

2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

15. X ve Y element atomlarından oluşan iyonlarla ilgili aşağıdaki bilgiler verilmektedir.

- X^{3+} iyonunda manyetik kuantum sayısı (m_l) 0 olan toplam 8 elektron vardır.
- Y^- iyonunda açısal momentum kuantum sayısı (ℓ) 1 olan toplam 12 elektron vardır.

Buna göre X ve Y element atomları aşağıdakilerden hangisidir?

- | | |
|---------------------|------------------|
| <u>X</u> | <u>Y</u> |
| A) ^{12}Mg | ^{14}Si |
| B) ^{15}P | ^{17}Cl |
| C) ^{15}P | ^{12}Mg |
| D) ^{17}Cl | ^{14}Si |
| E) ^{12}Mg | ^{17}Cl |

AYDIN SORDU

25. X^+ iyonu ile ilgili bazı bigiler aşağıda verilmiştir.

- Soygaz elektron dizilimine sahiptir.
- Elektron dizilimindeki en büyük baş kuantum sayısı (n) 2 dir.

Buna göre, X atomıyla ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Açısal momentum kuantum sayısı (ℓ) 0 olan orbitalerde toplam 5 elektron vardır.
- B) Manyetik kuantum sayısı (m_l) 0 olan 6 elektron vardır.
- C) Değerlik elektronunun baş kuantum sayısı (n) 3 tür.
- D) Spin kuantum sayısı (m_s) $+\frac{1}{2}$ olan maksimum 6 elektron vardır.
- E) Açısal momentum kuantum sayısı (ℓ) 1 olan orbitalerde toplam 6 elektron vardır.

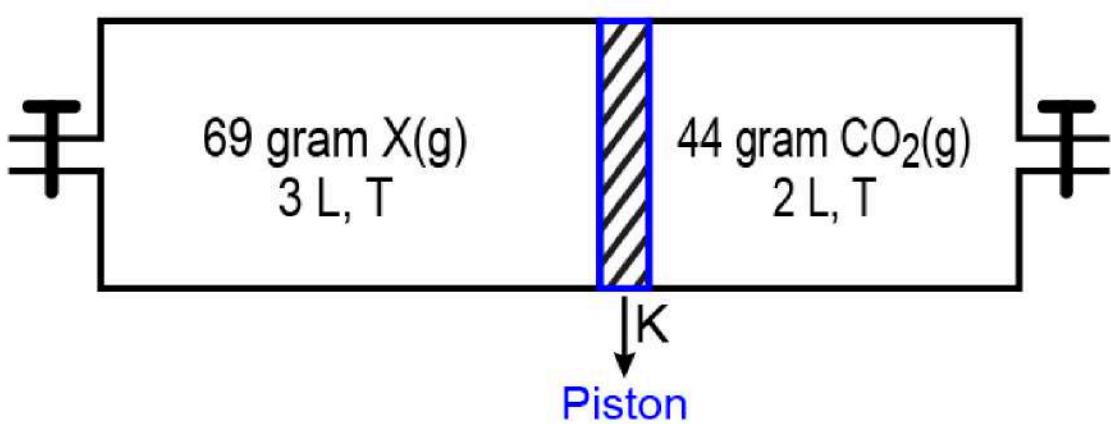


2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

16. Sürtünmesiz ve serbest hareket edebilen bir pistonla iki bölmeye ayrılan kabın bir tarafına sıcaklığı T olan 44 gram CO_2 gazi, diğer tarafına ise sıcaklığı T olan 69 gram X gazı konuluyor. CO_2 gazi 2 L, X gazı ise 3 L hacim kapladığında piston K noktasında sabit kalıyor.



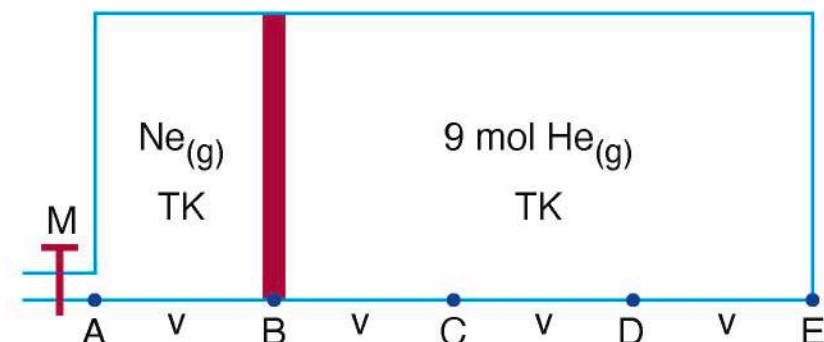
Buna göre, X gazının mol kütlesi kaç g/mol'dür?

