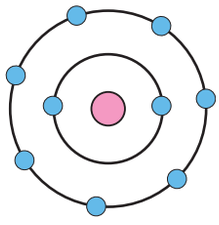
BOX 13ZW9 - 001 1235921023675X2513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Bir elementin nötr atomunun temel hâldeki katman elektron dağılımı aşağıda modellenmiştir.



Bu elementle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) Atom numarası 7'dir.

B) Metal olarak sınıflandırılır.

C) 1– yüklü iyonu oktet kuralına uyar.

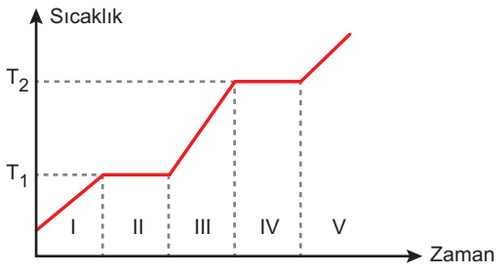
D) Periyodik sistemin 3. periyot 17. (7A) grubunda bulunur.

E) Bileşik oluştururken elektron vermeye yatkındır.

2. **Al^{3+} ve NO_3^- iyonları arasında oluşan bileşiğin formülü ve adı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?**

	Formül	Adı
A)	$Al(NO_3)_3$	Alüminyum nitrür
B)	$AlNO_3$	Alüminyum nitrat
C)	$Al(NO_3)_3$	Alüminyum nitrat
D)	$AlNO_3$	Alüminyum nitrür
E)	$Al(NO_3)_3$	Alüminyum (III) nitrat

3. Aşağıda saf bir katının sabit basınçta ısıtılmasına ilişkin sıcaklık - zaman grafiği verilmiştir.



Buna göre, bu madde ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) I. bölgede madde katı ve sıvı hâlde bulunur.

B) II. bölgede donma olayı gerçekleşir.

C) III. bölgede kaynama olayı gerçekleşir.

D) IV. bölgede madde sadece sıvı hâlde bulunur.

E) V. bölgede madde sadece gaz hâlde bulunur.

4. $C_2H_2(g) + 2H_2(g) \longrightarrow C_2H_6(g)$

denklemine göre 0,4 mol C_2H_2 ve 0,6 mol H_2 gazları kapalı bir kapta tam verimle tepkimeye girdiğinde,

I. 0,1 mol C_2H_2 artar.

II. Sınırlayıcı madde H_2'dir.

III. Tepkime sonunda kapta toplam 0,3 mol madde bulunur.

ifadelerinden hangileri doğru olur?

A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II

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

5. **Kütlece % 20'lik 300 gram tuzlu su çözeltisine 30 gram tuz ve 170 gram su eklenirse oluşan yeni çözeltinin kütlece % derişimi kaç olur?**

A) 15 B) 18 C) 20 D) 22 E) 25

6. 25°C sabit sıcaklıkta sırasıyla aşağıdaki deneyler yapılıyor:

1. deney: Bir miktar $CaCO_3$ katısı ısıtılarak CaO katısı CO_2 gazına dönüştürülüyor.

2. deney: 1. deney sonucunda oluşan CaO katısı üzerine su ekleniyor.

3. deney: 1. deney sonucunda oluşan CO_2 gazının suda çözünmesi sağlanıyor.

Bu deneylerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) 1. deneyde kimyasal değişim gerçekleşir.

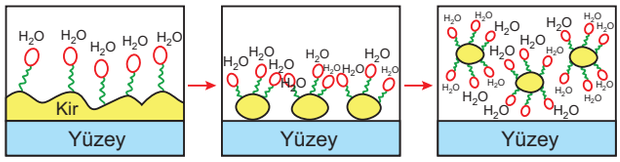
B) 2. deney sonucunda oluşan çözelti kırmızı turnusol kâğıdının rengini maviye çevirir.

C) 3. deney sonucunda oluşan çözeltinin pH değeri 7'den büyüktür.

D) 2. deney sonucunda oluşan çözeltide H^+ iyonu sayısı OH^- iyonu sayısından daha azdır.

E) 3. deney sonucunda oluşan çözelti elektriği iletir.

7. Sabun molekülünün (~○) kiri yüzeyden uzaklaştırması ile ilgili görsel aşağıda verilmiştir.



Buna göre, sabun molekülü ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) Hidrofob ve hidrofil olmak üzere iki kısımdan oluşur.

B) Su ile etkileşen kısmı polardır.

C) Kir ile etkileşen kısmı hidrofildir.

D) Kuyruk kısmı kir ile etkileşir.

E) Baş kısmı su ile etkileşir.

2522010100345345OOK06

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 6

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 11906/11901 12359210236 7XZ513664799490010023 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

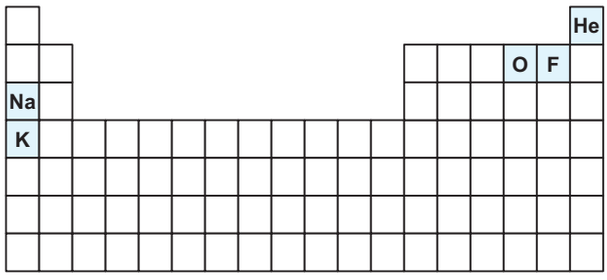
2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Bir eczacı bir ilacı geliştirmek için sentezlediği aktif maddenin oluşup oluşmadığını ve saflığını çeşitli yöntemlerle kontrol ediyor.

Buna göre, bu eczacının yaptığı çalışma kimyanın hangi disipliniyle ilgilidir?

A) Analitik kimya
B) Anorganik kimya
C) Fizikokimya
D) Polimer kimyası
E) Endüstriyel kimya

2.



Periyodik sistemde yerleri belirtilen elementler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) Temel hâlde en dış katmanında bulunan elektron sayısı en büyük olan F'dir.

B) Na'nın metalik özelliği, K'nın metalik özelliğinden daha fazladır.

C) F'nin elektron alma eğilimi, O'nun elektron alma eğiliminden daha fazladır.

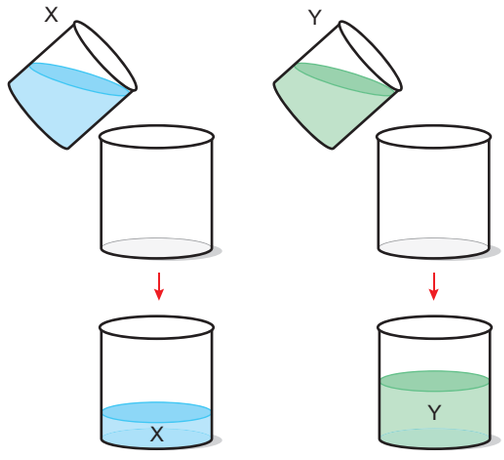
D) Atom yarıçapı en büyük olan K'dır.

E) Birinci iyonlaşma enerjisi en büyük olan He'dir.

3. **$_1X$, $_9Y$ ve $_{12}Z$ elementleri arasında oluşan XY, ZY_2 ve X_2 taneciklerinin atomları arasında oluşan kimyasal bağ türleri aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?**

	XY	ZY_2	X_2
A)	Polar kovalent	İyonik	Apolar kovalent
B)	İyonik	Polar kovalent	Apolar kovalent
C)	Apolar kovalent	İyonik	Polar kovalent
D)	İyonik	Apolar kovalent	Polar kovalent
E)	Polar kovalent	Apolar kovalent	İyonik

4. Aynı koşullarda özdeş kaplarda bulunan eşit hacimli X ve Y sıvıları aynı anda ve aynı sabit eğimle bir kaptan boş olan başka bir kaba aktarılmaya başladıktan bir süre sonra kaplardaki sıvı miktarları aşağıda gösterilmiştir.



Buna göre,

I. viskozite

II. moleküller arası çekim kuvveti

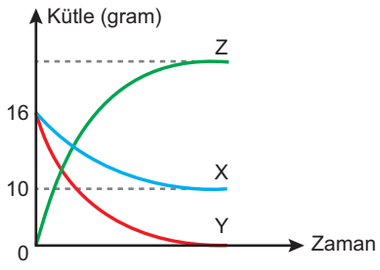
III. akmaya karşı gösterilen direnç

niceliklerinden hangileri arasında X > Y ilişkisi vardır?

A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II

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

5. X ve Y elementlerinden Z bileşiğinin oluşumuna ait kütle – zaman grafiği aşağıda verilmiştir.



Buna göre,

I. 32 gram Z bileşiği oluşur.

II. X elementinden 6 gram artmıştır.

III. Z bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme oranı $\left(\frac{m_X}{m_Y}\right) = \frac{3}{8}$ 'dir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II

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

6. Aşağıdaki tabloda saf X, Y ve Z sıvıları ile ilgili yoğunluk ve kaynama noktası bilgileri verilmiştir.

Sıvı	Yoğunluk (g/mL)	Kaynama noktası (°C)
X	0,9	50
Y	1,2	90
Z	1,5	75

X ve Y sıvısı birbiri içerisinde çözünürken, Z sıvısının ikisinde de çözünmediği biliniyor.

Buna göre, bu üç sıvıdan oluşan bir karışımı bileşenlerine ayırmak için sırasıyla uygulanması gereken yöntemler aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) Süzme - ayrımsal damıtma

B) Ayırma hunisi - kristallendirme

C) Ayrımsal damıtma - süzme

D) Ayırma hunisi - ayrımsal damıtma

E) Süzme - kristallendirme

7. **Aşağıdakilerden hangisi asit ve bazlar için ortak özelliktir?**

A) Tadının ekşi olması

B) Ele kayganlık hissi vermesi

C) Sulu çözeltisine OH^- iyonu vermesi

D) Mavi turnusol kâğıdını kırmızıya çevirmesi

E) Sulu çözeltisinin elektriği iletmesi

25220101003453450 0K07

Üç Dört Beş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
7

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023674XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. **Aşağıda yaygın adları verilen bileşiklerden hangisinin yapısında hem oksijen hem de azot elementi bulunur?**

A) Kezzap B) Kireç taşı C) Amonyak

D) Zaç yağı E) Sud kostik

2. $_{19}^{A}X^{+}$ ve $_{p}^{40}Y^{2+}$ iyonları ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.

- İzoelektroniktirler.
- İzotondurlar.

Buna göre, $_{19}X^{+}$ iyonunun kütle numarası (A) kaçtır?

A) 37 B) 38 C) 39 D) 40 E) 41

3. I. $NaCl(k) \longrightarrow NaCl(s)$

II. $NaCl(k) \xrightarrow{su} Na^{+}(suda) + Cl^{-}(suda)$

III. $NaCl(s) \longrightarrow Na(k) + 1/2Cl_2(g)$

Yukarıdaki tepkimelerden hangileri kimyasal değişim olarak sınıflandırılır?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

4. Açık kapta bulunan bazı sıvıların kaynama sıcaklığının safsızlık ve dış basınçla değişiminin incelendiği bir araştırmada aşağıdaki veriler elde edilmiştir.

Sıvı	Dış basınç (atm)	Kaynama sıcaklığı (°C)
Saf su	1	T_1
Saf su	0,5	T_2
Tuzlu su	1	T_3

Buna göre T_1, T_2 ve T_3 sıcaklıkları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) $T_1 > T_2 > T_3$ B) $T_3 > T_1 > T_2$

C) $T_3 > T_1 = T_2$ D) $T_1 = T_3 > T_2$

E) $T_2 > T_1 > T_3$

5. X ve Y elementlerinden oluşan bir bileşik ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

- 4 gram X ile 6 gram Y tepkimeye girdiğinde 10 gram bileşik oluşuyor.
- 12 gram X ile 12 gram Y tepkimeye girdiğinde 20 gram bileşik oluşurken 4 gram X artıyor.

Buna göre, bu bilgiler kullanılarak,

I. kütlenin korunumu,

II. sabit oranlar,

III. katlı oranlar

yasalarından hangileri kanıtlanabilir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

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

6. X ve Y katılarından oluşan bir karışıma yeterli miktarda su eklenip karıştırıldıktan sonra sırasıyla aşağıdaki işlemler uygulanıyor.

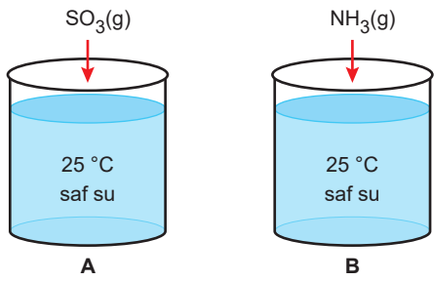
- Süzme yöntemi uygulanarak X katısı,
- Kalan karışıma basit damıtma yöntemi uygulanarak Y katısı

elde ediliyor.

Buna göre, X ve Y katıları aşağıdakilerden hangisi olabilir?

	X	Y
A)	İyot	Yemek tuzu
B)	Yemek tuzu	Glikoz
C)	Glikoz	Naftalin
D)	İyot	Naftalin
E)	Glikoz	İyot

7. SO_3 ve NH_3 gazlarının ayrı kaplarda 25°C deki yeterli miktarda saf suda çözünmesi sağlanarak aşağıdaki çözeltiler hazırlanıyor.



Buna göre, oluşan çözeltilerle ilgili,

I. A kabındaki çözeltide H^+ iyonu derişimi artarken, B kabındaki çözeltide OH^- iyonu derişimi artar.

II. A kabındaki çözeltinin pH değeri 7'den büyük, B kabındaki çözeltinin pH değeri 7'den küçüktür.

III. A kabındaki çözelti turnusol kâğıdının rengini kırmızıya çevirirken, B kabındaki çözelti turnusol kâğıdının rengini maviye çevirir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

252201010034534500K08

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
8

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI							
0	0	3	4	5	3	4	5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Na metali suya bırakıldığında çok hızlı bir şekilde reaksiyon vererek patlar. Reaksiyon sonucunda kuvvetli nem çekici ve tahriş edici özelliği olan NaOH çözeltisi ve yanıcı bir madde olan H_2 gazı oluşur.

Buna göre, Na metalinin suya atılması ile ilgili bir deney föyünü okuyan bir kişinin;

I. 

II. 

III. 

güvenlik uyarı işaretlerinden hangileri ile karşılaşması beklenir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II

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

2. Aşağıda X^+ ve Y^- iyonlarının katman elektron dizilimleri verilmiştir.

X^+: 2 – 8

Y^-: 2 – 8

Buna göre, nötr X ve Y element atomlarıyla ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) X, oda sıcaklığında gaz hâlde olup hiçbir element ile tepkimeye girmez.

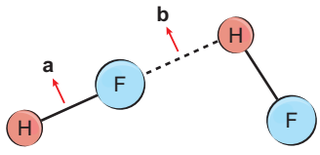
B) Y, parlak görünümlü olup oda sıcaklığında ısı ve elektriği iyi iletir.

C) X'in atom numarası Y'den küçüktür.

D) X'in atom yarıçapı Y'den büyüktür.

E) X'in birinci iyonlaşma enerjisi Y'den büyüktür.

