

2009 ÖSS Kimya Soru ve Çözümleri

I. Bölüm

11. Aşağıdaki karışımları bileşenlerine ayırmak için, karşılarında verilen yöntemlerden hangileri doğrudur?

Karışım	Yöntem
I. Sudaki çözünürlüklerinin sıcaklıkla değişimi farklı olan iki tuzun karışımı	Ayrımsal kristallendirme
II. Katı bir maddenin, içinde çözünmediği bir sıvıyla oluşturduğu heterojen karışım	Süzme
III. Uçucu olmayan bir katının, sıvıda çözünmesiyle oluşan homojen karışım	Damıtma

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

Çözümünü Görmek için [Tıkla](#)

12. Tabloda, X, Y, Z maddelerinin farklı sıcaklıklarda sudaki çözünürlükleri verilmiştir.

Madde	Çözünürlük (g/100 mL su)			
	20 °C	40 °C	60 °C	80 °C
X	35	36	37	38
Y	20	25	35	57
Z	36	40	45	51

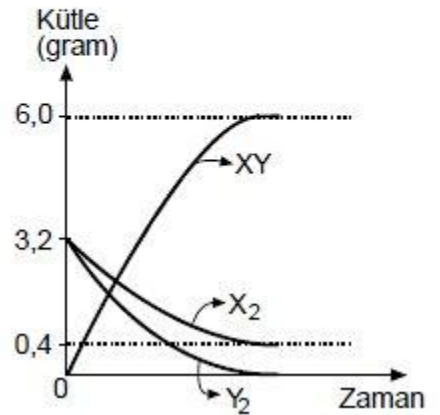
Buna göre X, Y, Z maddelerinin sudaki çözünürlükleriyle ilgili aşağıdaki karşılaştırmalardan hangisi doğrudur?

- A) 40 °C de X, suda en az çözünendir.
B) 20 °C de Y, suda en çok çözünendir.
C) 60 °C de Z, suda en az çözünendir.
D) Sıcaklık 20 °C den 80 °C ye çıkarıldığında, 100 mL suda çözünen madde miktarındaki artış en fazla Y dedir.
E) Sıcaklık 20 °C den 40 °C ye çıkarıldığında, çözünen madde miktarındaki yüzde artış en fazla Z dedir.

Çözümünü Görmek için [Tıkla](#)

13. Kapalı bir kaptaki oluşan $X_2(g) + Y_2(g) \rightarrow 2XY(g)$ tepkimesindeki maddelerin kütle-zaman değişimi grafikteki gibidir.

Y_2 nin mol kütlesi 32 gramdır.



- A) Başlangıçta X_2 ve Y_2 den 3,2 şer gram alınmıştır.
- B) Tepkime sonunda kapta, toplam 6,0 gram madde vardır.
- C) Tepkimede 0,1 mol Y_2 tüketilmiştir.
- D) Tepkimede 2,8 gram X_2 harcanmıştır.
- E) X_2 nin mol kütlesi 28 gramdır.

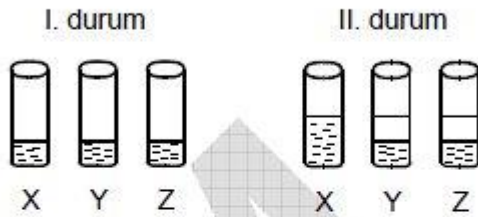
[Çözümünü Görmek için Tıkla](#)

14. Aşağıda verilen kimyasal tepkimelerin hangisind tepkime denklemi denkleştirilmemiştir?

- A) $HCl + NaOH \rightarrow NaCl + H_2O$
- B) $2NaIO_3 + BaCl_2 \rightarrow Ba(IO_3)_2 + 2NaCl$
- C) $Mg_3N_2 + 6H_2O \rightarrow 3Mg(OH)_2 + 2NH_3$
- D) $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$
- E) $Cu(NO_3)_2 + H_2S \rightarrow CuS + 2HNO_3$

[Çözümünü Görmek için Tıkla](#)

15. Sudan farklı olan X, Y, Z arı sıvılarından eşit hacimlerde alınarak özdeş deney tüplerine I. durumdaki gibi ayrı ayrı konulmuştur. Daha sonra her bir tüpe, içindeki sıvıyla eşit hacimde arı su eklenerek tüpler çalkalanmıştır. Bir süre sonra tüplerdeki sıvıların II. durumdaki gibi olduğu gözlenmiştir.