($\text{CO}_2 = 44 \text{ g/mol}$; gazların ideal gaz olarak davranışları varsayılmaktadır.)

- A) 138 B) 86 C) 69 D) 58 E) 46

AYDIN SORDU

18.



Yukarıda verilen eşit bölmeli ideal pistonlu kapta ideal Ne ve He gazları dengededir.

İdeal Ne gazının bulunduğu bölmeye aynı sıcaklıkta kaç mol ideal CH_4 gazı eklenirse piston D noktasında dengede durur?

- A) 4 B) 8 C) 12 D) 16 E) 24



2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

17. Belirli bir sıcaklıkta kütlece %2 NaOH içeren 200 g NaOH sulu çözeltisindeki çözücü tamamen buharlaştırılarak saf NaOH katısı elde ediliyor. Elde edilen katı, suda tamamen çözülerken hacim 400 mL'ye tamamlanıyor.

Buna göre son çözeltideki NaOH'nın derişimi kaç molardır?

(NaOH = 40 g/mol)

- A) 4,0 B) 1,0 C) 0,75 D) 0,50 E) 0,25

AYDIN SORDU

22. 1 molal NaCl sulu çözeltisinin 1058 gramına 942 gram su eklenerek seyreltiliyor.

Buna göre, son çözeltideki Na^+ iyonlarının derişimi kütlece % kaçtır?

($\text{Na} = 23 \text{ g/mol}$, $\text{NaCl} = 58 \text{ g/mol}$, NaCl 'nin suda tamamen iyonlarına ayrışarak çözündüğü varsayılacaktır.)

- A) 0,15 B) 1,15 C) 2,3 D) 2,9 E) 4,6



2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

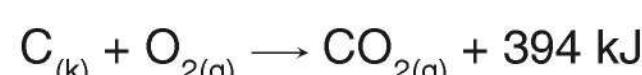
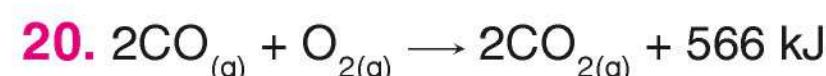
ÖSYM SORDU

18. I. $H_2(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow H_2O(s)$
II. $CO(g) + \frac{1}{2}O_2(g) \rightarrow CO_2(g)$
III. $C_2H_2(g) + H_2(g) \rightarrow C_2H_4(g)$

Yukarıdaki tepkimelerden hangilerinin standart tepkime entalpisi, oluşan bileşigin standart oluşum entalpisine eşittir?

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

AYDIN SORDU



Standart koşullarda gerçekleşen yukarıda verilen tepkimelere göre;

- I. $CO_{(g)}$ 'nın molar yanma entalpisi $\Delta H = -283 \text{ kJ}$ dür.
II. Her iki tepkimede de ürünlerin toplam enerjisi, girenlerin toplam enerjisinden azdır.
III. $CO_{(g)}$ 'nın molar oluşum entalpisi $\Delta H = -111 \text{ kJ}$ dür.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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



2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

19. $\text{H}_2(\text{g})$ ve $\text{ICl}(\text{g})$ arasındaki tepkimenin hız ifadesini belirlemek amacıyla sabit sıcaklıkta yapılan deneylerden elde edilen sonuçlar aşağıda verilmiştir.

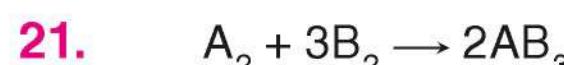
- $\text{H}_2(\text{g})$ 'nin derişimi sabit tutulup $\text{ICl}(\text{g})$ 'nin derişimi 2 katına çıkarıldığında tepkime hızı 2 katına çıkıyor.
- $\text{ICl}(\text{g})$ 'nin derişimi sabit tutulup $\text{H}_2(\text{g})$ 'nin derişimi 3 katına çıkarıldığında tepkime hızı 3 katına çıkıyor.

