

DİKKAT! SORU KİTAPÇIĞINIZIN TÜRÜNÜ “A” OLARAK CEVAP KÂĞIDINIZA İŞARETLEMESİ UNUTMAYINIZ.

LYS-2 SINAVI KİMYA TESTİ

- Bu testte 30 soru vardır.
- Cevaplarınızı, cevap kâğıdının Kimya Testi için ayrılan kısmına işaretleyiniz.
- Bu testin cevaplanması süresi 45 dakikadır.

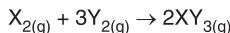


<http://goo.gl/9Ccp3F>

- Frekansı $2 \cdot 10^{16}$ Hz olan bir fotonun etkisi ile temel haldeki ${}^2\text{He}^+$ iyonundan iyonlaşarak ayrılan elektronun kinetik enerjisi kaç J dir?
(A: $2,1 \cdot 10^{-18}$ J , $\hbar = 6,6 \cdot 10^{-34}$ J.s)
A) $4,8 \cdot 10^{-18}$ B) $2,4 \cdot 10^{-16}$ C) $3,2 \cdot 10^{-17}$
D) $6 \cdot 10^{-20}$ E) $4,5 \cdot 10^{-24}$
- Periyodik tabloda aynı grupta aşağıdan yukarıya doğru gidildikçe;
I. Atom çapı azalır.
II. Değerlik elektron sayısı artar.
III. 1. iyonlaşma enerjisi azalır.
yargılarından hangileri doğrudur?
A) Yalnız III B) I ve II C) I, II ve III
D) II ve III E) Yalnız I
- Atom sayıları eşit olan N_2O_3 ve SO_3 gazları karışımında SO_3 gazının mol kesri kaçtır?
A) $\frac{2}{9}$ B) $\frac{5}{9}$ C) $\frac{3}{4}$ D) $\frac{4}{9}$ E) $\frac{2}{3}$
- 1 mol N_2 ve 4 mol H_2 gazları arasında
 $\text{N}_{2(g)} + 3\text{H}_{2(g)} \rightarrow 2\text{NH}_{3(g)}$
tepkimesi sonucu 0,8 mol NH_3 gazi oluşmuştur.
Buna göre, tepkimenin % verimi kaçtır?
A) 20 B) 35 C) 40 D) 50 E) 60

5. Kapalı sabit hacimli bir kaba kısmi basınçları 60'ar mmHg olacak şekilde X_2 ve Y_2 gazları konuyor.

Kapta;



tepkimesi gerçekleşmektedir.

XY_3 gazının kısmı 20 mmHg'a ulaştığı anda;

- I. Kaptaki gazların toplam basıncı 100 mmHg dir.
- II. X_2 gazının kısmı basıncı 50 mmHg dir.
- III. Y_2 gazının %50'si harcanmıştır.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

6.



Aynı koşullarda He ve XO_2 gazları 200 cm uzunluğundaki cam borunun iki ucundan aynı sıcaklıkta ve aynı anda bırakılıyor. Gazlar ilk olarak K noktasında karşılaşıyorlar.

Buna göre;

- I. XO_2 gazının mol kütlesi 80 g/mol dır.
- II. X'in atom kütlesi 32 g/mol dır.
- III. $\frac{T_{He}}{T_{XO_2}} = \frac{1}{4}$ olduğunda gazların yayılma hızları eşit olur.

yargılardan hangileri doğrudur?

- (He : 4 , T : mutlak sıcaklık)
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
 D) I ve III E) I, II ve III

7. 25 °C de X tuzunun kütlece %20'lik 250 g doygun çözeltisi hazırlanmıştır.

Buna göre, 25°C'de X tuzunun 100 gram sudaki çözünürlüğü kaçtır?

- A) 20 B) 25 C) 30 D) 40 E) 50

8. 90 gram şekerin, 250 gram suda çözünmesi ile oluşan çözeltinin 1 atm basınçta kaynama noktası yükselmesi kaç °C dir?

($C_6H_{12}O_6$: 180 g/mol, K_k : 0,52 °C/m)

- A) 0,52 B) 1,04 C) 1,52 D) 1,56 E) 2,08

A

9. I. İzole sistemlerde, sistemle ortam arasında enerji alışverişi yoktur.
 II. İnsan vücutu izotermal sisteme örnek olarak verebilir.
 III. İç enerji bir sistemin sahip olduğu potansiyel ve kinetik enerjilerin toplamıdır.

Yukarıda verilen yargılardan hangileri doğrudur?