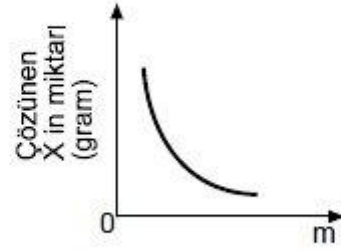
Buna göre aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

(II. duruma geçişte sıvılar arasında tepkime olmadığı düşünülecektir.)

- A) X, suyla homojen bir çözelti oluşturmuştur.
- B) X in molekülleri polar yapıdadır.
- C) Y ve Z nin yoğunlukları suyunkinden farklıdır.
- D) Y nin molekülleri apolar yapıda olabilir.
- E) Z nin sudaki çözünürlüğü X inkinden daha çoktur.

[Çözümünü Görmek için Tıkla](#)

16. Arı bir X maddesinin 100 mL suda çözünen miktarının m ile değişimi grafikteki gibidir.



Buna göre X maddesi ve grafikteki m değişkeniyle ilgili aşağıdaki yargılardan hangisi doğrudur?

- A) X bir gaz, m ise sıcaklıktır. (basınç sabit)
- B) X bir gaz, m ise basınçtır. (sıcaklık sabit)
- C) X bir katı, m ise X in molar derişimidir. (sıcaklık ve basınç sabit)
- D) X bir katı, m ise basınçtır. (sıcaklık sabit)
- E) X, çözünürlüğü sıcaklıkla artan bir katı, m ise sıcaklıktır. (basınç sabit)

[Çözümünü Görmek için Tıkla](#)

17. Kimyasal bağlar ve moleküller arası kuvvetlerle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

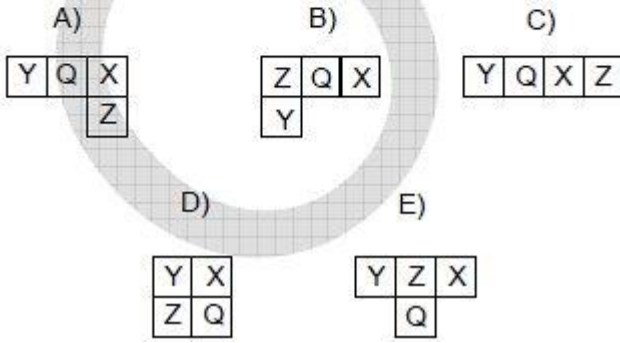
- A) Van der Waals kuvvetleri, iyonik bağları oluşturan çekim kuvvetlerinden daha güçlüdür.
- B) Kovalent bağ, iyonların birbirini çekmesiyle oluşur.
- C) İyonik bağ, elektronların atomlar arasında ortaklaşa kullanılmasıyla oluşur.
- D) Dipol-dipol etkileşimleri yalnız apolar moleküller arasında olur.
- E) Hidrojen bağı, aynı veya farklı moleküller arasında olabilir.

[Çözümünü Görmek için Tıkla](#)

18. X, Y, Z, Q elementleri ve periyodik tablodaki yerleriyle ilgili bilgiler şöyledir:

- X element atomunun son orbitali 2p ile bitmek te ve tam doludur.
- Y element atomunun proton sayısı en azdır.
- Z, X ile aynı gruptadır ve 1. iyonlaşma enerjisi X inkinden küçüktür.
- Q element atomunun proton sayısı Y ninkinden fazladır.

Buna göre X, Y, Z, Q elementlerinin periyodik tablodaki yerleri için aşağıdaki gösterimlerden hangisi doğru olabilir?



Çözümünü Görmek için [Tıkla](#)

19. A_ZX element atomunun elektron dizilişi, $1s^a 2s^b 2p^c$ dir.

Buna göre X elementiyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

(a, b, c nin sayısal değerleri sıfırdan büyüktür.)