Buna göre tepkimenin hız ifadesi aşağıdakilerden hangisidir?

(k , tepkime hız sabitidir.)

- | | |
|--------------------------------------|--------------------------------------|
| A) $k [\text{H}_2] [\text{ICl}]$ | B) $k [\text{H}_2]^2 [\text{ICl}]$ |
| C) $k [\text{H}_2] [\text{ICl}]^2$ | D) $k [\text{H}_2]^3 [\text{ICl}]^2$ |
| E) $k [\text{H}_2]^2 [\text{ICl}]^3$ | |

AYDIN SORDU



tepkimesine ait hız denklemi;

$$r = k \cdot [\text{A}_2] \cdot [\text{B}_2]^2$$

şeklinde olduğuna göre,

- I. Tepkime tek basamaklıdır.
- II. Tepkime derecesi 3 tür.
- III. A_2 derişimi sabitken, B_2 derişimi 2 kat arttırlırsa tepkime hızı 4 katına çıkar.

yukarıda verilen ifadelerden hangileri doğrudur?

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

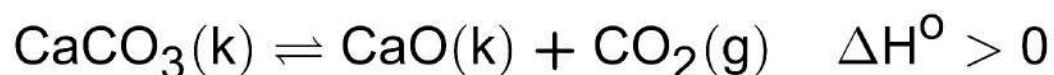


2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

20. Sabit hacimli kapalı kapta bir miktar CaCO_3 katısı ısıtılıyor ve belirli bir sıcaklıkta aşağıdaki tepkimeye göre deneye ulaşılıyor.



Buna göre denge durumunda

- I. sisteme aynı sıcaklıkta inert gaz ilave edilmesi,
- II. sisteme bir miktar daha CaCO_3 katısı ilave edilmesi,
- III. sistemin sıcaklığının artırılması

İşlemlerinden hangileri uygulandığında oluşan $\text{CaO}(\text{k})$ miktarı artar?

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

AYDIN SORDU

21. Sürtünmesiz hareketli pistonlu bir kapta sabit sıcaklıkta N_2 , H_2 ve NH_3 gazları,
$$\text{N}_{2(\text{g})} + 3\text{H}_{2(\text{g})} \rightleftharpoons 2\text{NH}_{3(\text{g})}$$
 denklemine göre dengededir.

Bu sisteme t anında aynı sıcaklıkta bir miktar He gazi gönderilirse bu sistemle ilgili;

- I. N_2 , H_2 ve NH_3 ün derişimleri başlangıça göre azalır.
- II. N_2 ve H_2 gazlarının mol sayısı artar.
- III. K_c değeri azalır.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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



2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

21. Belirli bir sıcaklıkta, sudaki çözünürlük çarpımı ($K_{çç}$) değeri 1×10^{-10} olan AgCl 'nin sudaki çözünürlük dengesi aşağıda verilmiştir.



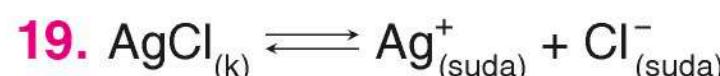
Buna göre, çalışılan sıcaklıkta AgCl 'nin sudaki çözünürlüğüyle ilgili

- I. 1×10^{-10} M'dir.
- II. Ortama $\text{AgCl}(k)$ ilavesiyle değişmez.
- III. Ortama $\text{NaCl}(suda)$ ilavesiyle azalır.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

AYDIN SORDU



25°C'de katısıyla dengede bulunan AgCl sulu çözeltisi ile ilgili;

- I. 25°C'de AgNO_3 katısı eklenirse çözünürlüğü azalır.
- II. 25°C'de saf su eklenirse çözünürlüğü değişmez.
- III. Sıcaklık artırılırsa çözünme hızı artar.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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