3. Aşağıda yoğun fazdaki HF moleküllerine ait etkileşimler gösterilmiştir.



Buna göre, a ve b ile gösterilen etkileşimlerle ilgili,

I. a etkileşimi, elektron ortaklaşması sonucu oluşmuştur.

II. b etkileşiminde baskın olan, hidrojen bağıdır.

III. a etkileşimi, b etkileşiminden daha zayıftır.

ifadelerinden hangileri doğrudur? ($_1$H, $_9$F)

A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III

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

4. **Normal koşullarda 4,48 L hacim kaplayan CO_2 ideal gazı ile ilgili,**

I. 8,8 gramdır.

II. $1{,}204.10^{23}$ tane molekül içerir.

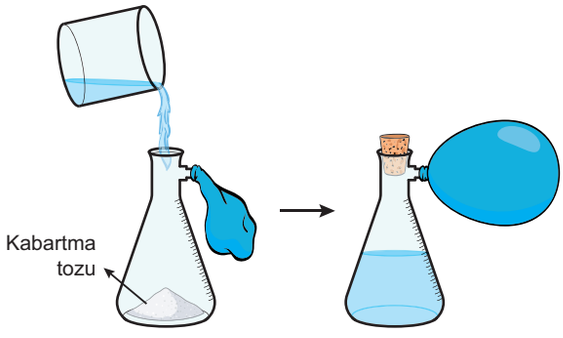
III. 0,2 mol atom içerir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?
(C = 12 g/mol, O = 16 g/mol)

A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II

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

5. İçerisinde bir miktar kabartma tozu bulunan aşağıdaki erlene sirke ilave edilip ağzı kapatıldığında erlenin ısındığı ve ideal esnek balonun şiştiği gözleniyor.



Buna göre, erlende meydana gelen olayla ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) Kimyasal bir değişim gerçekleşmiştir.

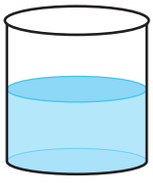
B) Maddeler arası etkileşim sonucu gaz çıkışı olmuştur.

C) Tepkime sırasında toplam atom sayısı ve cinsi korunmuştur.

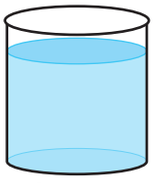
D) Esnek balondaki gazın basıncı, sistemin bulunduğu ortamın basıncına eşittir.

E) Maddeler arası gerçekleşen tepkime endotermiktir.

6. Aynı sıcaklıkta bulunan aşağıdaki sulu çözeltiler boş bir kapta karıştırılıp üzerine 200 mL su ilave ediliyor.



30 gram tuz
100 mL çözelti



50 gram tuz
200 mL çözelti

Buna göre, son durumda oluşan çözeltiden alınan 100 mL'lik örnekte kaç gram tuz bulunur?

A) 8 B) 12 C) 16 D) 20 E) 24

7. Asit çözeltilerinin bazı metallere etkisinin araştırıldığı bir deneyde aşağıdaki veriler elde edilmiştir.

Metal	HCl (suda)	HNO_3 (suda)
K	Gaz çıkışı	Gaz çıkışı
Cu	Tepkime yok	Gaz çıkışı
Zn	Gaz çıkışı	Tepkime yok
Au	Tepkime yok	Tepkime yok
Mg	Gaz çıkışı	Gaz çıkışı

Buna göre, tablodaki metallerden hangisiyle ilgili elde edilen veride yanlışlık yapılmıştır?

A) K B) Cu C) Zn D) Au E) Mg

25220101003453450 0K09

Üç Dört Beş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 9

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 12359210236 7XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. $Ca + 1/2O_2 \longrightarrow CaO$

tepkimesindeki maddeler ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) Ca, atomik yapılı bir elementtir.

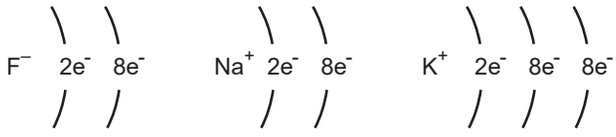
B) O_2, moleküler yapılı bir bileşiktir.

C) CaO'nun yaygın adı sönmemiş kireç'tir.

D) CaO'nun su ile tepkimesinden sönmüş kireç elde edilir.

E) Ca ve O_2'nin özellikleri CaO'nun özelliklerine benzemez.

2. F^-, Na^+ ve K^+ iyonlarının temel hâldeki katman elektron dizilimleri aşağıda verilmiştir.



Buna göre F, Na ve K nötr element atomları ile ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

A) Periyodik sistemde üçü de farklı periyotta yer alır.

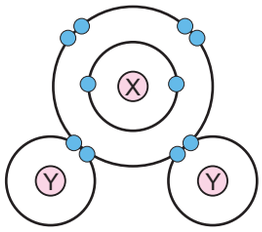
B) Periyodik sistemde F ve Na aynı grupta, K farklı grupta yer alır.

C) F ve Na'nın kimyasal özellikleri benzerdir.

D) K'nın birinci iyonlaşma enerjisi Na'dan büyüktür.

E) F'nin atom yarıçapı K'dan büyüktür.

3. X ve Y atomlarından oluşan bir molekülün elektron şeması aşağıda verilmiştir.



Bu molekül ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) Atomlar arasındaki kimyasal bağ türü iyoniktir.

B) Elektron alışverişi ile oluşmuştur.

C) Tüm atomlar oktet kuralına uymuştur.

D) Ortaklanmış elektron sayısı, ortaklanmamış elektron sayısına eşittir.

E) Lewis yapısı  şeklindedir.

4. **Aşağıdaki katılardan hangisinin türü yanlış verilmiştir?**

	Katı	Türü
A)	Cam	Amorf
B)	Buz	Kovalent
C)	Çinko	Metalik
D)	İyot	Moleküler
E)	Yemek tuzu	İyonik

5. Laboratuvarda yapılan bir deney sırasında başlangıçta alınan X ile Y elementlerinin kütleleri ve bu elementlerin tam verimle birleşmesinden oluşan XY bileşiğinin kütleleri aşağıdaki tabloda verilmiştir.

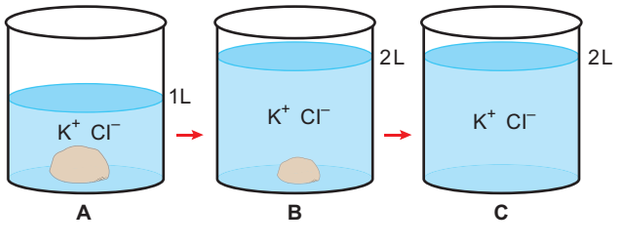
Deney	X (gram)	Y (gram)	XY (gram)
I	3	5	8
II	12	25	
III	30	30	

Buna göre, III. deney sonucunda oluşan XY bileşiğinin kütlesi, II. deney sonucunda oluşan XY bileşiğinin kütlesinden kaç gram fazladır?

A) 8 B) 13 C) 16 D) 20 E) 23

6. Aşağıdaki KCl tuzu ile hazırlanmış sistemde,

- **A** çözeltisine aynı sıcaklıkta su eklenerek **B** çözeltisi elde ediliyor.
- **B** çözeltisi ısıtıldığında ise **C** çözeltisi elde ediliyor.

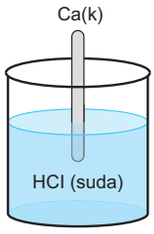


Buna göre, çözeltilerdeki KCl tuzunun kütlece yüzde derişimleri arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) A > B > C B) A = B > C C) C > B > A

D) C > A = B E) B > A > C

7.



Yukarıdaki kapta bulunan 25°C'deki HCl sulu çözeltisine Ca metali daldırıldığında,

I. Ca^{2+} iyonları oluşur.

II. H_2 gazı açığa çıkar.

III. Çözeltinin pH değeri zamanla artar.

ifadelerinden hangileri doğru olur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

25220101003453450K10

Üçdört Beş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
10

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI							
0	0	3	4	5	3	4	5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

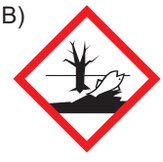
1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Kimyasal bir maddenin yanıcı, korozif, zehirli ve çevreye zararlı olmak üzere yalnızca dört özelliği olduğu bilinmektedir.

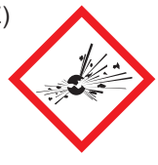
Buna göre, kimyasal maddenin etiketinde aşağıdaki sağlık ve güvenlik amaçlı temel uyarı işaretlerinden hangisi bulunmaz?

A) 

B) 

C) 

D) 

E) 

2. **$_{4}Be$, $_{12}Mg$ ve $_{17}Cl$ elementlerinin periyodik sistemdeki yerleri ve sınıflandırılmalarıyla ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?**

A) Be ve Mg elementleri aynı grupta bulunur.

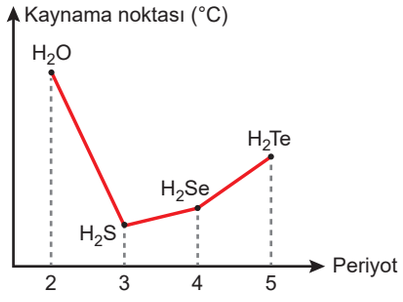
B) Mg ve Cl elementleri aynı periyotta bulunur.

C) Be ve Mg elementleri metal, Cl elementi ametal olarak sınıflandırılır.

D) Atom yarıçapı en büyük olan Cl'dir.

E) Be'nin birinci iyonlaşma enerjisi Mg'den büyüktür.

3. Aşağıdaki grafikte 6A grubu elementlerinin hidrojenli bileşiklerinin kaynama noktaları arasındaki ilişki gösterilmiştir.



Buna göre, H_2O'nun kaynama sıcaklığının diğerlerinden yüksek olmasını sağlayan en baskın zayıf etkileşim türü aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) Kovalent
B) Dipol - dipol
C) İyon - dipol
D) Hidrojen bağı
E) London kuvvetleri

4. 1 atm basınç altında bulunan arı X, Y ve Z sıvılarının bazı sıcaklıklardaki buhar basıncı değerleri aşağıda verilmiştir.

Sıvı	Sıcaklık (°C)	Buhar basıncı (mmHg)
X	25	150
Y	50	150
Z	25	200

Buna göre X, Y ve Z sıvılarının kaynama noktaları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

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

5. Üç ayrı kapta bulunan He gazlarıyla ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.

A kabı: 3 x 10^{22} tane He atomu içerir.

B kabı: 1 gram He atomu içerir.

C kabı: Normal şartlarda 4,48 L He gazı içerir.

Buna göre, bu kaplardaki He gazlarının mol sayıları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisidir?
(He = 4 g/mol, Avogadro sayısı (N_A) = 6 x 10^{23})

A) $n_A > n_B > n_C$

B) $n_B > n_A > n_C$

C) $n_C > n_A > n_B$

D) $n_A > n_C > n_B$

E) $n_B > n_C > n_A$

6. **Kütlece %30'luk 200 gram tuzlu su çözeltisi hazırlamak için aşağıdakilerden hangisi yapılmalıdır?**

A) 170 gram suda 30 gram tuz çözünmelidir.

B) 200 gram suda 60 gram tuz çözünmelidir.

C) 200 gram suda 30 gram tuz çözünmelidir.

D) 140 gram suda 60 gram tuz çözünmelidir.

E) 140 gram suda 30 gram tuz çözünmelidir.

7. Bir sulu çözeltinin asidik veya bazik özellik gösterdiği bilinmektedir.

Bu çözeltinin asit çözeltisi mi yoksa baz çözeltisi mi olduğuna karar vermek için aşağıdaki işlemlerden hangisinin yapılması <u>en uygundur</u>?

A) Çözeltinin tadına bakılması

B) Çözeltinin bir kısmının ele dökülerek kayganlık hissi verip vermediğine bakılması

C) Çözeltiye turnusol kâğıdı daldırılıp renk değişiminin gözlenmesi

D) Çözeltinin elektrik iletkenliğinin ölçülmesi

E) Çözeltinin çinko (Zn) metali üzerindeki etkisinin incelenmesi

2522010100345345OOK11

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 11

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI							
0	0	3	4	5	3	4	5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Aşağıdakilerden hangisinin simyanın kimya bilimine dönüşmesi sürecinde etkili olduğu söylenemez?

A) Yanma olayının açıklanması

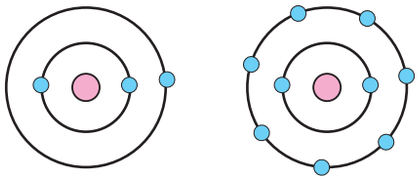
B) Ölçmeye dayalı deneysel çalışmalarda terazinin kullanılmaya başlanması

C) Deneme - yanılma yoluyla bilgilerin elde edilmeye çalışılması

D) Teorilerin deney sonuçları ile test edilmeye başlanması

E) Kütlenin korunumu kanununun bulunması

2.



Li F

Temel hâldeki katman elektron dağılımları verilen Li ve F elementleri arasında oluşan bileşik ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) İyonik bağlıdır.

B) Formülü LiF'tir

C) Li elektron verir, F elektron alır.

D) Bileşikteki iyonlar oktet kuralına uyar.

E) Lewis yapısı $Li^{+}\left[:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{F}}:\right]^{-}$ şeklindedir.

3. Aşağıda bazı saf sıvıların aynı sıcaklıktaki viskozite değerleri verilmiştir.

Sıvı	Viskozite (Pa•s)
X	$3 \cdot 10^{-3}$
Y	$5 \cdot 10^{-3}$

Buna göre,

I. X sıvısının akmaya karşı gösterdiği direnç, Y sıvısından fazladır.

II. X sıvısı, Y sıvısından daha akıcıdır.

III. Y sıvısının tanecikler arası çekim kuvveti, X sıvısından büyüktür.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

4. Aşağıda X ve Y maddeleri ile ilgili bilgiler verilmiştir.

Madde	Bilgi
X	Asit yağmurlarına neden olur.
Y	Sera etkisi yapar.

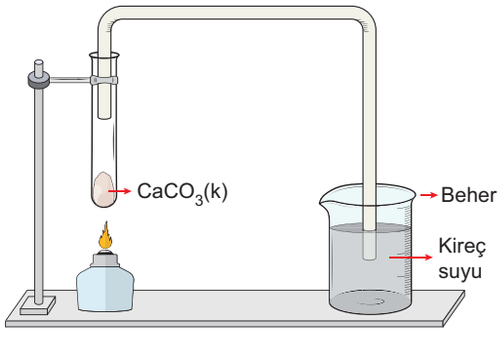
Buna göre, bu maddeler aşağıdakilerden hangisi olabilir?

	X	Y
A)	NO_2	NH_3
B)	CH_4	N_2O
C)	SO_3	CO_2
D)	CH_4	CO_2
E)	SO_2	NH_3

5. Aşağıdaki sistemde 50 gram $CaCO_3$ katısının tamamı ısıtılarak,

$$CaCO_3(k) + ısı \longrightarrow CaO(k) + CO_2(g)$$

denklemine göre tepkimeye giriyor.



Buna göre, tepkimeyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?
(Ca=40 g/mol, C=12 g/mol, O=16 g/mol)

A) Toplam katı kütlesi korunur.

B) Ekzotermik tepkime olarak sınıflandırılabilir.

C) Beherde kimyasal bir olay gerçekleşir.