- A) a, b, c nin sayısal değerlerinin toplamı Z ye eşittir.
- B) b ve c nin sayısal değerlerinin toplamı X in değerlik elektron sayısını verir.
- C) Z – A nin sayısal değeri X in nötron sayısını verir.
- D) b ve c nin sayısal değerlerinin toplamı, X in periyodik tablodaki grup numarasını verir.
- E) Elektron dizilişindeki 2 sayısı, X in periyodik tablodaki periyot numarasını gösterir.

Çözümünü Görmek için [Tıkla](#)

20. Tabloda, X, Y, Z, Q element atomlarının tüm elektronlarıyla ilgili bilgiler verilmiştir.

Element atomu	Baş kuantum sayılarındaki (n lerdeki) toplam elektron sayısı	
	n = 1	n = 2
X	1	0
Y	2	4
Z	2	6
Q	2	7

Buna göre X, Y, Z, Q ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

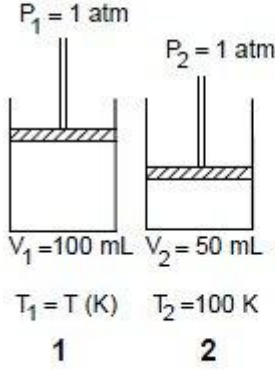
- A) X element atomunun bir elektronu vardır ve 1s orbitalindedir.
- B) Y, Z, Q element atomlarının s ve p olmak üzere iki tür orbitali vardır.
- C) Y, Z, Q element atomlarının baş kuantum sayısı 1 olan orbitalleri tam doludur.
- D) Q element atomu bir elektron vererek soygaz elektron düzenine ulaşır.
- E) X ve Y elementleri YX_4 bileşiğini yapar.

Çözümünü Görmek için [Tıkla](#)

II. Bölüm

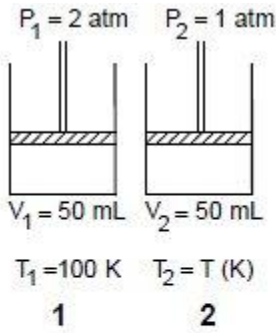
11. Aşağıda I., II. ve III. durumlarda, ideal davranıştaki X gazı 1 ve 2 nolu özdeş pistonlu kaplarda eşit miktarlarda bulunmaktadır.

I. durum



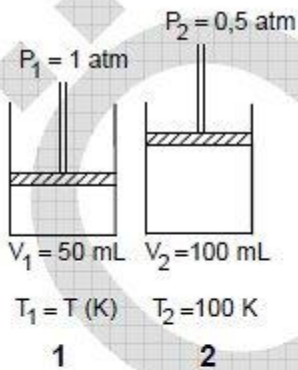
$$\frac{V_1}{V_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

II. durum



$$\frac{P_1}{P_2} = \frac{T_1}{T_2}$$

III. durum



$$\frac{P_1 V_1}{T_1} = \frac{P_2 V_2}{T_2}$$

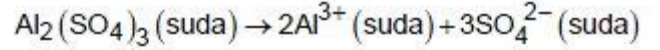
Buna göre I., II. ve III. durumların her birindeki bilinmeyen T (K) sıcaklığının hesaplanabilmesi için yanında verilen eşitliklerden hangileri doğrudur?

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

Çözümünü Görmek için [Tıkla](#)

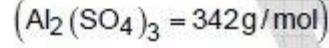
12. 3,42 gram $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ az miktarda suda çözülerek çözeltinin hacmi arı suyla 500 mL ye tamamlanıyor.

$\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ ün sudaki iyonlaşma tepkimesi,



dır.

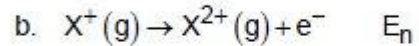
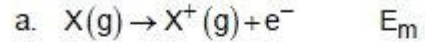
Buna göre, hazırlanan çözeltiyle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?



- A) 500 mL çözeltiyi hazırlamak için 0,01 mol $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ kullanılmıştır.
B) Hazırlanan 500 mL lik çözeltide toplam 0,06 mol iyon bulunmaktadır.
C) Çözeltideki Al^{3+} derişimi 0,04 molardır.
D) Çözeltideki SO_4^{2-} derişimi 0,06 molardır.
E) Çözeltideki Al^{3+} nın mol sayısının SO_4^{2-} ninkine oranı $\frac{2}{3}$ tür.