2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

22. Bir elektrokimyasal hücrenin şematik gösterimi aşağıdaki gibidir.

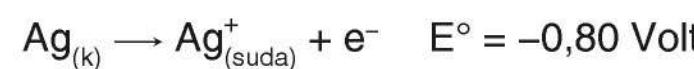
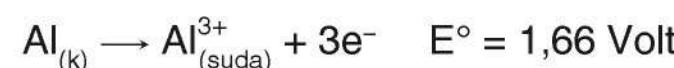
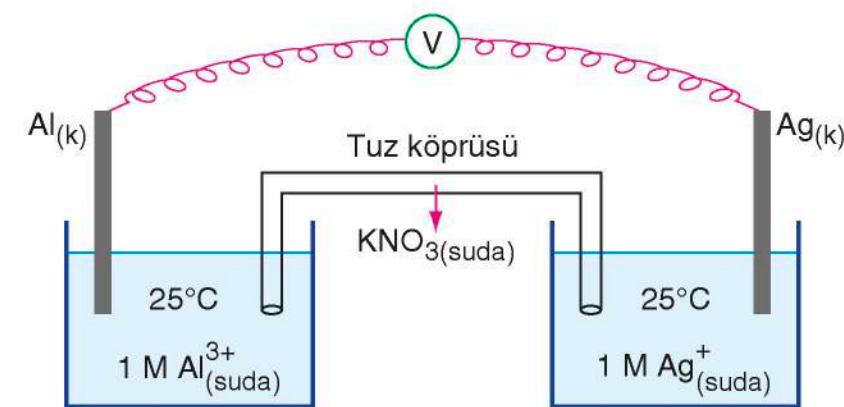


Standart koşullarda hazırlanan bu elektrokimyasal hücreyle ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- ($\text{Ag}^+(\text{suda}) + e^- \rightarrow \text{Ag(k)}$ $E^\circ = 0,799 \text{ V}$)
 $\text{Cd}^{2+}(\text{suda}) + 2e^- \rightarrow \text{Cd(k)}$ $E^\circ = -0,402 \text{ V}$)
- A) $2\text{Ag(k)} + \text{Cd}^{2+}(\text{suda}) \rightarrow 2\text{Ag}^+(\text{suda}) + \text{Cd(k)}$ tepkimesi istemsizdir.
B) Hücre potansiyeli 0,397 V'dir.
C) Cd(k) ve Cd²⁺(suda) içeren yarı hücre katottur.
D) Dış devrede elektronlar Cd(k) ve Cd²⁺(suda) yarı hücrene doğru geçer.
E) Hücre tepkimesi ilerledikçe Ag(k) miktarı azalır.

AYDIN SORDU

21.



Yukarıdaki galvanik hücre için aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlışdır?

- A) Dış devrede elektron akışının yönü Al elektrottan Ag elektroda doğrudur.
B) Standart başlangıç pil potansiyeli $E_{\text{pil}}^\circ = 2,46 \text{ V}$ 'tur.
C) Net pil tepkimesinde Al yükseltgen maddedir.
D) Tuz köprüsündeki katyonlar Ag elektrotun bulunduğu kaba gider.
E) Pil çalışırken anot yarı hücresindeki Al³⁺ iyonları derişimi zamanla artar.



2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

23. Erimiş $MgCl_2$ nin 1200 saniye süreyle sabit 9,65 A'lık akım kullanılarak yapılan elektrolizi ile elde edilecek Mg metalinin kütlesi kaç gramdır?

($Mg = 24 \text{ g/mol}$; $1 F = 96500 \text{ C/mol e}^-$)

- A) 1,44 B) 2,88 C) 4,32 D) 5,76 E) 7,20

AYDIN SORDU

23. $MgBr_2$ sıvısı 965 amper akımıla 20 saniye elektroliz ediliyor.

Buna göre katot ve anotta toplanan maddeler ve miktarları aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

($Mg = 24 \text{ g/mol}$, $Br = 80 \text{ g/mol}$, $1 \text{ mol e}^- = 96500 \text{ C}$)

	Anot	Katot
A)	2,4 g Mg	1,6 g Br_2
B)	16 g Br_2	2,4 g Mg
C)	8 g Br_2	2,4 g Mg
D)	3,2 g Br_2	4,8 g Mg
E)	4,8 g Mg	3,2 g Br_2



2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

24. NH_3 molekülüyle ilgili

- I. Merkez atom sp^3 hibritleşmesi yapmıştır.
- II. Molekül geometrisi düzgün dört yüzlüdür.
- III. Bağ açıları $109,5^\circ$ den daha küçüktür.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

- ($_1\text{H}$, $_7\text{N}$)
- A) Yalnız I
 - B) Yalnız II
 - C) I ve II
 - D) I ve III
 - E) II ve III

AYDIN SORDU

26. BH_3 molekülüyle ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır? ($_1\text{H}$, $_5\text{B}$)

- A) Bileşikteki merkez atom sp^2 hibritleşmesi yapmıştır.
- B) VSEPR gösterimi AX_3 şeklindedir.
- C) Bağ açısı $109,5^\circ$ dir.
- D) Bileşikteki merkez atomda oktet boşluğu vardır.
- E) Molekül geometrisi düzlem üçgendir.