D) Oluşan CaO katısının kütlesi 56 gramdır.

E) Oluşan CO_2 gazı normal şartlarda 5,6 L hacim kaplar.

6. **Doymamış şekerli su çözeltisine sabit sıcaklık ve basınçta bir miktar daha şeker ilave edilip çözündüğünde aşağıdakilerden hangisi <u>yanlış</u> olur?**

A) Daha derişik bir çözelti elde edilir.

B) Çözeltideki şekerin kütlece yüzde derişimi artar.

C) Çözeltinin kaynamaya başlama noktası artar.

D) Çözeltinin buhar basıncı azalır.

E) Çözeltinin donmaya başlama noktası artar.

7. 25°C sabit sıcaklıkta sırasıyla aşağıdaki deneyler yapılıyor:

1. deney: Bir miktar kireç taşının ($CaCO_3$) tamamı parçalanıyor.

2. deney: 1. deney sonucunda oluşan katının üzerine saf su ilave ediliyor.

3. deney: 2. deney sonucunda oluşan çözeltiye HNO_3 sulu çözeltisi ilave ediliyor.

Bu deneylerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi <u>yanlıştır</u>?

A) 1. deney sonucunda oluşan gazın sulu çözeltisi kırmızı turnusol kâğıdının rengini maviye çevirir.

B) 2. deney sonucunda oluşan çözeltinin pH değeri 7'den büyüktür.

C) 3. deneyde nötralleşme tepkimesi gerçekleşir.

D) Üç deneyde de kimyasal tepkime gerçekleşir.

E) 3. deney sonucunda tuz ve su oluşur.

252201010034534500K12

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
12

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023674XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

12

TYT/Kimya

KİMYA

00345345

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Okul laboratuvarında yapılacak olan bir deneyden önce deney föyünü okuyan bir öğrenci aşağıdaki sağlık ve güvenlik amaçlı temel uyarı işaretleri ile karşılaşıyor.



Buna göre, bu öğrencinin deney sırasında aşağıdaki uyarılardan hangisini dikkate almasına gerek yoktur?

A) Kesici ve delici aletler kullanıldığından yaralanmalara karşı dikkatli olunmalıdır.

B) Çalışırken önlük ya da tulum giyilmelidir.

C) Zehirli kimyasal maddeler kullanıldığından gereken önlemler alınmalıdır.

D) Yangın çıkma ihtimaline karşı gereken önlemler alınmalıdır.

E) Deneye başlamadan önce koruyucu gözlük takılmalıdır.

2. Thomson atom modelinde öne sürülen;

I. Nötr bir atomda pozitif ve negatif yüklü taneciklerin sayısı birbirine eşittir.

II. Atom, içinde gömülmüş halde negatif yüklü tanecikler bulunan pozitif yüklü bir küre şeklindedir.

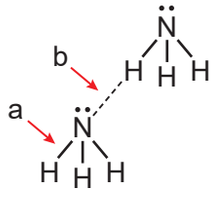
III. Negatif yüklü taneciklerin kütlesi atomun kütlesi yanında ihmal edilebilecek kadar küçüktür.

görüşlerden hangileri günümüzde geçerliliğini yitirmiştir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

3. Aşağıda sıvı haldeki amonyağın atomları ve molekülleri arasındaki etkileşimler modellenmiştir.



Buna göre, modelde gösterilen a etkileşimi ve b etkileşiminde en baskın olan etkileşim aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?
($_1$H, $_7$N)

	a	b
A)	Hidrojen bağı	Kovalent bağ
B)	Kovalent bağ	Dipol-dipol
C)	İyonik bağ	Hidrojen bağı
D)	Hidrojen bağı	Dipol-dipol
E)	Kovalent bağ	Hidrojen bağı

4. X, Y ve Z saf bir maddenin katı, sıvı ve gaz hâlini göstermektedir.

Bu hâller ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

- X'in Y'ye dönüşümünde ısı gerekir.
- Y'nin Z'ye dönüşümünde tanecikler arası uzaklık azalır.

Buna göre X, Y ve Z,

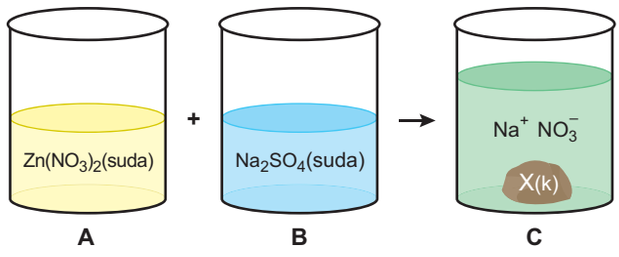
	X	Y	Z
I.	Katı	Sıvı	Gaz
II.	Sıvı	Gaz	Katı
III.	Gaz	Katı	Sıvı

yukarıdakilerden hangileri olabilir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C)Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

5. Aşağıdaki şekilde A ve B kaplarındaki sulu çözeltiler C kabında karıştırıldığında suda çözünmeyen bir X katısı ve $NaNO_3$ sulu çözeltisi oluşuyor.



Buna göre, bu olayla ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) Çözünme - çökelme tepkimesi gerçekleşmiştir.

B) Na^+ ve NO_3^- iyonları seyirci iyonlardır.

C) X'in formülü $ZnSO_4$'tür.

D) X'in adı çinko sülfattır.

E) Tepkimenin net iyon denklemi,
$Na^+(suda) + NO_3^-(suda) \longrightarrow NaNO_3(suda)$
şeklindedir.

6. **Kütlece % 20'lik 600 gram tuzlu su çözeltisi ile kütlece % 40'lık 400 gram tuzlu su çözeltisi karıştırıldığında oluşan yeni çözelti kütlece % kaçlık olur?**

A) 26 B) 28 C) 30 D) 32 E) 34

7. **Aşağıdaki tepkimeler uygun koşullarda gerçekleştirildiğinde hangisinde açığa çıkan gaz diğerlerinden farklıdır?**

A) Na + HCl →

B) Zn + NaOH →

C) Cu + HNO_3 →

D) Al + KOH →

E) Mg + H_2SO_4 →

2522010100345345OOK13

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 13

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN

BU DENEMENİN SENARYOSU



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI	
ADI	
SOYADI	
SALON NO.	SIRA NO.

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023674XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Aşağıdaki maddelerin hangisinin etiketinde olması gereken güvenlik amaçlı temel uyarı işareti yanlış verilmiştir?

	Madde	Güvenlik amaçlı temel uyarı işareti
A)	Kireç taşı	
B)	Röntgen cihazı	
C)	Kezzap	
D)	Benzin	
E)	Cıva	

2. Bir tanecik çifti ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.

- İzotop taneciklerdir.
- Elektron sayıları farklıdır.

Buna göre, bu tanecik çifti aşağıdakilerden hangisi olabilir?

A) $^{23}_{11}Na^{+}$ – $^{19}_{9}F^{-}$

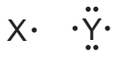
B) $^{12}_{6}C$ – $^{13}_{6}C$

C) $^{37}_{17}Cl$ – $^{39}_{19}K$

D) $^{55}_{26}Fe^{2+}$ – $^{56}_{26}Fe^{3+}$

E) $^{40}_{18}Ar$ – $^{40}_{20}Ca$

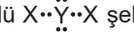
3. Periyodik sistemin 3. periyodunda yer alan temel hâldeki X ve Y atomlarının Lewis sembolleri aşağıda gösterilmiştir.



Buna göre, X ve Y elementleri arasında oluşan bileşikle ilgili,

I. Elektron ortaklaşması ile oluşur.

II. Formülü X_2Y şeklindedir.

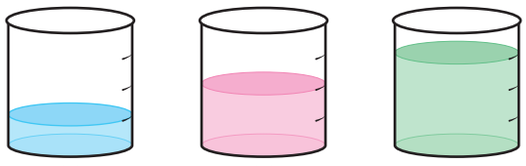
III. Lewis formülü  şeklindedir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

4. Ağzı açık özdeş kaplara aynı koşullarda eşit hacimli saf X, Y ve Z sıvıları konulduktan bir süre sonra kaplarda kalan sıvı hacimleri aşağıdaki şekilde gösteriliyor.



Buna göre;

I. buharlaşma hızı,

II. kaynama noktası,

III. tanecikler arası çekim kuvveti

niceliklerinden hangileri arasında X < Y < Z ilişkisi vardır?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

5. **0,2 mol CH_4 gazı ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**

(CH_4 = 16 g/mol, Avogadro sayısı $N_A = 6{,}02 \times 10^{23}$)

A) $1{,}204 \times 10^{23}$ tane molekül içerir.

B) Normal şartlarda 4,48 litre hacim kaplar.

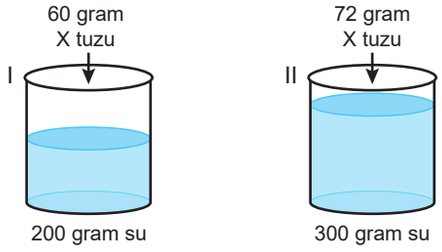
C) 0,8 tane hidrojen atomu içerir.

D) 3,2 gramdır.

E) Avogadro sayısı kadar atom içerir.

6. 25 °C'de 100 gram suda en fazla 30 gram X tuzu çözünmektedir.

1 atm basınçta ve 25 °C'de aşağıdaki sulu çözeltiler hazırlanıyor.



Buna göre, çözeltilerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) II. çözelti, I. çözeltiden daha derişiktir.

B) İki çözelti de doymuştur.

C) Kaynamaya başlama sıcaklıkları arasındaki ilişki I < II'dir.

D) Donmaya başlama sıcaklıkları arasındaki ilişki II < I'dir.

E) Buhar basınçları arasındaki ilişki I < II'dir.

7. Oda koşullarında 2 mol H_2SO_4 içeren sulu çözelti ile 2 mol NaOH içeren sulu çözelti karıştırılarak tepkime gerçekleştiriliyor.

Bu tepkimeyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) Nötralleşme tepkimesi olarak sınıflandırılır.

B) 1 mol NaOH tepkimeye girmeden kalır.

C) 1 mol Na_2SO_4 tuzu oluşur.

D) Son durumda oluşan çözeltinin pH değeri 7'den küçüktür.

E) 2 mol H_2O oluşur.

25220101003453450 0K14

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
14

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 12359210236 7XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Aşağıdaki element adı - element sembolü eşleştirmelerinden hangisi doğrudur?

	Element adı	Element sembolü
A)	Kalsiyum	C
B)	Baryum	Br
C)	Kükürt	K
D)	Kurşun	Pb
E)	Helyum	H

2. $_{12}X$ ve $_{20}Y$ elementleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

A) Periyodik sistemde aynı periyotta yer alırlar.

B) Alkali metal olarak sınıflandırılırlar.

C) Temel hâlde en dış katmanlarında bulunan elektron sayıları eşittir.

D) X'in 1. iyonlaşma enerjisi Y'den küçüktür.

E) X'in atom yarıçapı Y'den büyüktür.

3. (1) $H_2O(s) \longrightarrow H_2O(g)$

(2) $H_2O(s) \longrightarrow H_2(g) + 1/2\,O_2(g)$

Yukarıdaki olaylar ile ilgili,

I. 1. olay fiziksel, 2. olay kimyasal değişimdir.

II. 1. olayda güçlü etkileşimler, 2. olayda zayıf etkileşimler kırılır.

III. 2. olaydaki enerji değişimi 1. olaydan fazladır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

4. **Aşağıdaki olaylardan hangisinde hal değişimi söz konusu değildir?**

A) Sıcak çaya şeker atıldığında şekerin çözünmesi

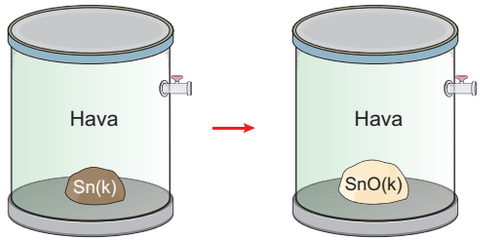
B) Kapağı açık bırakılan kolonyanın miktarının zamanla azalması

C) Elbise dolabına konulan naftalinin bir süre sonra kaybolması

D) Buzdolabına konulan suyun bir süre sonra katılaşması

E) Soğuk havalarda pencere camlarının buğulanması

5. 1774 yılında A. Lavoisier, içinde hava bulunan sabit hacimli bir kaba bir miktar kalay metali (Sn) koyarak ağzını kapatmış ve tartmıştır. Sonra kabı ısıttığında kimyasal tepkime sonucu beyaz bir toz (SnO) oluştuğunu gözlemlemiş ve son durumda kabı tekrar tarttığında toplam kütlenin değişmediğini görmüştür.



Buna göre, A. Lavoisier'in yaptığı bu deney ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) Toplam katı kütlesi artmıştır.

B) Heterojen bir tepkime gerçekleşmiştir.

C) Havadaki oksijen gazı (O_2) miktarı azalmıştır.

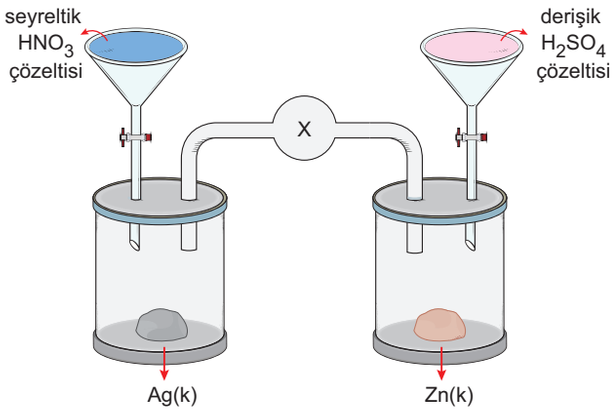
D) Tepkime sonucu oluşan bileşiğin sistematik adı kalay oksittir.

E) Havanın yoğunluğu azalmıştır.

6. **Aşağıdaki karışımların bileşenlerine ayrılmasında kullanılan yöntemlerden hangisi yanlış verilmiştir?**

	Karışım	Ayırma yöntemi
A)	Şekerli su	Süzme
B)	Kirli atık kan	Diyaliz
C)	Zeytinyağlı su	Ayırma hunisi
D)	Alkollü su	Ayrımsal damıtma
E)	Şeker pancarından şeker eldesi	Özütleme

7. Aşağıdaki düzenekte musluklar açılarak hunilerdeki sulu çözeltiler Ag ve Zn metalleri bulunan kaplara boşaltılıyor.



Buna göre, bir süre sonra X kabında hangi gazlar toplanır?

A) Yalnız H_2 B) Yalnız NO

C) H_2 ve SO_2 D) H_2 ve NO

E) SO_2 ve NO

25220101003453450 0K15

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
15

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI	
ADI	
SOYADI	
SALON NO.	SIRA NO.

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023674XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Aşağıda yaygın adları verilen bileşiklerden hangisi oksijen (O) atomu içermez?

A) Sirke asidi B) Kezzap C) Tuz ruhu

D) Kireç taşı E) Sud kostik

2. Bir element ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

- Isı ve elektriği iyi iletir.
- Kendine özgü parlaklığı vardır.
- Elektron vererek bileşik oluşturur.