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

10. $X_{(g)} + 3Y_{(g)} \rightarrow XY_{3(g)}$

tepkimesinin hız bağıntısı $r = k[X][Y]^2$ olduğuna göre;

- I. Tepkime kademeliidir.
 II. Tepkimenin moleküleritesi 3 tür
 III. Kabin hacmi sabit sıcaklıkta yarıya indirilirse hız 8 katına çıkar.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

A

11. $BaCO_3(k) \rightleftharpoons BaO(k) + CO_2(g)$
 tepkimesi $273^{\circ}C$ de 22,4 litrelik bir kapta dengededir.
Kısımlı basınçlar cinsinden denge sabitinin (K_p) sayısal değeri 0,2 olduğuna göre, dengede kapta kaç mol CO_2 gazı vardır?

- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,4 D) 0,8 E) 1,2

12.

Sulu çözelti	Derişim(M)	pH
X	$1 \cdot 10^{-1}$	1
Y	$1 \cdot 10^{-2}$	12
Z	$1 \cdot 10^{-2}$	4

Oda koşullarında 1 değerlikli asit ve bazların sulu çözeltilerinin derişimleri ve pH değerleri tabloda verilmiştir.

Buna göre;

- I. X kuvvetli asit çözeltisidir.
 II. Y kuvvetli baz çözeltisidir.
 III. Z nin %1 i iyonlaşmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

13. Kuvvetli bir asit olan H_2X asidinin 1000 millilitresini tamamen nötrleştirmek için 16 gram NaOH katısı gerekiyor.

Çözeltide bulunan H_2X in kütlesi 19,6 gram olduğuna göre asidin mol kütlesi kaçtır?

(H : 1 , O : 16 , Na : 23)

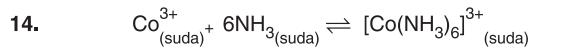
- A) 64 B) 72 C) 84 D) 98 E) 112

15. 0,04 M $Pb(NO_3)_2$ çözeltisi ile 0,08 M KCl çözeltisi eşit hacimlerde tamamen karıştırılıyor.

Buna göre, dengeye ulaşan çözeltide Cl^- iyonları derişimi kaç molardır?

($PbCl_2$ için $K_{cç} = 4 \cdot 10^{-12}$)

- A) $1 \cdot 10^{-3}$ B) $2 \cdot 10^{-4}$ C) $3 \cdot 10^{-4}$
 D) $2 \cdot 10^{-3}$ E) $2 \cdot 10^{-5}$



tepkimesi ile ilgili olarak;

- I. Co^{3+} iyonu Lewis bazıdır.
- II. NH_3 molekülü liganttır.
- III. $[Co(NH_3)_6]^{3+}$ kompleks iyonu 6 tane koordine kovalent bağ içerir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

16. Seri bağlı iki elektroliz kabında $CaCl_2$ ve $FeCl_3$ tuzlarının eriyikleri vardır.

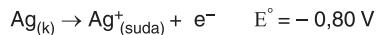
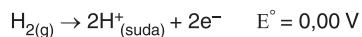
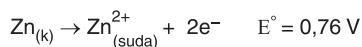
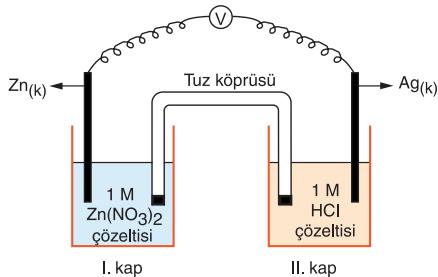
$CaCl_2$ bulunan kabın katodunda 12 gram Ca metali toplandığında diğer kabın katodunda kaç gram Fe metali toplanır?

(Ca : 40 , Fe : 56)

- A) 5,6 B) 8 C) 11,2 D) 16,8 E) 24

A

17.



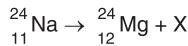
Yukarıda verilen pil sistemi ile ilgili;

- I. Tuz köprüsündeki katyonlar I. kaba göç eder.
- II. Başlangıçta pil potansiyeli 1,56 voltur.
- III. Zamanla II. kaptaki çözeltinin pH değeri artar.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

18.



tepkimesi ve oluşan X taneciği ile ilgili;

- I. X pozitron isimasıdır.
- II. Toplam kütle korunur.
- III. Radyoaktif Na atomunun çekirdeğinde 1 nötron 1 protona dönüşmüştür.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

A

19. A grubundaki X elementi ile değerlik elektron sayısı 7 olan Y elementi molekül geometrisi düzlem üçgen olan XY_3 bileşliğini oluşturmaktadır.

Buna göre;

- I. XY_3 molekülü polardır.
- II. VSEPR gösterimi AX_3 tür.
- III. X in bağ yapmamış 1 tane elektron çifti bulunur.