Çözümünü Görmek için [Tıkla](#)

13. X element atomunun iyonlaşmasıyla ilgili,



değişimleri verilmiştir.

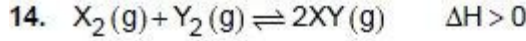
(E_m ve E_n , iyonlaşma enerjileri olup sayısal değerleri sıfırdan büyüktür.)

Buna göre,

- I. E_m , X in birinci iyonlaşma enerjisi, E_n ise ikinci iyonlaşma enerjisidir.
II. $E_m > E_n$ dir.
III. X^+ iyonundaki elektronlar çekirdek tarafından X atomundaki elektronlara göre daha kuvvetli çekilmektedir.

yargılarından hangileri doğrudur?

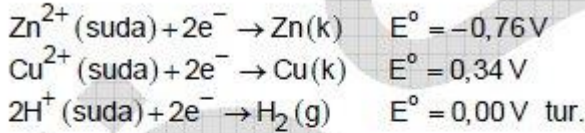
- A) Yalnız II B) Yalnız III C) I ve II
D) I ve III E) I, II ve III



tepkimesinde yalnız sıcaklığın artırılması aşağıdaki kilerden hangisini değiştirmez?

- A) Moleküllerin çarpışma sayısını
- B) Moleküllerin ortalama kinetik enerjisini
- C) Eşik enerjisine sahip molekül sayısını
- D) Toplam mol sayısını
- E) Moleküllerin hızını

15. Standart koşullarda hidrojen-çinko ve hidrojen-bakır pilleri ayrı ayrı bulunmaktadır. Çinko, bakır ve hidrojenin elektrot potansiyelleri,



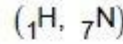
Bu pillerle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Hidrojen-çinko pilinde anotta $\text{Zn}(\text{k}) \rightarrow \text{Zn}^{2+}(\text{suda}) + 2e^-$ tepkimesi olur.
- B) Hidrojen-bakır pilinde katotta $\text{Cu}^{2+}(\text{suda}) + 2e^- \rightarrow \text{Cu}(\text{k})$ tepkimesi olur.
- C) Hidrojen-bakır pilinde H^+ iyonu indirgenir.
- D) Hidrojen-çinko pilinde çinko katısının miktarı azalır.
- E) Hidrojen-bakır pilinde Cu^{2+} iyonunun derişimi azalır.

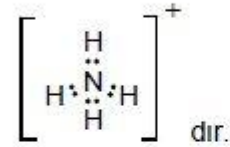
16. Aşağıda verilen tepkimelerden hangisi indirgenme – yükseltgenme (redoks) tepkimesi değildir?

- A) $\text{S}(\text{k}) + \text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{SO}_2(\text{g})$
- B) $\text{CaCO}_3(\text{k}) \rightarrow \text{CaO}(\text{k}) + \text{CO}_2(\text{g})$
- C) $2\text{Ag}(\text{k}) + \text{S}(\text{k}) \rightarrow \text{Ag}_2\text{S}(\text{k})$
- D) $\text{CH}_4(\text{g}) + 2\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow \text{CO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{g})$
- E) $\text{H}_2\text{S}(\text{g}) + 2\text{HNO}_3(\text{s}) \rightarrow \text{S}(\text{k}) + 2\text{NO}_2(\text{g}) + 2\text{H}_2\text{O}(\text{s})$

17. NH_4^+ iyonu ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?



- A) Elektron-nokta yapısı,



- B) N atomu sp^3 hibritleşmesi yapmıştır.
- C) Geometrik şekli düzgün dört yüzlüdür.
- D) NH_4^+ iyonu suda, $\text{NH}_3(\text{suda}) + \text{H}_2\text{O}(\text{s}) \rightleftharpoons \text{NH}_4^+(\text{suda}) + \text{OH}^-(\text{suda})$ tepkimesiyle oluşur.
- E) NH_4^+ iyonunda N–H bağ uzunlukları birbirinden farklıdır.

18. Yalnız karbon ve hidrojenden oluşan X, Y, Z bileşikleriyle ilgili bilgiler şöyledir:

X: Beş karbonlu, düz zincirli bir alkandır.