Buna göre, bu elementin atom numarası aşağıdakilerden hangisi olabilir?

A) 8 B) 10 C) 13 D) 15 E) 17

3. Aşağıda bazı saf sıvıların açık formülleri verilmiştir.

Sıvı	Formülü
Su	H — OH
Glikol	$CH_2(OH)-CH_2(OH)$
Gliserin	$CH_2(OH)-CH(OH)-CH_2(OH)$

Buna göre, oda koşullarında (25°C, 1 atm) bulunan bu sıvılarla ilgili,

I. Üçü de hidrojen bağı içerir.

II. Gliserinin viskozitesi glikolden büyüktür.

III. Glikolün kaynama noktası sudan büyüktür.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız II B) Yalnız III C) I ve II

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

4. **$6{,}02 \times 10^{23}$ tane atom içeren CH_4 gazı ile ilgili,**

I. 1 moldür.

II. 3,2 gramdır.

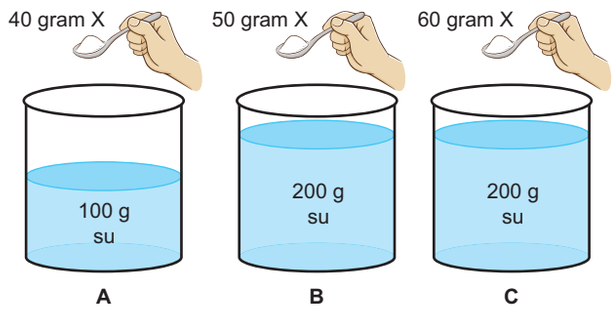
III. Normal şartlarda 4,48 L hacim kaplar.

ifadelerinden hangileri doğrudur?
(C=12 g/mol, H=1 g/mol, Avogadro sayısı(N_A)=$6{,}02 \times 10^{23}$)

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

5. Şekildeki kaplara belirtilen miktarlardaki X katıları ilave edilip tamamı çözünerek aynı sıcaklıkta sulu çözeltiler hazırlanıyor.



A kabındaki çözeltinin doygun olduğu bilindiğine göre;

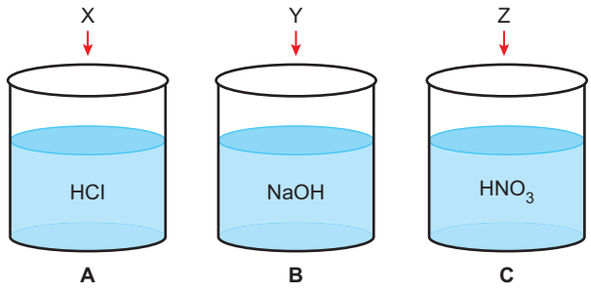
1) B kabındaki çözeltinin doygun olması için en az kaç gram X katısı ilave edilmelidir?

2) C kabındaki çözeltinin doygun olması için en az kaç gram su buharlaştırılmalıdır?

sorularının cevapları aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

	1	2
A)	10	100
B)	20	50
C)	20	100
D)	30	50
E)	30	100

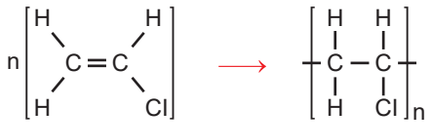
6. X, Y ve Z metalleri aşağıda belirtilen sulu çözeltilere eklendiğinde A ve B kaplarında H_2 gazı oluşurken C kabında herhangi bir gaz çıkışı gözlenmiyor.



Buna göre X, Y ve Z metalleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

	X	Y	Z
A)	Mg	Zn	Au
B)	Ag	Al	Au
C)	K	Ca	Al
D)	Zn	K	Ag
E)	Ca	Zn	Cu

7.



tepkimesi sonucu oluşan madde ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) Düz zincirli bir polimerdir.

B) Adı polivinil klorür (PVC)'dür.

C) Tencere ve tava gibi mutfak malzemelerinin iç yüzeylerini kaplamada kullanılır.

D) Uzun yıllar doğada bozunmadan kalabilir.

E) Yapay polimer olarak sınıflandırılır.

2522010100345345O0K16

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 16

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Cıva (Hg) elementi ile ilgili aşağıdaki bilgiler verilmiştir.

- Gümüş renkli, yüksek yoğunluklu ve ağır bir metaldir.
- Hava, su ve besin yoluyla vücuda alınabilen zehirleyici özelliğe sahip bir maddedir.
- Metalik hâlde iken buharlaşarak havayı, çevreye bırakıldığında toprağı ve suyu kirletir.

Yukarıdaki bilgiler dikkate alındığında cıvanın ambalaj etiketinde,

I. 

II. 

III. 

temel uyarı işaretlerinden hangilerinin bulunması gereklidir?

A) Yalnız I B) I ve II C) II ve III

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

2. Periyodik sistemde 2. periyotta bulunan X, Y ve Z elementleriyle ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor.

X: Serbest hâlde moleküler yapıda olup bileşiklerinde elektron almaya yatkındır.

Y: Oda koşullarında gaz hâlde ve tek atomlu olup hiçbir elementle bileşik oluşturmaz.

Z: Isı ve elektriği iyi iletip bileşiklerinde yalnızca pozitif değerlik alır.

Bu elementlerle ilgili,

I. X'in atom numarası Y'den büyüktür.

II. Z'nin atom yarıçapı X'ten büyüktür.

III. Y'nin birinci iyonlaşma enerjisi Z'den büyüktür.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

3. **H_2O ve O_2 molekülleriyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?** ($_1H$, $_8O$)

A) H_2O molekülünde atomlar arasındaki bağ türü apolar kovalenttir.

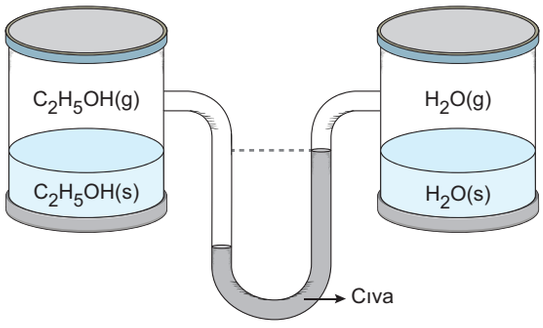
B) O_2 molekülünde atomlar arasındaki bağ türü polar kovalenttir.

C) Birer moleküllerindeki ortaklanmış elektron sayıları eşittir.

D) H_2O molekülü apolardır.

E) O_2 molekülü polardır.

4. Aşağıdaki şekilde etanol (C_2H_5OH) ve su (H_2O) saf sıvıları 25°C'de buharları ile dengede bulunmaktadır.



Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi <u>yanlıştır</u>?

A) Etanolün buhar basıncı sudan yüksektir.

B) Aynı dış basınçta etanolün kaynama sıcaklığı sudan yüksektir.

C) Suyun moleküller arası çekim kuvveti etanolden büyüktür.

D) Aynı dış basınçta kaynamaları sırasındaki buhar basınçları eşittir.

E) Suyun sıcaklığı artırıldığında buhar basıncı etanolün buhar basıncına eşit olabilir.

5. 200 g demir (Fe) cevheri,

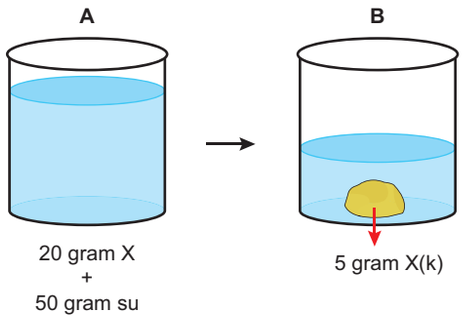
$$2\,Fe(k) + 3/2\,O_2(g) \longrightarrow Fe_2O_3(k)$$

denklemine göre yeterince O_2 ile oksitlendiğinde 240 g Fe_2O_3 elde ediliyor.

Buna göre, Fe cevheri kütlece yüzde kaç saflıktadır? (Fe=56 g/mol, O=16 g/mol)

A) 28 B) 42 C) 56 D) 70 E) 84

6. 25°C'de 50 gram suda 20 gram X tuzu çözülerek bir çözelti hazırlanıyor. Aynı sıcaklıkta bu çözeltideki suyun yarısı buharlaştırıldığında 5 gram X tuzunun çözünmeden kaldığı gözleniyor.



Buna göre,

I. A çözeltisi doymamış, B çözeltisi doymuştur.

II. A çözeltisi, B çözeltisine göre daha derişiktir.

III. 25°C'de 100 gram suda en fazla 60 gram X tuzu çözünebilir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

7. X, Y ve Z bileşiklerinin sulu çözeltileriyle ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

- X'in sulu çözeltisi Mg metali ile tepkimeye girdiğinde gaz açığa çıkıyor.
- Y'nin sulu çözeltisi Z'nin sulu çözeltisi ile tepkimeye girdiğinde tuz ve su oluşuyor.
- Z'nin sulu çözeltisi Cu metali ile tepkimeye girdiğinde gaz açığa çıkıyor.

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

	X	Y	Z
A)	HNO_3	NaOH	HCl
B)	NaOH	HCl	HNO_3
C)	HCl	HNO_3	NaOH
D)	HCl	NaOH	HNO_3
E)	HNO_3	HCl	NaOH

2522010100345345OOK17

Üç Dört Beş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
17

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Aşağıdaki olaylardan hangisi ile ilgili kimya disiplini yanlış verilmiştir?

	Olay	Kimya disiplini
A)	Atık sulardaki ağır metallerin miktarının ölçülmesi	Analitik kimya
B)	İdrar ve kan tahlili yapılması	Biyokimya
C)	Tepkime hızı ve davranışlarının incelenmesi	Fizikokimya
D)	Teflondan üretilen tavaların özelliklerinin geliştirilmesi	Polimer kimyası
E)	Metallerin fiziksel ve kimyasal özelliklerinin incelenmesi	Organik kimya

2. Periyodik sistemin A gruplarında ve aynı periyotta olduğu bilinen X ve Y elementlerinin ilk dört iyonlaşma enerjileri kj/mol cinsinden aşağıdaki tabloda verilmiştir:

	$İE_1$	$İE_2$	$İE_3$	$İE_4$
X:	589	1146	4941	6485
Y:	418	3052	4410	5900

Buna göre,

I. atom numarası,

II. atom yarıçapı,

III. elektron verme eğilimi

niceliklerinden hangileri arasında X > Y ilişkisi vardır?

A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II

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

3. **Aşağıdakilerden hangisi kimyasal bağ (güçlü etkileşim) tanımına uymaz?**

A) O_2 molekülünde O atomları arasındaki bağ

B) H_2O sıvısında H_2O molekülleri arasındaki bağ

C) NaCl bileşiğinde Na^+ ve Cl^- iyonları arasındaki bağ

D) Fe metalinde Fe atomları arasındaki bağ

E) HCl molekülünde H ve Cl atomları arasındaki bağ

4. Aşağıda saf X, Y ve Z maddelerinin 1 atm basınçta erime ve kaynama noktaları verilmiştir.

Madde	Erime noktası (°C)	Kaynama noktası (°C)
X	10	127
Y	–62	–38
Z	49	276

Buna göre X, Y ve Z maddelerinin oda koşullarındaki (25°C, 1 atm) fiziksel hâlleri aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

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

5. Aşağıda bazı oksit bileşiklerinin kütlece birleşme oranları verilmiştir.

Bileşik	$m_{element} / m_{oksijen}$
CO_2	3/8
FeO	7/2
Al_2O_3	9/8
MgO	3/2
N_2O	7/4

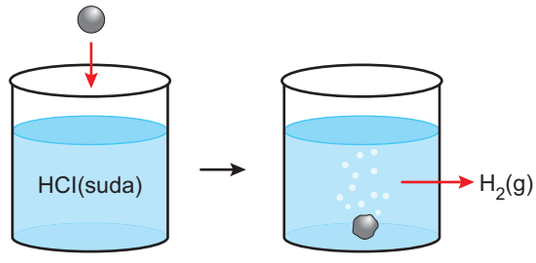
Buna göre, eşit kütlede oksijen kullanılarak elde edilen yukarıdaki bileşiklerden hangisinin kütlesi en büyüktür?

A) CO_2 B) FeO C) Al_2O_3 D) MgO E) N_2O

6. **Kütlece % 20'lik 300 gram şekerli su çözeltisine kaç gram şeker ilave edilip çözülürse oluşan çözelti kütlece % 40'lık olur?**

A) 50 B) 60 C) 80 D) 100 E) 120

7. Şekildeki X metalinden yapılmış bilye oda koşullarında HCl sulu çözeltisine atıldığında H_2 gazı çıkışı gözleniyor.



Buna göre, X metali aşağıdakilerden hangisi olamaz?

A) Na B) Zn C) Mg D) Cu E) Al

25220101003453450 0K18

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
18

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI							
0	0	3	4	5	3	4	5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675X513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | KİMYA | 00345345

1. Bu testte 7 soru vardır.
2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. **$^{23}_{11}$Na atomu ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?**

A) Ametal sınıfındadır.

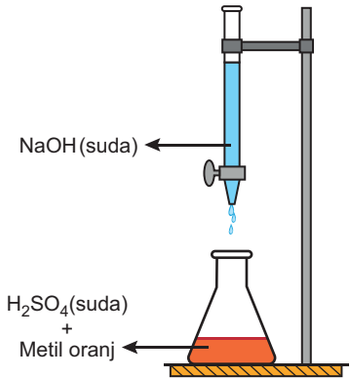
B) $^{27}_{13}$Al atomuyla aynı sayıda nötron içerir.

C) Katman elektron dizilimi 2 9 şeklindedir.

D) 1 elektron vererek oktete ulaşır.

E) 4. periyot 1A grubunda bulunur.

2. Aşağıdaki titrasyon düzeneğinde oda koşullarında 1 mol H_2SO_4 ve metil oranj içeren sulu çözeltilerin bulunduğu kaba damla damla 1 mol NaOH içeren sulu çözelti ekleniyor.



Buna göre, titrasyon işlemiyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?
(Metil oranj; asidik ortamda kırmızı, bazik ortamda sarı, nötr ortamda turuncu rengini alan bir indikatördür.)

A) Nötralleşme tepkimesi gerçekleşir.

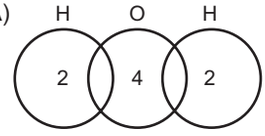
B) Son durumda oluşan çözeltinin rengi turuncu olur.

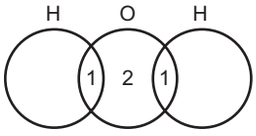
C) Deneyde büret ve erlenmayer kullanılmıştır.

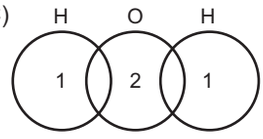
D) Tepkime sonucu sodyum sülfat bileşiği oluşur.

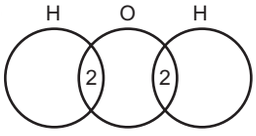
E) Son durumda 0,5 mol H_2SO_4 tepkimeye girmeden kalır.