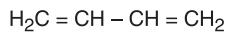
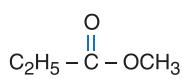
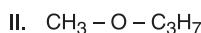
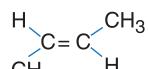
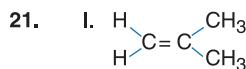
yargılarından hangileri doğrudur?

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

20. Aşağıda verilen bileşiklerden hangisinin adı yanlış verilmiştir?

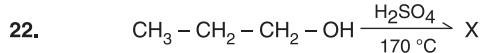
<u>Bileşik</u>	<u>Bileşik adı</u>
A) $\text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH} - \text{CH}_3$ Cl	3 - klor - 1 - bütlen
B)	3 - etil sikloheksen
C)	2 - metil - 3 - bütanol
D)	2 - metil - 1 - bütlen
E)	Siklobüten

Diğer sayfaya geçiniz

A

Yukarıda verilen organik bileşik çiftlerinden hangileri birbirinin izomeridir?

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



Tepkimesi sonucu elde edilen X bileşigi ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlışır?

- A) Propendir.
 B) Doymamış hidrokarbondur.
 C) HCl ile katılma tepkimesi vermez.
 D) Siklopropan ile yapı izomeridir.
 E) H_2O ile tepkimesi sonucu 2 - propanol elde edilir.

A

23. Dimetil asetilen bileşigi ile ilgili olarak;

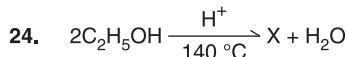
I. Molekülde 2 şer tane sp^3 ve sp hibritleşmesi yapmış C atomu vardır.

II. IUPAC adı 2 - bütindir.

III. Amonyaklı gümüş nitrat çözeltisi ile tepkime verir.

yargılardan hangileri doğrudur?

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



Yukarıdaki tepkime ve X maddesi ile ilgili;

I. Dehidrasyon tepkimesidir.

II. X bileşigi dietil eterdir.

III. Kondenzasyon tepkimesidir.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

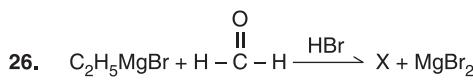
Diğer sayfaya geçiniz

25. Dietil eter ve etanalden oluşan 2 mollük karışım Fehling çözeltisi ile tepkimeye girdiğinde 72 gram Cu_2O çökeleği oluşmaktadır.

Buna göre, karışımındaki dietil eter kaç gramdır?

(H : 1 , C: 12 , O : 16 , Cu : 64)

- A) 26 B) 52 C) 69 D) 111 E) 120



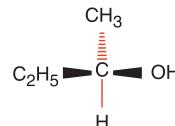
X bileşiği ile ilgili;

- I. X sekonder alkoldür.
- II. X bileşiği 1 basamak yükseltgendığında propanal elde edilir.
- III. X bileşiği dietil eter ile izomerdir.

yargılarından hangileri doğrudur?

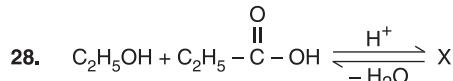
- A) Yalnız II B) Yalnız III C) I ve II
 D) I ve III E) II ve III

27.



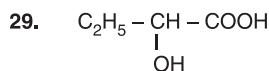
Yukarıda verilen molekül ile ilgili olarak aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlışır?

- A) Asimetrik karbon atomu içerir.
- B) Optikçe aktiftir.
- C) Alkol özelliği gösterir.
- D) Adı S – 2 – bütanol'dür.
- E) Polarize ışığın titreşim düzlemini çevirir.



Tepkimesi ve X bileşiği ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlışır?

- A) Kondensasyon tepkimesidir.
- B) X bileşiği karboksilli asit türevidir.
- C) X bileşliğinin molekülleri arasında hidrojen bağı vardır.
- D) X bileşiği etil propanoat olarak adlandırılabilir.
- E) Esterleşme tepkimesidir.



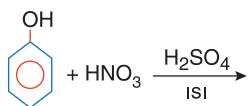
bileşigi ile ilgi olarak;

- I. 1 molünün, 2 mol Na ile tepkimesinden 1 mol H_2 gazi açığa çıkar.
- II. α – oksi bütirik asit olarak adlandırılabilir.
- III. Yapısında kiral karbon atomu içerir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

30.



Tepkimesi ile ilgili;

- I. Kararlı yapıda m – nitro fenol oluşur.
- II. Nitrolama tepkimesidir.
- III. Elektrofilik yerdeğiştirme tepkimesidir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

SINAV BİTTİ, BAŞARILAR