Y: Altı karbondan oluşan tek halkalı ve halkada bir tane çift bağ içeren bir sikloalkendir.

Z: Beş karbonlu, düz zincirli ve bir tane üçlü bağı olan bir alkindir.

Buna göre X, Y, Z bileşiklerinin kapalı formülleri aşağıdakilerin hangisinde doğru olarak verilmiştir?

	X	Y	Z
A)	C_5H_{12}	C_6H_{10}	C_5H_8
B)	C_5H_{12}	C_6H_{12}	C_5H_6
C)	C_5H_{10}	C_6H_8	C_5H_{12}
D)	C_5H_6	C_6H_{12}	C_5H_{10}
E)	C_5H_{10}	C_6H_{10}	C_5H_8

Çözümünü Görmek için [Tıkla](#)

19. Aşağıdaki bileşiklerin hangisinden bir H çıkartılmasıyla oluşan alkil veya aril grubunun adı karşısında yanlış verilmiştir?

	Bileşik	Alkil veya aril grubu	Adı
A)	CH_4	$-CH_3$	Metil
B)	CH_3CH_3	$-CH_2CH_3$	Etil
C)	$CH_3CH_2CH_3$	$CH_3\overset{ }{CH}CH_3$	İzopropil
D)	$CH_3-\overset{\overset{CH_3}{ }}{C}-H$	$CH_3-\overset{\overset{CH_3}{ }}{C}-$	Tersiyer bütill
E)			Benzil

Çözümünü Görmek için [Tıkla](#)

20. X, Y hidrokarbon bileşikleriyle ilgili bilgiler şöyledir:

- Her ikisinin de 0,1 molü yakıldığında 0,2 şer mol CO_2 oluşmaktadır.
- X bileşiği hidrojenle katılma tepkimesi vermemektedir.
- Y bileşiği amonyaklı ortamda $CuCl$ veya $AgNO_3$ sulu çözeltisiyle tepkime vermektedir.

Buna göre X, Y bileşiklerini aşağıdakilerden hangisidir?

	X	Y
A)	$CH_3 - CH_3$	$HC \equiv CH$
B)	$CH_2 = CHCH_2CH_3$	$CH_2 = CHCH = CH_2$
C)	$CH_2 = CH_2$	$CH_3 - CH_3$
D)	$CH_3CH_2CH_2CH_3$	$CH_3CH_2C \equiv CH$
E)	$HC \equiv CH$	$CH_2 = CH_2$

Çözümünü Görmek için [C19](#)

ÇÖZÜMLER

I. Bölüm

11.

I- Katı-katı karışımları suda çözünüyor ise bu katılar çözünürlük farkı yardımıyla birbirinden ayrılırlar. Örneğin

tuz ile şeker karışımı ısıtılarak suda çözülür ve çözelti yavaş yavaş soğutulur çözünürlüğü az olan çökmeye başlar,

çöken madde süzülerek ayrılır, soğutmaya devam edilince diğeri çöker o da süzülerek ayrılır. Bu olaya ayırmsal kristallendirme denir . ve I. yargı doğrudur.

II. Katı-sıvı heterojen karışımı süspansiyondur. Örnek olarak da tebeşir tozu+su karışımı verilebilir. Tebeşir tozu ile

su karışımı tebeşir tozunun süzülmesi ile birbirinden ayrılır. Süspansiyonlar süzülerek bileşenlerine ayrılırlar. II yargıda

doğrudur.

III-Uçucu olmayan bir katının sıvıda çözünmesine tuzlu suyu örnek verebiliriz. Tuz sudan uçmaz. Burada tuzlu suya

damıtma uygularsak su buharlaşarak bir soğutucudan geçer ve yoğunlaşır. Geriye kalan da tuzdur. Katı sıvı homojen karışımları damıtma yoluyla bileşenlerine ayrılırlar. Bu yargıda doğrudur.

[Soruya Geri Dön](#)

12.

Bir grafik okuma sorudur.

A) 40 dereceye bakılır ise X:36 gr Y:25 gr Z:40 gr çözünüyor. En az çözünen Y dir. Yanlıştır.