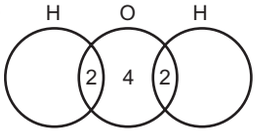
3. **H_2O bileşiğindeki her bir atomun ortaklanmış ve ortaklanmamış elektron sayılarının Venn şeması ile gösterimi aşağıdakilerin hangisinde doğru verilmiştir?** ($_1H$, $_8O$)

A)


B)


C)


D)


E)


4. Aşağıda 25 °C ve 1 atm basınç altında bulunan etanol ve dietil eter saf sıvıları ile ilgili bazı bilgiler verilmiştir.

Sıvı	Açık formül	Kaynama noktası (°C)	Buhar basıncı (mmHg)
Etanol	$CH_3 - CH_2 - OH$	78	59
Dietil eter	$C_2H_5 - O - C_2H_5$	35	440

Yukarıdaki bilgiler dikkate alındığında,

I. Kaynama noktası büyük olan sıvının aynı sıcaklıkta buhar basıncı düşük olur.

II. Aynı koşullarda hidrojen bağı içeren sıvının buhar basıncı yüksek olur.

III. Aynı basınçta moleküller arası çekim kuvveti büyük olan sıvının kaynama noktası da büyük olur.

değerlendirmelerinden hangileri yapılabilir?

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

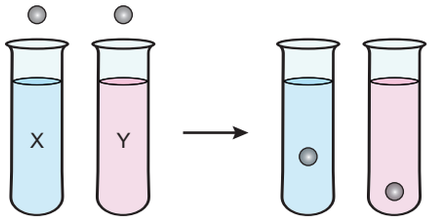
5. $A + B \longrightarrow C$

15 gram A ve 10 gram B elementi yukarıdaki denkleme göre tepkimeye girdiğinde en fazla 12 gram C bileşiği oluşuyor.

Buna göre, C bileşiğindeki elementlerin kütlece birleşme oranı $\left(\frac{m_A}{m_B}\right)$ kaçtır?

A) $\frac{1}{5}$ B) $\frac{2}{3}$ C) $\frac{2}{5}$ D) $\frac{3}{2}$ E) 2

6. Şekil 1'deki gibi aynı sıcaklıkta özdeş tüplerde bulunan eşit hacimdeki X ve Y arı sıvılarının üzerine özdeş demir bilyeler aynı anda bırakıldıktan bir süre sonra Şekil 2'deki durum oluşuyor.



Şekil 1 Şekil 2

Buna göre, X ve Y sıvıları için;

I. tanecikler arası çekim kuvveti,

II. viskozite,

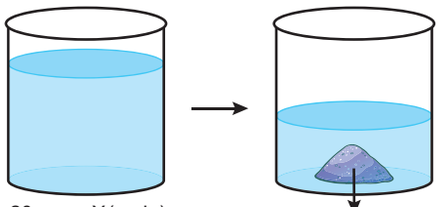
III. akıcılık

niceliklerinden hangileri arasında X > Y ilişkisi vardır?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

7.



Belirli bir sıcaklıkta önce 100 gram suda 20 gram X tuzu çözülüyor. Sonra oluşan çözeltinin sabit sıcaklıkta suyunun yarısı buharlaştırıldığında 8 gram X tuzunun çökeldiği gözleniyor.

Buna göre,

I. İlk çözelti, son çözeltiye göre daha seyreltiktir.

II. İlk çözelti doymuş, son çözelti doymamıştır.

III. Son çözeltinin kütlece derişimi %24'tür.

ifadelerinden hangileri <u>yanlıştır</u>?

A) I ve II B) Yalnız II C) Yalnız III

D) Yalnız I E) II ve III

252201010034534500K19

Üç Dört Beş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 19

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										**SIRA NO.**			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Aşağıda yaygın adları verilen bileşiklerden hangisinin bir molekülündeki atom sayısı en fazladır?

A) Tuz ruhu B) Su C) Kezzap

D) Zaç yağı E) Amonyak

2. Aşağıda bazı element atomlarının temel hâldeki katman elektron dağılımı verilmiştir.

X: 2 – 6

Y: 2 – 8 – 1

Buna göre, X ve Y elementleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) X elementi periyodik sistemde 2A (2. grup) grubunda bulunur.

B) Y elementi periyodik sistemde 2. periyotta yer alır.

C) X metal, Y ametal olarak sınıflandırılır.

D) X^{2-} ve Y^{+} iyonlarının yarıçapları eşittir.

E) Bileşik oluştururken X elektron alma, Y elektron verme eğilimindedir.

3. CaS bileşiği ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur? ($_{20}Ca$, $_{16}S$)

A) Kovalent bağlıdır.

B) Oda sıcaklığında (25°C) gaz hâlde bulunur.

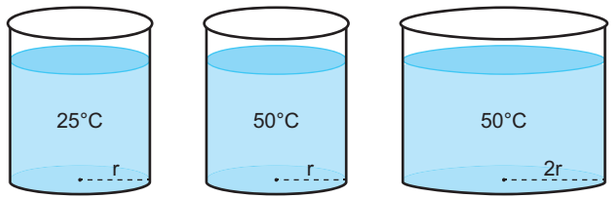
C) Adı kalsiyum sülfattır.

D) Suda çözünme denklemi,
$CaS(k) \xrightarrow{su} Ca^{+}(suda) + S^{-}(suda)$ şeklindedir.

E) Lewis yapısı $Ca^{2+}\left[:\ddot{S}:\right]^{2-}$ şeklindedir.

Diğer sayfaya geçiniz.

4.



Yukarıda aynı ortamda bulunan A, B ve C kaplarındaki saf suların buharlaşma hızları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) A > B > C B) C > A = B C) C > B > A

D) A > B = C E) B > C > A

5. $2Al(k) + 3S(k) \longrightarrow Al_2S_3(k)$

denklemine göre 5,4 gram Al ve 12,8 gram S elementleri tam verimle tepkimeye sokuluyor.

Buna göre,

I. 0,1 mol S artar.

II. Sınırlayıcı bileşen Al'dir.

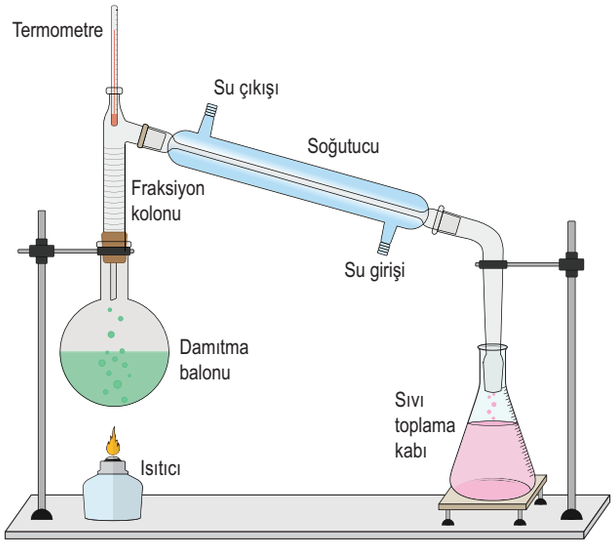
III. 15 gram Al_2S_3 elde edilir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?
(Al=27 g/mol, S=32 g/mol)

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

6. Aşağıdaki ayrımsal damıtma düzeneğinin damıtma balonunda bulunan saf X ve Y sıvıları karışımı ısıtılıyor.



Sıvı toplama kabında ilk olarak X sıvısı toplandığına göre,

I. X - Y karışımı homojendir.

II. X'in kaynama noktası Y'den büyüktür.

III. Karışımın ayrılmasında bileşenlerin yoğunluklarının farklı olmasından yararlanılmıştır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

7. Günlük hayatta kullanılan su ısıtıcılarındaki kireçlenmeyi gidermek için,

I. limon suyu,

II. sirke,

III. amonyak

maddelerinden hangileri kullanılabilir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) I ve III

252201010034534500K20

UçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
20

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675X251366479949001002 3 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

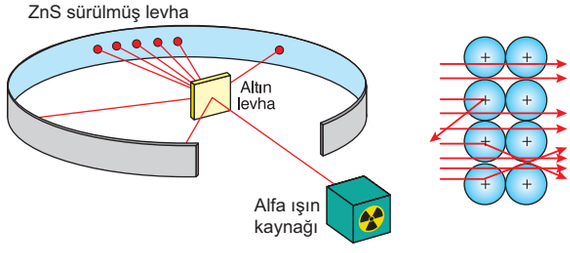
2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Aşağıda adları verilen elementlerden hangisi tek harf ile sembolize edilir?

A) Potasyum B) Çinko C) Magnezyum

D) Helyum E) Bakır

2. 1911'de E. Rutherford'un, radyoaktif bir kaynaktan çıkan alfa (α) ışınlarını çok ince bir altın levha üzerine gönderdiği ve alfa (α) ışınlarının davranışını gözlemlediği deney aşağıda gösterilmiştir.



Buna göre, Rutherford'un bu deneyinden,

I. Atomdaki artı (+) yükler küçük hacimli bir bölgede toplanmıştır.

II. Atomun çok büyük bir kısmı boşluktan ibarettir.

III. Alfa (α) ışınlarının tamamı altın levhadan sapmaya uğramadan geçmiştir.

yukarıdaki sonuçlardan hangileri <u>çıkarılamaz</u>?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

3. **Saf suya uygulanan,**

I. şeker çözme,

II. elektroliz,

III. buharlaştırma

işlemlerinden hangilerinin sonucunda kimyasal değişim meydana gelir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) II ve III

4. Aşağıda bazı sıvıların 25°C'deki viskozite değerleri verilmiştir.

Sıvı	Viskozite (mPa•s)
Cıva	1,52
Etanol	1,07

Buna göre,

I. 25°C'de cıva,

II. 25°C'de etanol,

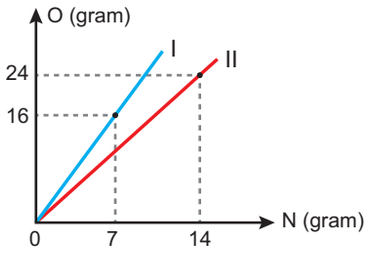
III. 50°C'de etanol

sıvılarının akış hızları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) I > II > III B) II > III > I C) I > III > II

D) III > I > II E) III > II > I

5. Azot (N) ve oksijen (O) elementlerinden oluşan iki farklı bileşik ile ilgili grafik aşağıda verilmiştir.



Buna göre, I. bileşiğin formülü NO_2 ise II. bileşiğin formülü aşağıdakilerden hangisidir?

A) NO B) N_2O C) N_2O_3

D) N_2O_4 E) N_2O_5

6. Hacimce % 80'lik alkollü su çözeltisinden 300 mL alınıp üzerine su ilave edilerek hacmi 500 mL'ye tamamlanıyor.

Buna göre, son çözelti hacimce % kaç alkol içerir?

A) 36 B) 40 C) 44 D) 48 E) 52

7. Aşağıdaki tabloda bazı metallerin belirtilen sulu çözeltiler ile uygun koşullarda tepkime verip (✓) vermeme (✗) durumları gösterilmiştir.

Metal	HCl	HNO_3	NaOH
K	✓	✓	✗
Ag	✗	✓	✗
Zn	✓	✓	✓
Mg	✗	✗	✓
Au	✗	✗	✗

Buna göre, hangi metal için verilen bilgide <u>yanlışlık</u> yapılmıştır?

A) K B) Ag C) Zn D) Mg E) Au

25220101003453450 0K21

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 21

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU



Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN

SORU KİTAPÇIK NUMARASI							
0	0	3	4	5	3	4	5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675X251366479949001002 3 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. $AgCl(s) \longrightarrow Ag(k) + 1/2Cl_2(g)$

tepkimesindeki maddelerle ilgili,

I. Aristo'ya göre AgCl sıvısı su, Ag katısı toprak, Cl_2 gazı hava sınıfındadır.

II. Modern kimyaya göre AgCl sıvısı bileşik, Ag katısı ve Cl_2 gazı element sınıfındadır.

III. A. Lavoisier'e göre tepkimeye giren AgCl sıvısının kütlesi, tepkime sonucu oluşan Ag katısı ve Cl_2 gazının kütleleri toplamına eşittir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

2. Aşağıdaki tabloda X, Y ve Z taneciklerinin proton (p), nötron (n) ve elektron (e^-) sayıları verilmiştir.

Tanecik	p sayısı	n sayısı	e^- sayısı
X	11	12	11
Y	11	13	10
Z	9	10	10

Buna göre X, Y ve Z tanecikleri ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) X katyon, Y nötr, Z anyondur.

B) X ve Y izotoptur.

C) Y ve Z aynı elemente aittir.

D) X ve Y'nin nükleon sayıları aynıdır.

E) X ve Z izobardır.

3. **Aşağıdaki maddelerden hangisi karşısında verilen kimyasal bağ türünü içerir?** ($_1H$, $_6C$, $_8O$, $_9F$, $_{12}Mg$)

	Madde	Bağ türü
A)	Mg	İyonik
B)	H_2O	Apolar kovalent
C)	MgF_2	İyonik
D)	O_2	Polar kovalent
E)	CO_2	Metalik

4. Oda koşullarında (25°C, 1 atm) bulunan bazı sıvıların kaynama noktaları aşağıda verilmiştir.

Sıvı	Kaynama noktası (°C)
Brom	59
Su	100

Buna göre, brom ve su sıvıları ile ilgili,

I. Suyun moleküller arası çekim kuvveti bromdan büyüktür.

II. Bromun buhar basıncı sudan büyüktür.

III. Kaynamaları sırasındaki buhar basınçları farklıdır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II

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

5. **Aşağıdaki tepkimelerden hangisinin türü doğru verilmiştir?**

	Tepkime	Türü
A)	$H_2O(s) \rightarrow H_2(g) + 1/2\,O_2(g)$	Yanma
B)	$CaCO_3(k) \rightarrow CaO(k) + CO_2(g)$	Sentez
C)	$Mg(k) + 1/2\,O_2(g) \rightarrow MgO(k)$	Analiz
D)	$NH_3(g) + HCl(g) \rightarrow NH_4Cl(k)$	Nötrleşme
E)	$AgNO_3(suda) + KCl(suda) \rightarrow AgCl(k) + KNO_3(suda)$	Çözünme - çökelme

6. Yoğunluğu 1,5 g/mL olan 500 mL'lik şeker çözeltisinde 150 gram şeker bulunmaktadır.

Buna göre, çözeltideki şekerin kütlece % derişimi kaçtır?

A) 10 B) 15 C) 20 D) 25 E) 30

7. **Evsel temizlik ürünleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi <u>yanlıştır</u>?**

A) Evlerde bulunan sirke ve limon tuzu karışımı kireç çözücü olarak kullanılabilir.

B) Tuvalet temizleyicisi olarak HCl ve H_3PO_4 gibi asit çözeltileri kullanılabilir.

C) Çamaşır suyu, etkin maddesi NaClO olan bazik bir çözeltidir.

D) Lavabo açıcı olarak HNO_3 ve H_3PO_4 gibi asit çözeltileri kullanılabilir.

E) Lavabo açıcıların aşırı kullanılması, gider borularına ve atık su tesisatlarına zarar verir.

252201010034534500K22

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
22

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 12359210236 7XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Cıva (Hg) ve kurşun (Pb) elementlerinin bulunduğu bir ortamda,

I. 

