

64. Aşağıdakilerin hangisinde, su molekülleri diğerlerine göre en düzensizdir?

- A) Buz B) Sıvı su C) Su buharı
D) Alkollü su E) Şekerli su

65. X_2 ile Y_3 tepkimeye girdiğinde yalnız X_2Y oluşmaktadır. Tepkimenin başlangıcında 0,3 mol X_2 ve 0,3 mol Y_3 alınmıştır.

Bu tepkimede X_2 ve Y_3 ten birinin tamamı tükendiğine göre,

- I. Tamamı tükenen X_2 dir.
II. 0,3 mol X_2Y oluşmuştur.
III. 0,1 mol Y_3 artmıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

66. Arı haldeki X sıvısının mol kütlesi 62, oda sıcaklığındaki yoğunluğu 1,1 g/ml dir. Aynı sıcaklıkta, bu sıvının 31 mililitresi ile 250 mililitre sulu çözelti hazırlanıyor.

Bu çözeltide X in molar derişimi kaçtır?

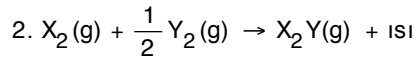
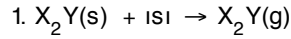
- A) 3,1 B) 2,2 C) 1,1 D) 0,55 E) 0,25

67. Bazı katılar, hal değişimi sırasında, sıvılaşımadan gaz haline geçebilir.

Böyle bir hal değişimi ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Fiziksel bir olaydır.
B) Süblimleşme olayıdır.
C) Taneciklerin düzensizliği artar.
D) Taneciklerin toplam enerjisi deęişmez.
E) Tanecikler arası çekim kuvvetleri azalır.

68.



Yukarıda verilen 1 ve 2 tepkimeleriyle ilgili,

- I. 1 fiziksel, 2 ise kimyasal tepkimedir.
II. 1 deki ısının mutlak değeri 2 dekinden büyüktür.
III. 2 oluşurken potansiyel enerji azalır.

yargılarından hangilerinin doğru olması beklenir?

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

Diđer sayfaya geçiniz.

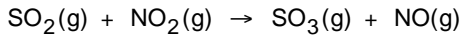
69. İdeal davranıştaki X_4H_8 ve YO_2 gazlarından oluşan bir karışım, 4,8 mol H ve 1,8 mol O atomu içermektedir.

Bu karışımın, 0°C ve 1 atm deki yoğunluğu 2,0 g/l olduğuna göre, kütlesi kaç gramdır?

(X ve Y birer elementtir.)

- A) 89,6 B) 67,2 C) 44,8 D) 33,6 E) 22,4

70. Kapalı bir cam kaptaki eşit mol sayısında SO_2 ve NO_2 gaz karışımı vardır. Bu karışımın, sabit sıcaklıkta,



tepkimesi oluşmaktadır.

Bu sistem ile ilgili olarak, tepkime süresince,

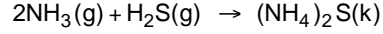
- I. SO_2 ve NO_2 gazlarının kısmi basınçları eşittir.
- II. Gaz karışımının toplam mol sayısı artar.
- III. Gaz karışımının toplam basıncı artar.

yargılarından hangileri doğrudur?

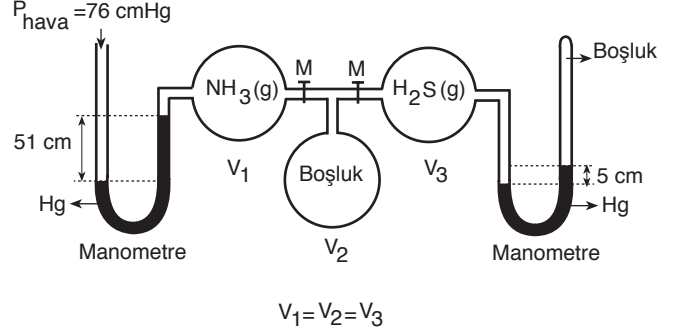
(Gazlar ideal davranışta kabul edilecektir.)