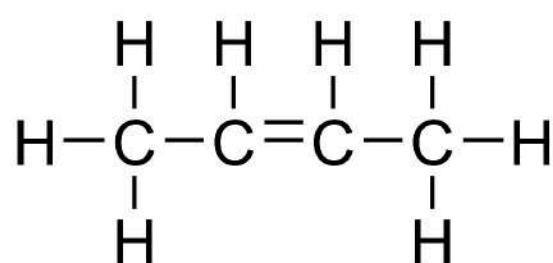


2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

25. Bir molekülün açık formülü aşağıda verilmiştir.



Bu moleküldeki bağlarla ilgili örtüsen orbitaler ve bunların oluşturduğu toplam sigma bağı sayısı eşleştirmelerinden hangisi doğrudur?

(1H, 6C)

<u>Örtüsen orbitaler</u>	<u>Toplam sigma bağı sayısı</u>
A) s - sp^3	8
B) sp^2 - sp^2	1
C) s - sp^2	6
D) sp^2 - sp^3	4
E) sp^3 - sp^3	2

AYDIN SORDU

25. $\text{CH}_3 - \text{CH} = \text{CH} - \text{C} \equiv \text{C} - \text{CH}_2 - \text{CH}_3$

Molekülü için aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) p – p örtüşmesi ile oluşan bağ sayısı 9'dur.
- B) sp^3 – s örtüşmesi ile oluşan bağ sayısı 8'dir.
- C) Aynı C sayılı halkalı dien ile yapı izomerliği gösterir.
- D) Sigma bağ sayısı 16'dır.
- E) sp ve sp^2 hibritleşmesi yapmış C atomu bulundurur.



2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

26. Etan molekülünde bir karbondaki bir hidrojen yerine diğer karbondaki bir hidrojen yerine izopropil grubu bağlanarak yeni bir alkan bileşiği elde ediliyor.

Bu bileşinin IUPAC adı aşağıdakilerden hangisidi

- A) 2,3-Dimetilpentan
- B) 1-Etil-2-izopropileta
- C) Heptan
- D) 4-İzopropilbütan
- E) 2-Metilheksan

AYDIN SORDU

25. Bir karbon (C) atomuna 1 tane vinil (etenil), 1 tane izopropil ve 1 tane metil grubu bağlanması sonucu oluşan organik bileşinin sistematik adı aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

- A) 2,3 – dimetil – 4 – penten
- B) 3 – izopropil – 1 – bütten
- C) 3,4 – dimetil – 1 – penten
- D) 2,3 – dimetil – 1 – bütten
- E) 3,4,5 – trimetil – 1 – bütten



2025 AYT

Kurum İçi Benzer Sorular

ÖSYM SORDU

27. Dietil eter ve 1-Bütanol ile ilgili

- I. 1-Bütanolün normal kaynama noktası, dietil eterin normal kaynama noktasından daha düşüktür.
- II. Dietil eter molekülleri arasında hidrojen bağları bulunur.
- III. İki bileşik birbirinin yapı izomeridir.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

AYDIN SORDU

27. X ve Y bileşikleri ile ilgili;

- Her ikisi de düz zincirli alifatik bileşikler olup yapılılarında birer fonksiyonlu grup vardır.
- X monoalkollerin en küçük üyesidir.
- X in Y ile tepkimesinden ester oluşur.
- Y nin 1 molünün kütlesi 60 gramdır.

Bilgileri verilmiştir.

Bu bilgilere göre;

- I. X ve Y bileşiklerinin oluşturduğu organik bileşigin formülü $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$ tür.
- II. X bileşiği dimetil eterle fonksiyonel grup izomeridir.
- III. Y bileşiği Tollens çözeltisi ile gümüş aynası oluşturur.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

(H = 1 g/mol, C = 12 g/mol, O = 16 g/mol)

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