II. 

III. 

güvenlik amaçlı temel uyarı işaretlerinden hangilerinin bulunması gerekir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) I ve III

2. $_{12}$Mg element atomu ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) Periyodik sistemin 2. periyot 3A grubunda bulunur.

B) 2+ yüklü iyonu dublet kuralına uyar.

C) Elektron dağılımındaki son katmanda 1 elektron bulunur.

D) Bileşik oluştururken 2 elektron verme eğilimindedir.

E) Bulunduğu periyottaki en aktif metaldir.

3. Yoğun fazda bulunan XH_3 bileşiğindeki X elementi,

I. $_5$B ise molekülleri arasında dipol - dipol etkileşimi baskındır.

II. $_7$N ise moleküller arasında hidrojen bağı baskındır.

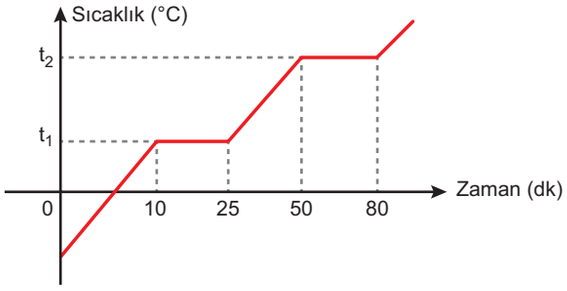
III. $_{15}$P ise molekülleri arasında London kuvvetleri baskındır.

ifadelerinden hangileri doğrudur? ($_1$H)

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

4.



Saf bir katının ısıtıcı hızı sabit bir ısıtıcıyla ısıtılmasına ilişkin verilen sıcaklık - zaman grafiğine göre aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

A) Maddenin kütlesi artırılırsa t_1 değeri artar.

B) Dış basınç artırılırsa t_2 değeri değişmez.

C) 40. dakikada madde katı - sıvı hâlde bulunur.

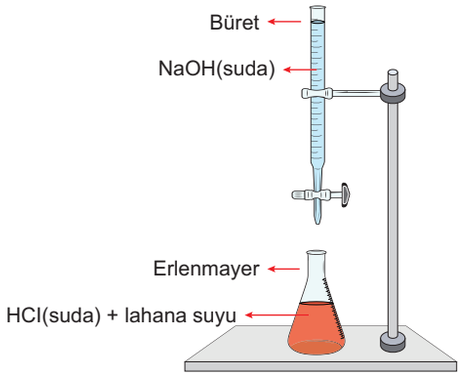
D) Isıtıcı gücü iki katına çıkarılırsa erime süresi 30 dakika olur.

E) Maddenin kaynama sırasında aldığı ısı, erime sırasında aldığı ısıdan fazladır.

5. **Aşağıdaki karışımların ayrılmasında yararlanılan özelliklerden hangisi yanlış verilmiştir?**

	Karışım	Özellik
A)	Ham petrolün bileşenlerine ayrılması	Tanecik boyutu
B)	Tuzlu sudan tuz ve su eldesi	Kaynama noktası
C)	Sülfürlü cevherlerin ayrıştırılması	Yoğunluk
D)	Fabrika bacalarından çıkan dumanın filtreden geçirilmesi	Tanecik boyutu
E)	Çayın demlenmesi	Çözünürlük

6. Şekildeki titrasyon düzeneğinde gösterilen erlenmayerdeki çözeltide 2 mol HCl ve indikatör olarak lahana suyu 25°C sabit sıcaklıkta bulunmaktadır.



Buna göre, erlenmayerdeki çözeltiye,

I. 1 mol NaOH ilave edildiğinde oluşan çözeltinin pH değeri 7'den büyük olur.

II. 2 mol NaOH ilave edildiğinde oluşan çözeltinin rengi mor olur.

III. 3 mol NaOH ilave edildiğinde oluşan çözeltinin rengi yeşil olur.

ifadelerinden hangileri doğrudur?
(Lahana suyu; asidik ortamda kırmızı, nötr ortamda mor, bazik ortamda yeşil rengini almaktadır.)

A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II

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

7. **Aşağıdaki temizlik maddelerinden hangisi sodyum (Na) atomu <u>içermez</u>?**

A) Çamaşır suyu B) Sıvı sabun

C) Deterjan D) Katı sabun

E) Çamaşır sodası

25220101003453450 0K23

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 23

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN

BU DENEMENİN SENARYOSU



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI	
ADI	
SOYADI	
SALON NO.	**SIRA NO.**

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023674XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

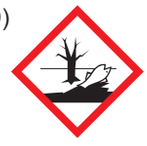
2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Aşağıdaki güvenlik amaçlı temel uyarı işaretlerinden hangisinin asit ve bazların ambalaj etiketleri üzerinde bulunması beklenmez?

A) 

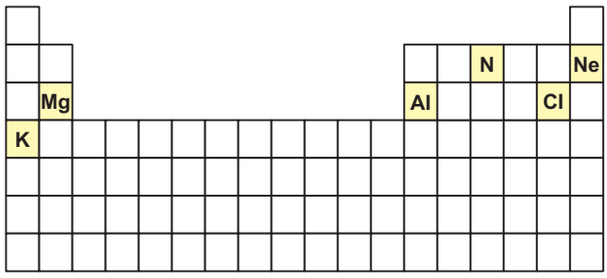
B) 

C) 

D) 

E) 

2.



Yukarıdaki periyodik sistemde yerleri belirtilen elementler ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) K, 4. periyotta bulunan bir alkali metaldir.

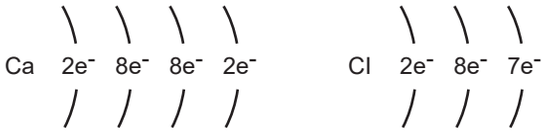
B) N atomunun temel hâlde en dış katmanında bulunan elektron sayısı 5'tir.

C) Cl'nin katman elektron dizilimi 2 – 7 şeklindedir.

D) Mg'nin birinci iyonlaşma enerjisi Al'den büyüktür.

E) Ne, elektron alma veya verme eğilimi göstermeyen kararlı bir elementtir.

3. Aşağıda Ca ve Cl element atomlarının temel hâldeki katman elektron dağılımları verilmiştir.



Bu elementler arasında oluşan bileşik ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) Kovalent bağlıdır.

B) Formülü CaCl'dir.

C) Adı kalsiyum (II) klorür'dür.

D) Suda çözündüğünde Ca^{+} ve Cl^{2-} iyonları oluşur.

E) Lewis yapısı $\left[:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{Cl}}:\right]^{-}\ Ca^{2+}\ \left[:\ddot{\underset{\cdot\cdot}{Cl}}:\right]^{-}$ şeklindedir.

4. **Aşağıdaki katılardan hangisi <u>tek tür</u> atom içeren moleküler kristal örneğidir?**

A) İyot (I_2) B) Buz (H_2O) C) Elmas (C)

D) Yemek tuzu (NaCl) E) Demir (Fe)

5. **Aşağıdaki maddelerden hangisi 1 mol hidrojen atomu içerir?** (NH_3=17 g/mol, Avogadro sayısı (N_A)=6,02x10^{23})

A) N_A tane H_2O molekülü

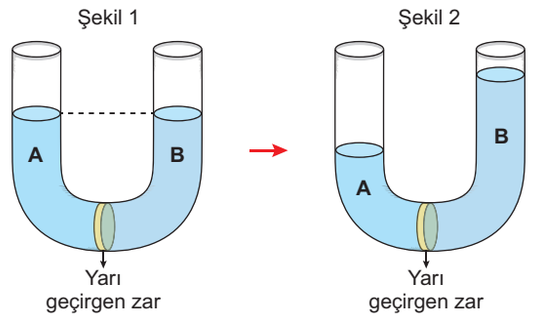
B) Normal şartlarda 5,6 L CH_4 gazı

C) 1 mol H_2 molekülü

D) 8,5 gram NH_3 gazı

E) 6,02 x 10^{22} tane HCl molekülü

6. Şekil 1'de gösterilen A ve B bölmelerine tuzlu su çözeltileri konuyor.



Bir süre sonra Şekil 2'deki durum oluştuğuna göre aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) Başlangıçta A bölmesindeki tuz derişimi, B bölmesindeki tuz derişiminden büyüktür.

B) Zamanla A bölmesinden B bölmesine tuz geçişi olur.

C) Zamanla A bölmesindeki tuz derişimi artar.

D) Zamanla B bölmesindeki tuz derişimi artar.

E) Başlangıçta A bölmesindeki çözeltinin osmotik basıncı daha yüksektir.

7. Oda koşullarında bulunan bir sulu çözeltinin hidroklorik asit veya sodyum hidroksit çözeltisi olduğu bilinmektedir.

Bu çözeltinin hangisine ait olduğuna karar verebilmek için aşağıdaki işlemlerden hangisinin yapılması uygun <u>değildir</u>?

A) Çözeltinin pH değerini ölçmek

B) Çözeltinin Mg metali üzerindeki etkilerini incelemek

C) Çözeltiye turnusol kâğıdı daldırıp renk değişimini gözlemek

D) Çözeltinin Cu metali üzerindeki etkilerini incelemek

E) Çözeltinin amonyak gazı ile etkileşimini incelemek

2522010100345345OOK24

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
24

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023367XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

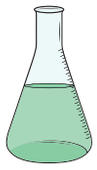
1. Kimya laboratuvarında kullanılan aşağıdaki deney malzemelerinden hangisinin adı <u>yanlış</u> verilmiştir?

A)



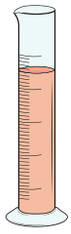
Beherglas

B)



Erlenmayer

C)



Büret

D)



Balon joje

E)



Ayırma hunusi

2. $_{19}X^{+}$ ve Y^{3-} iyonları izoelektronik olduğuna göre Y elementinin periyodik sistemdeki yeri aşağıdakilerden hangisidir?

A) 3. periyot 8A grubu

B) 2. periyot 5A grubu

C) 2. periyot 7A grubu

D) 3. periyot 5A grubu

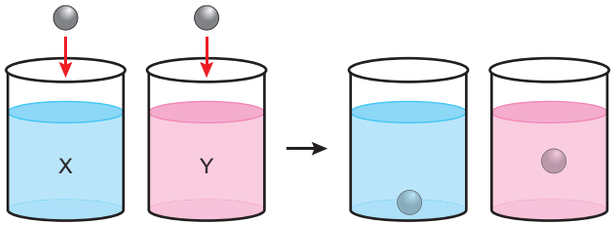
E) 3. periyot 7A grubu

3. Aşağıdaki tanecik çiftlerinden hangisinin içerdiği zayıf etkileşim türü <u>yanlış</u> verilmiştir?

($_{1}H$, $_{6}C$, $_{8}O$, $_{16}S$, $_{17}Cl$, $_{35}Br$)

	Tanecik çifti	Zayıf etkileşim türü
A)	$H_2O - CCl_4$	Hidrojen bağı
B)	$CO_2 - Br_2$	London kuvvetleri
C)	$HCl - H_2S$	Dipol - dipol
D)	$K^+ - CO_2$	İyon – indüklenmiş dipol
E)	$HCl - CCl_4$	Dipol – indüklenmiş dipol

4. Aynı sıcaklıkta Şekil 1'deki durumda bulunan X ve Y saf sıvılarının üzerine özdeş demir bilyeler aynı anda ve aynı yükseklikten bırakıldıktan bir süre sonra Şekil 2'deki durum oluşuyor.



Şekil 1 Şekil 2

Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) X'in viskozitesi Y'den küçüktür.

B) X'in tanecikler arası çekim kuvveti Y'den büyüktür.

C) X'in akmaya karşı gösterdiği direnç Y'den fazladır.

D) X'in akıcılığı Y'den azdır.

E) X'in sıcaklığı artırılırsa demir bilyeler aynı anda kabın tabanına ulaşabilirler.

5. 1'er mol X_2 ve Y_2 elementlerinden alınarak,

$$X_2 + 2Y_2 \longrightarrow 2XY_2$$

denklemine göre tam verimle tepkimeye sokulduğunda 15 gram madde artıyor.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi <u>belirlenemez</u>?

A) Artan maddenin mol sayısı

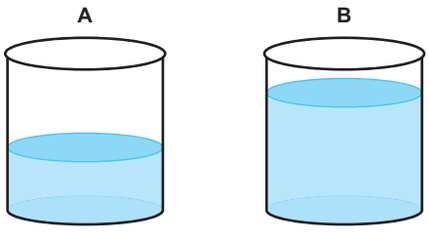
B) Oluşan XY_2'nin mol sayısı

C) X_2'nin mol kütlesi

D) Y_2'nin mol kütlesi

E) Sınırlayıcı bileşenin hangisi olduğu

6. Aynı sıcaklıkta aşağıda belirtilen miktarlardaki glikoz suda tamamen çözünerek A ve B çözeltileri hazırlanıyor.



80 gram glikoz + 100 gram su

120 gram glikoz + 200 gram su

Buna göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

A) A çözeltisindeki glikozun kütlece yüzdesi B çözeltisinden küçüktür.

B) A çözeltisi B çözeltisine göre daha seyreltiktir.

C) Kaynamaya başlama sıcaklıkları arasındaki ilişki A < B'dir.

D) Donmaya başlama sıcaklıkları arasındaki ilişki A > B'dir.

E) A ve B çözeltileri karıştırılırsa glikoz derişimi kütlece yüzde 40 olur.

7. Asit yağmurları CO_2, NO_2 ve SO_3 gibi gazların uygun ortamda havadaki su buharı ile etkileşerek HNO_3, H_2SO_4 gibi asitlere dönüşmesi sonucu oluşur.

Buna göre, asit yağmurları aşağıdakilerden hangisine neden olmaz?

A) Ağaç ve bitkileri olumsuz yönde etkiler.

B) Yağmur suyunun pH değerini artırır.

C) Tarihi eser ve heykelleri aşındırır.

D) Toprağın kimyasal yapısını bozar.

E) Suda yaşayan canlılara zarar verir.

252201010034534500K25

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
25

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023367XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. 500 mL'lik bir şişede bulunan tam yağlı sütün enerji ve önemli besin değerleri aşağıdaki tabloda verilmiştir.

Enerji (kkal)	61
Su (g)	88
Protein (g)	3,3
Yağ (g)	3,3
Karbonhidrat (g)	4,7

Buna göre, tablonun hazırlanmasında aşağıdaki kimya disiplinlerinin hangisinden yararlanılmıştır?

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

2. **Na:** 2 – 8 – 1 **Cl:** 2 – 8 – 7

Temel hâldeki katman elektron dizilimleri verilen Na ve Cl element atomları ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) Na alkali metal, Cl halojendir.

B) Na elektron vermeye, Cl elektron almaya yatkındır.

C) Cl'nin elektronegatifliği Na'dan büyüktür.

D) Na'nın atom yarıçapı Cl'den büyüktür.

E) Na^+ ve Cl^- iyonları aynı soygaz elektron dizilimine sahiptir.

3. **Cl_2 ve HCl molekülleriyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?** ($_1H$, $_{17}Cl$)

A) Cl_2'nin atomları arasında polar kovalent, HCl'nin atomları arasında apolar kovalent bağ bulunur.