B) 20 derecede en çok çözünen Z dir. Yanlıştır.

C)60 derecede en az çözünen X dir. Yanlıştır.

D) Sıcaklık 20 dereceden 80 dereceye çıkar ise X deki artış 3 gr, Y deki artış 37 gr, Z deki ise 15 gr. Bu doğrudur.

E) En fazla çözünen Y ve yüzde artışta Y dedir. Yanlış

[Soruya Geri Dön](#)

13.

Bu soru yine grafik ve kimyasal hesaplama bilgisini ölçen bir sorudur.

Maddelerin başlangıç miktarlarına bakarsak 3.2 gram+3.2 gram toplam 6.4 gram madde ile tepkime başlıyor.

Kütlenin korunumu yasası der ki “madde yoktan var var dan yok olamaz” eğer tepkime 6.4 gram ile başlamış ise

sonuçtada 6.4 gram madde olmalıdır. Burada artan madde söz konusudur ürün ile artan madde birlikte bulunur.

B şıkkında tepkime sonucunda kapta 6 gram madde bulunur ifadesi yanlıştır.

[Soruya Geri Dön](#)

14.

Kimyasal tepkimelerde sol taraftaki atom sayısı sağ taraftaki atom sayısına daima denk olmak zorundadır. D şıkkında

sol taraftaki N ve H sayısı 2 dir. Sağ tarafta ise N 1 tane H 3 tanedir. Bu tepkime denk değildir.

CEVAP D

[Soruya Geri Dön](#)

15.

X su ile çözelti oluşturmuştur ve Y ile Z suyun dibine çökmüştür. E şıkkında Z nin sudaki çözünürlüğü

X den fazladır ifadesi yanlıştır Z suda çözünmeyen bir maddedir.

[Soruya Geri Dön](#)

16.

Gazların çözünürlüğü basınç ile doğru sıcaklık ile ters orantılıdır. Bu grafik bir gaza ait ise m değeri sıcaklık olmalıdır.

CEVAP A

[Soruya Geri Dön](#)

17.

Wander Vaals bağları en zayıf çekim kuvvetleridir. İyonik bağlar kuvvetlidir.

Kovalent bağ da elektron ortaklığı olur iyonik bağda elektron alış veriş olur.

Dipol-dipol etkileşimi polar maddelerde olur.

Hidrojen bağı F,O ve N atomları arasında olur. Su molekülleri kendi aralarında hidrojen bağı yaptığı gibi

su ile alkol molekülleri de hidrojen bağı yapabilir. (aynı ya da farklı moleküller hidrojen bağı yapabilirler.)

[Soruya Geri Dön](#)

18.

X elementi 1s²2s²2p⁶ ise 2.periyot 8A grubundadır en sağda olmalıdır.

Y nini protonu en az ise atom numarası da en az olmalıdır. en solda ve yukarıda

Z ile X aynı düşey sütunda olacak ama Z nin aşağıda olması gerekir zira aşağıya doğru

iyonlaşma enerjisi azalır.

Q nun protonu Y den fazla ise Y , Q nun sağında olmalı soldan sağa doğru atom no artar.

[Soruya Geri Dön](#)

19.

Atomun yapısı ile ilgili bir sorudur. A kütle numarasıdır ve $A = p + n$ dur.

Z atom numarasıdır ve protona eşittir. $A - Z =$ nötron sayısını verir. $Z - A$ değil

[Soruya Geri Dön](#)

20.

Q elementinin elektronları 2)7 diye dağılır , Q 7A dadır 1 elektron vererek değil alarak soygaza benzer.

CEVAP D

[Soruya Geri Dön](#)

II. Bölüm

11.

I. durumda basınç değişmiyor değişen sıcaklık ve hacim denklemden yerine konularak sıcaklık hesaplanır.

II. Hacim sabit sıcaklık ve basınç değişiyor yine sıcaklık denklemden bulunur.

III. Basınç ,sıcaklık ve hacim değişiyor denklemden yine sıcaklık hesaplanabilir.

CEVAP E

[Soruya Geri Dön](#)

12.