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

71. Aşağıdaki şekilde başlangıç durumu gösterilen sistemde M muslukları açıldığında,

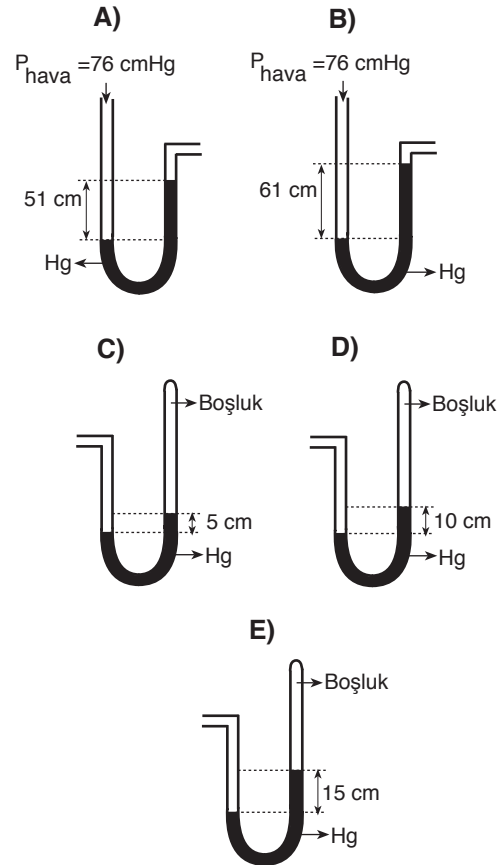


tepkimesi olur.



Tepkime sonunda, sistem başlangıç sıcaklığına döndürüldüğünde, sistemdeki gaz basıncını gösteren manometre aşağıdakilerden hangisidir?

(Gazlar ideal davranışta kabul edilecektir.)



72. Bir elementin $^{60}\text{X}^{+2}$ iyonunda 25 elektron vardır.

Aynı elementin, ^{58}X izotopunun atomundaki proton (p), nötron (n) ve elektron (e) sayıları kaçtır?

	p	n	e
A)	23	35	23
B)	25	31	27
C)	25	33	25
D)	27	31	27
E)	27	33	25

73. Bir elementle ilgili aşağıdaki bilgilerden hangisine ulaşabilmek için, o elementin temel haldeki atomlarının elektron dağılımının bilinmesi yeterli değildir?

- A) Kütle numarası B) Atom numarası
C) Değerlik elektron sayısı D) Grup numarası
E) Periyot numarası

74. Periyodik cetvelin üçüncü periyodunun I. elementi X, III. elementi ise Y dir.

X ve Y ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Her iki element de katı haldeyken elektrik akımını iletir.
B) X in atom numarası 11 dir.
C) Y atomunun çekirdeğinde 13 proton vardır.
D) Y, kararlı bileşiklerinde +3 değerliklidir.
E) X in X_2O bileşiğinin sulu çözeltisi asidiktir.

75. $m\text{X} + 2\text{OCl}^- + 2\text{OH}^- \rightarrow 2\text{BiO}_3^- + 2\text{Cl}^- + \text{H}_2\text{O}$

tepkimesiyle ilgili,

- I. H nin değeri -1 den +1 e yükseltgenmiştir.
II. X ile gösterilen maddenin formülü Bi_2O_3 tür.
III. m nin değeri 1 dir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

76. β ışınması yapan bir izotopta aşağıdakilerden hangisi gerçekleşmez?

- A) Çekirdek yükünün artması
B) Nötron sayısının artması
C) Atom numarasının artması
D) Proton sayısının artması
E) Kütle numarasının aynı kalması

6 HAZİRAN 1999
ÖSS CEVAP ANAHTARI

SÖZEL BÖLÜM

1. A	31. D	61. B
2. D	32. A	62. D
3. B	33. E	63. E
4. E	34. C	64. B
5. C	35. B	65. A
6. B	36. E	66. E
7. A	37. D	67. C
8. E	38. C	68. B
9. C	39. B	69. D
10. C	40. E	70. E
11. A	41. A	71. A
12. B	42. C	72. C
13. D	43. D	73. D
14. E	44. E	74. B
15. A	45. D	75. E
16. C	46. E	76. D
17. A	47. C	77. C
18. D	48. B	78. A
19. B	49. A	79. E
20. C	50. C	80. D
21. E	51. D	81. A
22. D	52. E	82. C
23. A	53. A	83. B
24. B	54. B	84. A
25. D	55. D	85. D
26. C	56. A	86. C
27. E	57. C	87. B
28. D	58. E	88. E
29. A	59. A	
30. B	60. B	

SAYISAL BÖLÜM

1. B	31. B	61. B
2. D	32. D	62. D
3. C	33. A	63. D
4. E	34. E	64. C
5. A	35. C	65. C
6. E	36. A	66. B
7. B	37. E	67. D
8. D	38. B	68. E
9. A	39. D	69. B
10. E	40. C	70. A
11. C	41. E	71. C
12. B	42. C	72. D
13. D	43. A	73. A
14. A	44. D	74. E
15. C	45. C	75. D
16. D	46. A	76. B
17. B	47. D	77. C
18. E	48. B	78. D
19. A	49. D	79. A
20. D	50. A	80. E
21. C	51. A	81. C
22. A	52. C	82. D
23. E	53. A	83. B
24. C	54. C	84. A
25. B	55. E	85. B
26. A	56. C	86. C
27. C	57. E	87. E
28. E	58. E	88. D
29. D	59. B	
30. B	60. E	