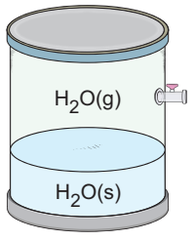
B) Cl_2'nin molekülleri polar, HCl'nin molekülleri apolardır.

C) Cl_2 suda iyi çözünürken, HCl suda çözünmez.

D) Cl_2'nin bir molekülündeki ortaklanmış elektron sayısı, HCl'nin bir molekülündeki ortaklanmış elektron sayısından fazladır.

E) Yoğun fazda HCl'nin molekülleri arasında dipol - dipol etkileşimi baskın iken, Cl_2'nin molekülleri arasında sadece London kuvvetleri bulunur.

4. Şekildeki sabit hacimli kapta buharı ile dengede saf su bulunmaktadır.



Buna göre,

I. aynı sıcaklıkta kaba sıvı su eklemek,

II. sistemin sıcaklığını artırmak,

III. suda bir miktar tuz çözmek

işlemlerinden hangileri ayrı ayrı uygulanırsa suyun denge buhar basıncı artar?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

D) II ve III E) I ve II

5. Kimyasal bir tepkime ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

- Homojendir.
- Yanma tepkimesidir.

Buna göre; tepkimenin denklemi,

I. $N_2(g) + 3H_2(g) \longrightarrow 2NH_3(g)$

II. $C(k) + O_2(g) \longrightarrow CO_2(g)$

III. $2SO_2(g) + O_2(g) \longrightarrow 2SO_3(g)$

yukarıdakilerden hangileri olabilir?

A) Yalnız II B) Yalnız III C) I ve II

D) I ve III E) II ve III

6. I. Sera etkisi

II. Asit yağmuru

III. Ozon tabakasının incelmesi

Yukarıdakilerden hangileri hava kirliliği sonucu oluşan çevre sorunları arasındadır?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

7. Asit ya da baz oldukları bilinen X, Y ve Z bileşiklerinin sulu çözeltilerinden,

- X ile Y karıştırıldığında $NaNO_3$ tuzu,
- Y ile Z karıştırıldığında ise Na_2SO_4 tuzu

oluşmaktadır.

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

	X	Y	Z
A)	NaOH	HNO_3	H_2SO_4
B)	HNO_3	H_2SO_4	NaOH
C)	NaOH	H_2SO_4	HNO_3
D)	HNO_3	NaOH	H_2SO_4
E)	NaOH	HNO_3	NaOH

25220101003453450 0K26

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 26

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI	
ADI	
SOYADI	
SALON NO.	**SIRA NO.**

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023674XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya

KİMYA

00345345

1. Bu testte 7 soru vardır.

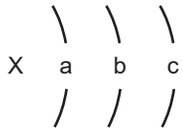
2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. 2019 Nobel Kimya Ödülleri, günümüzde cep telefonlarından dizüstü bilgisayarlara kadar çok sayıda elektronik araçta kullanılan lityum iyon pilleri üzerine çalışmalar yapan bilim insanlarına verilmiştir.

Buna göre, 2019 Nobel Kimya Ödüllerini kazandıran çalışmalar kimyanın hangi alt disiplini ile ilgilidir?

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

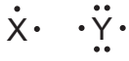
2. Nötr X element atomunun temel hâldeki katman elektron dağılımı aşağıda verilmiştir.



Buna göre, X atomu ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

A) Atom numarası a + b + c'dir.
B) Periyodik sistemin 3. periyodunda bulunur.
C) Değerlik elektron sayısı c'dir.
D) c = 2 ise bileşiklerinde 2– değerlik alır.
E) c = 7 ise hidrojenli bileşiğinin sulu çözeltisi asit özelliği gösterir.

3. Periyodik sistemin 3. periyodunda yer alan temel hâldeki X ve Y atomlarının Lewis sembolleri aşağıda gösterilmiştir.



Buna göre, X ve Y elementleri arasında oluşan bileşik ile ilgili,

I. İyonik bağlıdır.
II. Elektron alışverişi ile oluşur.
III. Formülü XY şeklindedir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

Diğer sayfaya geçiniz.

4. **Aşağıdaki katılar ile ilgili verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?**

	Katı	Bilgi
A)	Plastik	Belirli bir geometrik şekli ve erime noktası vardır.
B)	Cu	Atomları bir arada tutan kuvvetler metalik bağlardır.
C)	Elmas	Ağ örgülü kovalent katıdır.
D)	H_2O	Yoğun fazda molekülleri arasında hidrojen bağları baskındır.
E)	NaCl	Anyon ve katyonlar arasında kuvvetli bir elektrostatik çekim vardır.

5. Kükürt katısı ile oksijen gazı arasında aşağıdaki tepkime gerçekleşmektedir.

$$2S(k) + 3O_2(g) \longrightarrow 2SO_3(g)$$

Bu tepkimeyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır? (S = 32 g/mol, O = 16 g/mol)

A) 0,5 mol S(k) tepkimeye girerse 40 gram $SO_3(g)$ oluşur.

B) 16 gram $SO_3(g)$ elde etmek için normal şartlar altında en az 6,72 litre $O_2(g)$ gereklidir.

C) Eşit mol sayılarında S(k) ve $O_2(g)$ tam verimle tepkimeye girerse artan bileşen S(k) olur.

D) Eşit kütlede S(k) ve $O_2(g)$ tepkimeye girerse sınırlayıcı bileşen $O_2(g)$ olur.

E) 12,8 gram S(k) ile 25,6 gram $O_2(g)$ tepkimeye girerse en fazla 38,4 gram $SO_3(g)$ elde edilir.

6. Saf X maddesinin suda iyi çözündüğü bilinmektedir.

Buna göre, çözünme olayı gerçekleşirken X'in tanecikleri ile su molekülleri arasında,

I. Hidrojen bağı

II. London kuvvetleri

III. İyon - dipol

etkileşim türlerinden hangileri baskın olabilir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) I ve III

7. Bromtimol mavisi; asidik çözeltilerde sarı, bazik çözeltilerde mavi renk alan bir indikatördür.

Buna göre, aşağıdaki maddelerle hazırlanan sulu çözeltilere bromtimol mavisi ilave edildiğinde hangisinin alacağı renk yanlış verilmiştir?

	Madde	Renk
A)	HCl	Sarı
B)	NH_3	Mavi
C)	CH_3COOH	Mavi
D)	HNO_3	Sarı
E)	KOH	Mavi

252201010034534500K27

Üç Dört Beş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
27

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										SIRA NO.				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Co ve CO maddeleri ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) Saf maddelerdir.

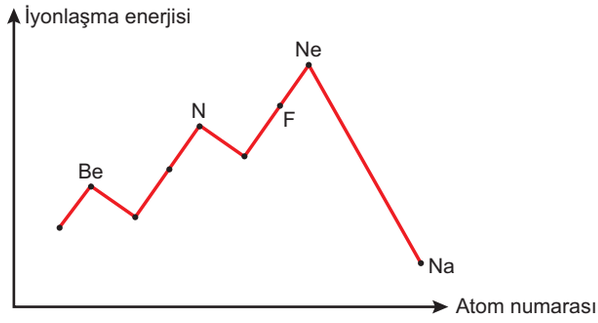
B) Co tek cins, CO farklı cins atom içerir.

C) Belirli koşullarda erime ve kaynama süresince sıcaklıkları sabit kalır.

D) Hâl değişim sıcaklıkları dışında homojendirler.

E) Co fiziksel yöntemlerle, CO kimyasal yöntemlerle bileşenlerine ayrılır.

2. Periyodik sistemin A gruplarında bulunan bazı elementlerin 1. iyonlaşma enerjilerinin atom numaraları ile değişimi grafikte verilmiştir.



Buna göre, sembolleri verilen elementlerle ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

A) Hepsi aynı periyottadır.

B) Atom yarıçapı en büyük olan Be'dir.

C) Elektronegatifliği en büyük olan Ne'dir.

D) Elektron verme eğilimi en büyük olan Na'dır.

E) Elektron alma eğilimi en büyük olan N'dir.

3. **Aşağıda verilen bileşik formülü ve bileşik adı eşleştirmelerinden hangisi doğrudur?**

	Formül	Adı
A)	MgS	Magnezyum sülfat
B)	CaF_2	Kalsiyum diflorür
C)	KNO_3	Potasyum nitrat
D)	NaOH	Sodyum oksit
E)	CuO	Bakır oksit

4. Aşağıdaki tabloda iki farklı saf sıvının 25°C'deki viskozite değerleri verilmiştir.

Sıvı	Viskozite (mPa•s)
Zeytinyağı	81,0
Glikol	16,1

Özdeş üç boş şişe huni yardımıyla aşağıda belirtilen sıcaklıklarda bulunan sıvılar ile aynı anda doldurulmaya başlanıyor.

I. 25°C'de zeytinyağı

II. 25°C'de glikol

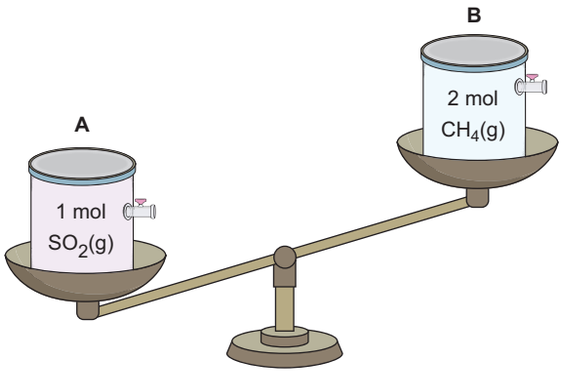
III. 50°C'de glikol

Buna göre, bu sıvıların şişeleri doldurma süreleri arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) I > II > III B) II > I > III C) III > II > I

D) I > III > II E) III > I > II

5.



Şekildeki eşit kollu teraziyi dengelemek için,

I. A kefesinden 0,5 mol SO_2 gazını dışarı almak

II. B kefesine 1 mol CH_4 gazı eklemek

III. A kefesinden 0,25 mol SO_2 gazını alıp B kefesine aktarmak

işlemlerinden hangileri ayrı ayrı yapılabilir?
(SO_2=64 g/mol, CH_4=16 g/mol)

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

6. Asetik asit, sirkeye ekşi tadını ve keskin kokusunu vermesiyle bilinen yoğunluğu 1,25 g/mL olan bir sıvıdır. Sirke, asetik asitin su ile hazırlanan hacimce % 5'lik çözeltisidir.

Buna göre, 800 mL'lik bir sirke şişesinde kaç gram asetik asit bulunur?

A) 30 B) 40 C) 50 D) 60 E) 70

7. Asit ya da baz oldukları bilinen X, Y ve Z bileşiklerinin kullanım alanlarıyla ilgili aşağıdaki bilgiler verilmiştir.

X: Nitratlı gübre ve patlayıcı yapımında kullanılır.

Y: Yumuşak sabun üretiminde kullanılır.

Z: Yapı malzemelerinde bağlayıcı olarak kullanılır.

Buna göre, bu bileşiklerin formülleri aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

	X	Y	Z
A)	HNO_3	NaOH	$Ca(OH)_2$
B)	H_2SO_4	KOH	NaOH
C)	HNO_3	KOH	NaOH
D)	H_2SO_4	$Ca(OH)_2$	KOH
E)	HNO_3	KOH	$Ca(OH)_2$

2522010100345345O0K28

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
28

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN SENARYOSU

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI													
ADI													
SOYADI													
SALON NO.										SIRA NO.			

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Sıvıların akış hızları ile viskozitelerini ilişkilendirmek amaçlı bir deney için kullanılacak araç - gereç listesi aşağıda verilmiştir.

Araç - Gereç	
• 3 adet cam boru	• Su, gliserin, zeytinyağı
• 3 adet beherglas	• Kronometre
• Sac ayağı	• Termometre
• İspirto ocağı	• Cetvel
• Kibrit veya çakmak	

Bu deneyin föyünde aşağıdaki güvenlik amaçlı temel uyarı işaretlerinden hangisinin bulunmasına gerek yoktur?

A) 

B) 

C) 

D) 

E) 

2. Aynı periyotta olduğu bilinen X, Y ve Z elementleri ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

- X alkali metaldir.
- Y halojendir.
- Z soygazdır.

Buna göre X, Y ve Z elementleriyle ilgili,

I. atom numarası,

II. atom çapı,

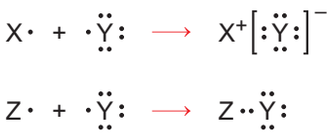
III. iyonlaşma enerjisi

niceliklerinden hangileri arasında X < Y < Z ilişkisi vardır?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) I ve III

3. Aşağıda XY ve ZY bileşiklerinin elementlerinden oluşumunun Lewis gösterimi verilmiştir.



Buna göre X, Y ve Z elementlerinin sınıflandırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

	X	Y	Z
A)	metal	ametal	ametal
B)	ametal	metal	ametal
C)	metal	ametal	metal
D)	ametal	ametal	metal
E)	metal	metal	ametal

4. Yapılan bir deneyde ideal pistonla kapatılmış bir kapta buharı ile dengede saf su bulunmaktadır. Bu sisteme aşağıdaki işlemler ayrı ayrı uygulanarak sistemin yeniden dengeye gelmesi sağlanmıştır.

- Sabit sıcaklıkta piston sabit tutularak kaba saf su eklendiğindeki denge buhar basıncı P_1,
- Sabit sıcaklıkta piston bir miktar yukarı çekilerek sabitlendiğinde denge buhar basıncı P_2,
- Piston sabit tutulup sistemin sıcaklığı artırıldığında denge buhar basıncı P_3

olarak ölçüldüğüne göre; P_1, P_2 ve P_3 değerleri arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) $P_1 > P_3 > P_2$

B) $P_3 > P_1 = P_2$

C) $P_2 > P_1 = P_3$

D) $P_3 > P_1 > P_2$

E) $P_1 > P_2 > P_3$

5. X_2 ve Y_2 elementleri arasında tam verimle gerçekleştirilen bir tepkime sonucu bileşik oluşuyor. Bu tepkime ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

- X_2 ve Y_2'den eşit molde alındığında X_2'den artıyor.
- X_2 ve Y_2'den eşit kütlede alındığında Y_2'den artıyor.

Buna göre,

I. Oluşan bileşiğin formülü XY_2 olabilir.

II. X_2'nin mol kütlesi Y_2'den büyüktür.

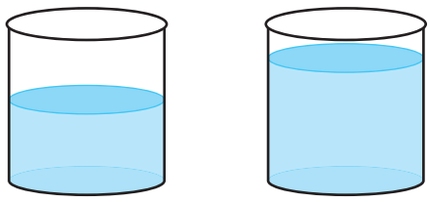
III. Bileşikteki X'in kütlece yüzdesi Y'den büyüktür.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

6. Aynı sıcaklıkta bulunan aşağıdaki tuzlu su çözeltileri boş bir kapta karıştırılıp üzerine 100 mL saf su ilave ediliyor.



40 gram tuz içeren 200 mL çözelti

50 gram tuz içeren 300 mL çözelti

Buna göre, son durumda oluşan çözeltiden alınan 100 mL'lik örnekte kaç gram çözünmüş tuz bulunur?