$n = 3.42 / 342 = 0.01$ mol dür. İyonların molüde Al^{+3} için $2 \times 0.01 = 0.02$ mol ve sülfat için $0.01 \times 3 = 0.03$ moldür.

çözeltide toplam $0.02 + 0.03 = 0.05$ mol iyon bulunur.

[Soruya Geri Dön](#)

13.

iyonlaşma enerjisi ile ilgili bir sorudur. Bir elementten 1 elektron kpoarmak için gerekli olan enerjiye iyonlaşma

enerjisi denir. I . elektron için I. iyonlaşma enerjisi 2.elektron için ise 2.iyonlaşma enerjisi adını alır. I. elektronu

koparmak kolaydır , elektron kopunca çekirdeğin çekim gücü artar ve atomun çapı azalır bu yüzden 2.elektronu

koparmak daha fazla enerji gerektirir. I ve III doğrudur.

CEVAP D

[Soruya Geri Dön](#)

14.

Bir denge sorusudur. Sıcaklık arttığında çarpışma sayısı artar,zaten sıcaklık ile kinetik enerji eşdeğerdir artar,

eşik enerjisini aşan taneciğin sayısı enerjiden dolayı artar ancak tepkimeye giren maddelerin mol sayıları ile ürünlerin

mol sayıları eşittir 0.5 mol madde tepkimeye girse 0,5 mol geri oluşacaktır toplam mol değişmeyecektir.

CEVAP D

[Soruya Geri Dön](#)

15.

Bir refodk-pil tepkimesi sorusudur. İndirgenme gerilimlerine bakılır ise en çok indirgenmek isteyen

bakır en çok yükseltgenmek isteyen çinkodur. Cu bir yarı soymetaldir kolay kolay elektron verip yükseltgenmez,

olarak indirgenmeyi tercih eder. Hidrojen bakır pilinde H indirgenemez çünkü Cu elementi H⁺ iyonuna elektron veremez.

CEVAP C

Soruya Geri Dön

16.

Bir tepkimenin redoks tepkimesi olabilmesi için reaktifler ve ürünlerdeki elementlerin değerliliklerinin

değişmesi gerekir . A,C,D ve E de elementler verilmiş bunların değerliliği sıfırdır ve değişmiştir. B şığında

hiç element yoktur ve ayrıca elementlerin değerliliği değişmemiştir.

CEVAP B

Soruya Geri Dön

17.

Bir kimyasal bağ sorusudur. kooordine kovalent bağı bilmek gerekir. Bu bağ oluşurken elektronlar

sadece bir atom (burada azot atomu) tarafından verilir ve oluşan bağı özelliği ile diğer bağların

özelliği tamamen aynıdır. bağ uzunlukları farklıdır.

CEVAP E

Soruya Geri Dön

18.

Hidrokarbonlar ile ilgili bir sorudur. X beş karbonlu düz zincirli bir alkan ise pentandır. C₅H₁₂

(C_nH_{2n+2})

Y altı karbonlu tek halkalı ve tek çift bağ içeriyor ise siklo alken dir alkinin izomeridir

C_nH_{2n-2} olmalıdır. C₆H₁₀

Z 5 karbonlu düz zincirli üçlü bağ var bir alkin olmalıdır C_nH_{2n-2} yani C₅H₈

CEVAP A

Soruya Geri Dön

19.

bazı kararlı yapılardan bir hidrojen atomu koparılarak alkil elde etmek mümkündür.

metandan metil, etandan etil, propilden propil gibi ...E şığında benzenden bir hidrojen koparılıyor

bu alkil fenildir eğer benzen halkasında bir CH₃ olsaydı ve H kopsaydı benzil olurdu.

CEVAP E

Soruya Geri Dön

20.

0.1 mol yandığında 0.2 mol CO₂ oluşuyorsa 1 molden 2 mol CO₂ oluşur yani 2 karbonludur.

X hidrojen ile katılma tepkimesi vermiyorsa doymuş hidrokarbondur yani alkandır C₂H₆ dır.

Y CuCl ve AgNO₃ ile tepkime veriyor ise alkin olmalıdır, zira alkinler bu tepkimeleri verirler.

C₂H₂ olur.

CEVAP A

Soruya Geri Dön

Kaynak

www.osskimya.com