A) 5 B) 10 C) 15 D) 20 E) 25

7. Bir X tuzu ile ilgili aşağıdaki bilgi veriliyor.

"Suda sertlik yapan iyonları karbonatları halinde çöktürerek ortamdan uzaklaşmasını sağlayan bazik bir tuzdur. Bu nedenle çamaşır makinelerinde yumuşatıcı olarak kullanılır."

Buna göre, X tuzunun formülü aşağıdakilerden hangisidir?

A) NH_4Cl B) $NaHCO_3$ C) $NaCl$

D) $CaCO_3$ E) Na_2CO_3

25220101003453450 0K29

Üç Dört Beş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme 29

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

BU DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN

BU DENEMENİN SENARYOSU



SORU KİTAPÇIK NUMARASI							
0	0	3	4	5	3	4	5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										**SIRA NO.**				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 12359210236 7XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

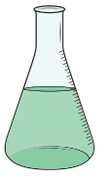
2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

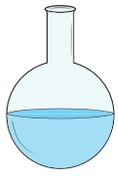
1.

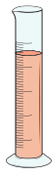
Arap Sabunu Yapımı

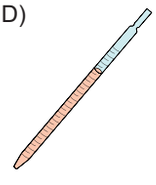
40 g KOH katısı erlenmayere alınır. Üzerine dereceli silindir ile 50 mL su ilave edilerek tamamen çözünmesi sağlanır. Beherglasa alınan 150 mL palm yağı 60°C'ye kadar ısıtılır ve üzerine yavaş yavaş erlenmayerdeki KOH sulu çözeltisi eklenir. Kıvam alıncaya kadar karıştırılır. Sabunun güzel kokması için içine pipetle 2 mL gül yağı ilave edilir. Sabun şeffaflığı oluşuna kadar karıştırılarak ısıtılmaya devam edilir. Sonra elde edilen arap sabunu başka bir kaba alınır.

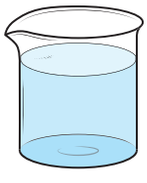
Yukarıdaki bilgiye göre okul laboratuvarında arap sabunu yapmak isteyen bir öğrencinin aşağıdaki laboratuvar malzemelerinden hangisine ihtiyacı <u>yoktur</u>?

A) 

B) 

C) 

D) 

E) 

2. Aynı grupta olduğu bilinen X, Y ve Z metalleri ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

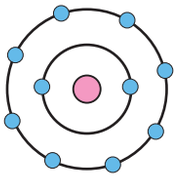
- Elektron verme özelliği en fazla olan Z'dir.
- X'in 1. iyonlaşma enerjisi Y'den yüksektir.

Buna göre, bu elementlerin atom yarıçapları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

A) X > Z > Y B) Y > Z > X C) Z > Y > X

D) X > Y > Z E) Z > X > Y

3. X^+ ve Y^- iyonlarının temel hâldeki katman elektron dizilimi aşağıda gösterilmiştir.



Buna göre, X ve Y elementleri arasında oluşan bileşik ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) İyonik bağlıdır.

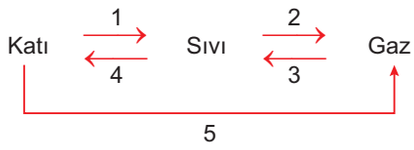
B) Formülü XY'dir.

C) Sulu çözeltisi elektriği iletir.

D) Oda koşullarında katı hâlde bulunur.

E) Lewis yapısı $X\cdot\cdot\dot{\underset{\cdot\cdot}{Y}}:$ şeklindedir.

4. Aşağıda saf bir maddenin hâl değişim dönüşümü verilmiştir.



Buna göre, bu madde ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) 1. olayda tanecikler arası çekim kuvveti azalır.

B) 2. olayda tanecikler arası uzaklık artar.

C) 3. olayda yoğunluk azalır.

D) 4. olayda maddenin enerjisi azalır.

E) 5. olayda düzensizlik artar.

5. Eşit mol sayılı CH_4 ve C_2H_6 gazlarından oluşan bir karışım 23 gramdır.

Buna göre, karışımda toplam kaç mol H atomu bulunur? (C=12 g/mol, H=1 g/mol)

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

6. **Hacimce %30 glikol içeren 500 mL sulu glikol çözeltisi hazırlamak için aşağıdaki işlemlerden hangisinin yapılması uygundur?**

A) 30 mL glikole toplam hacim 500 mL olacak şekilde saf su eklenmelidir.

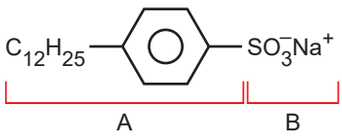
B) 30 mL saf suya toplam hacim 350 mL olacak şekilde glikol eklenmelidir.

C) 150 mL glikole toplam hacim 500 mL olacak şekilde saf su eklenmelidir.

D) 150 mL saf suya toplam hacim 500 mL olacak şekilde glikol eklenmelidir.

E) 150 mL glikole toplam hacim 350 mL olacak şekilde saf su eklenmelidir.

7.



Yukarıda formülü verilen molekül ile ilgili aşağıdakilerden hangisi doğrudur?

A) Sabun molekülüdür.

B) Kiri temizlerken B kısmı kir ile etkileşir.

C) Sert sularda iyi temizleme yapabilir.

D) İnsan vücuduna zararlı etkileri yoktur.

E) Doğaya bırakıldığında kirliliğe neden olmaz.

25220101003453450 0K30

ÜçDörtBeş
Ölçme ve Değerlendirme Merkezi

deneme
30

YÜKSEKÖĞRETİM KURUMLARI SINAVI
1. OTURUM
TEMEL YETERLİLİK TESTİ (TYT)
KİMYA

Bu DENEMENİN VİDEO ÇÖZÜMÜ İÇİN

BU DENEMENİN SENARYOSU



SORU KİTAPÇIK NUMARASI
0 0 3 4 5 3 4 5

T.C. KİMLİK NUMARASI														
ADI														
SOYADI														
SALON NO.										**SIRA NO.**				

ADAYIN DİKKATİNE!

SINAV BAŞLAMADAN ÖNCE AŞAĞIDAKİ UYARILARI MUTLAKA OKUYUNUZ.

1. T.C. Kimlik Numaranızı, Adınızı, Soyadınızı, Salon Numaranızı ve Sıra Numaranızı yukarıda belirtilen alanlara yazınız.

2. Soru Kitapçık Numaranız yukarıda verilmiştir. Bu numarayı cevap kâğıdınızdaki ilgili alana kodlayıp aşağıdaki kutucuğu imzalayınız. Bu kodlamayı cevap kâğıdınıza yapmadığınız veya yanlış yaptığınız takdirde, sınavınızın değerlendirilmesi mümkün değildir. Bu konudaki sorumluluk size aittir.

3. Bu sayfanın arkasında yer alan açıklamayı dikkatle okuyunuz.

Adayın imzası:
Soru kitapçık numarasını
cevap kâğıdındaki alana doğru kodladım.

BOX 13ZW9 - 001 1235921023675XZ513664799490010023 11906/11901 DOC 11906 LİNE2 29F

TYT/Kimya | **KİMYA** | **00345345**

1. Bu testte 7 soru vardır.

2. Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Fen Bilimleri Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.

1. Kimyanın bilim olma sürecinde önemli katkıları olan bir kişi ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

- Kimya biliminin hem teorik hemde deneysel alanda gelişmesine öncülük eden ve günümüz dünyasınca da "Simyanın Babası" olarak kabul edilen bir İslâm alimidir.
- Hidroklorik asit, sülfürik asit, kral suyu gibi birçok maddenin elde edilme yöntemini bulmuş ve günümüzdekilere benzer tarzda imbik gibi damıtma düzeneğini keşfederek deneyler yapmıştır.

Yukarıda sözü edilen kişi aşağıdakilerden hangisidir?

A) A. Lavoisier B) Democritus

C) Cabir bin Hayyan D) Ebubekir Er-Razi

E) İbn-i Sina

2. Aşağıdaki tabloda bazı element atomlarına ait bilgiler verilmiştir.

Element	Katman elektron dizilimi	Periyot numarası	Grup numarası
$_{2}He$	2	1	8A (18. grup)
$_{8}O$	2 – 6	2	6A (16. grup)
$_{12}Mg$	2 – 8 – 2	3	2A (2. grup)
$_{17}Cl$	2 – 8 – 7	3	7A (17. grup)

Yukarıdaki bilgiler dikkate alındığında,

I. Nötr atomlarda katman elektron dizilimi atom numarasına göre yazılabilir.

II. Katman sayısı elementin periyot numarasını verir.

III. En dış katmandaki elektron sayısı elementin grup numarasını verir.

sonuçlarından hangileri çıkarılabilir?

A) Yalnız I B) Yalnız III C) I ve II

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

Diğer sayfaya geçiniz.

3. **Aşağıdaki olaylardan hangisinin değişim türü diğerlerinden farklıdır?**

A) Ham petrolün damıtılması

B) Hava yastığı oluşumu

C) Sütten yoğurt yapılması

D) Yumurtanın pişmesi

E) Asit yağmurlarının heykelleri aşındırması

4.

Sıvı	Formül	Viskozite (mPa•s)
Glikol	$CH_2(OH)-CH_2(OH)$	16,1
Gliserin	$CH_2(OH)-CH(OH)-CH_2(OH)$	1200

Yukarıda formülleri verilen aynı sıcaklıktaki sıvılardan gliserinin viskozitesinin glikolden yüksek olmasının nedeni,

I. gliserinin içerdiği kovalent bağ sayısının glikolden fazla olması,

II. gliserinin molekülleri arasında oluşan hidrojen bağı sayısının glikolden fazla olması,

III. gliserinin molekül kütlesinin glikolden fazla olması

ifadelerinden hangileri ile açıklanabilir?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

5. FeO bileşiğinde elementlerin kütlece birleşme oranı

$\left(\frac{m_{Fe}}{m_O}\right) = \frac{7}{2}$'dir.

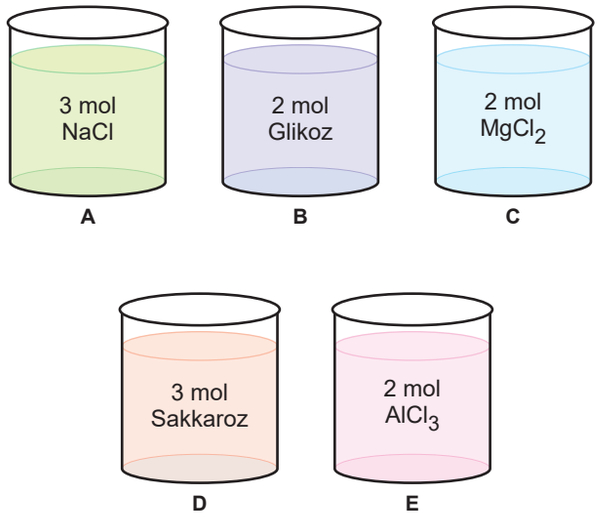
Buna göre, 14 gram Fe ve 12 gram O elementlerinin tepkimesinden en fazla kaç gram Fe_2O_3 bileşiği oluşur?

A) 14 B) 17 C) 20 D) 23 E) 26

6. Koligatif özelliklerden biri olan kaynama noktası yükselmesi ile ilgili aşağıdaki bilgiler veriliyor:

- Saf bir sıvıda uçucu olmayan bir katı çözündüğünde, çözeltinin kaynamaya başlama noktası saf sıvınınkinden yüksek olur.
- Saf bir sıvıda iyonik çözünen katının toplam iyon derişimi ne kadar fazla olursa, çözelti o kadar yüksek sıcaklıkta kaynamaya başlar.

1 atm basınçta aşağıdaki kaplarda belirtilen miktarlardaki maddeler tamamen çözülerek 1 L'lik sulu çözeltiler elde ediliyor.



$NaCl$, $MgCl_2$ ve $AlCl_3$'ün suda iyonlarına ayrışarak çözündüğü, glikoz ve sakkarozun ise suda moleküler olarak çözündüğü bilindiğine göre, yukarıdaki çözeltilerden hangisinin kaynamaya başlama sıcaklığı en yüksektir?

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

7. HBr sulu çözeltisine yavaş yavaş KOH sulu çözeltisi ilave ediliyor.

Bu olayla ilgili,

I. Nötrleşme tepkimesi gerçekleşir.

II. Potasyum bromür tuzu ve su oluşur.

III. Oluşan tepkimenin net iyon denklemi,
$H^+(suda) + OH^-(suda) \longrightarrow H_2O(s)$ şeklindedir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve III

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

DENEME 1	1.A	2.C	3.C	4.D	5.B	6.A	7.C
DENEME 2	1.E	2.D	3.C	4.D	5.C	6.C	7.A
DENEME 3	1.E	2.C	3.B	4.A	5.C	6.D	7.D
DENEME 4	1.B	2.D	3.E	4.A	5.A	6.C	7.C
DENEME 5	1.C	2.C	3.E	4.C	5.B	6.C	7.C
DENEME 6	1.A	2.B	3.A	4.E	5.B	6.D	7.E
DENEME 7	1.A	2.C	3.C	4.B	5.D	6.A	7.C
DENEME 8	1.E	2.D	3.B	4.C	5.E	6.C	7.C
DENEME 9	1.B	2.A	3.D	4.B	5.C	6.D	7.E
DENEME 10	1.E	2.D	3.D	4.C	5.E	6.D	7.C
DENEME 11	1.C	2.D	3.D	4.C	5.C	6.E	7.A
DENEME 12	1.A	2.B	3.E	4.B	5.E	6.B	7.C
DENEME 13	1.A	2.D	3.B	4.E	5.C	6.E	7.B
DENEME 14	1.D	2.C	3.C	4.A	5.D	6.A	7.D
DENEME 15	1.C	2.C	3.E	4.D	5.D	6.A	7.C
DENEME 16	1.D	2.D	3.C	4.B	5.E	6.C	7.D
DENEME 17	1.E	2.A	3.B	4.B	5.B	6.D	7.D
DENEME 18	1.D	2.B	3.E	4.C	5.A	6.D	7.E
DENEME 19	1.D	2.E	3.E	4.C	5.E	6.A	7.D
DENEME 20	1.A	2.C	3.B	4.E	5.C	6.D	7.D
DENEME 21	1.E	2.B	3.C	4.C	5.E	6.C	7.D
DENEME 22	1.D	2.D	3.B	4.E	5.A	6.D	7.B
DENEME 23	1.E	2.C	3.E	4.A	5.B	6.C	7.D
DENEME 24	1.C	2.D	3.A	4.A	5.D	6.E	7.B
DENEME 25	1.C	2.E	3.E	4.B	5.B	6.E	7.D
DENEME 26	1.E	2.D	3.E	4.A	5.E	6.E	7.C
DENEME 27	1.E	2.D	3.C	4.A	5.C	6.C	7.E
DENEME 28	1.D	2.E	3.A	4.B	5.E	6.C	7.E
DENEME 29	1.B	2.C	3.E	4.C	5.E	6.C	7.C
DENEME 30	1.C	2.C	3.A	4.D	5.C	6.E	7.E