

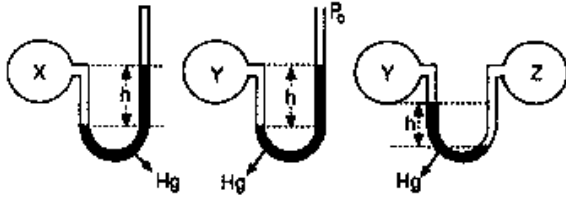
1. 27°C de 100 atm basınç altında 1 mol oksijenin hacmi kaç litredir?

A) 0,246 B) 0,224 C) 0,280 D) 0,448 E) 0,672

2. 28 litrelik bir kaba 4 atm basınç altında 0°C de en fazla kaç gram He gazı doldurulabilir? (He : 4)

A) 4 B) 5 C) 16 D) 20 E) 24

3.

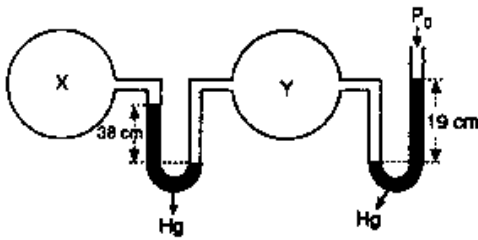


Aynı sıcaklıkta bulunan ideal gazların manometrelerdeki durumları yukarıda verilmiştir.

Gazların basınçları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak karşılaştırılmıştır?

- A) $X > Y > Z$ B) $X > Z > Y$ C) $Z > Y > X$
D) $Z > X > Y$ E) $Y > Z > X$

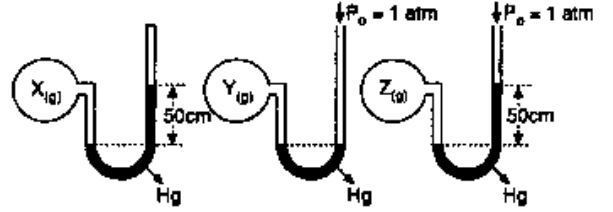
4.



Yukarıda verilen manometre sistemine göre X gazının basıncı kaç atmosferdir? ($P_0 = 1 \text{ atm}$)

- A) 0,25 B) 0,5 C) 0,75 D) 1 E) 1,25

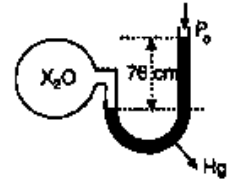
5.



Aynı sıcaklıkta ve hacimde X, Y ve Z gazlarının basınçlarının kıyaslanması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) $P_x > P_y > P_z$ B) $P_x > P_y = P_z$
C) $P_x = P_z > P_y$ D) $P_z > P_y > P_x$
E) $P_y > P_z > P_x$

6. Açık hava basıncının 76 cmHg olduğu bir ortamda 5,6 litrelik bir kaba 22 gram X_2O gazının 0°C de yaptığı basınç yandaki şekilde verilmiştir.



X in atom ağırlığı kaçtır? (O: 16)

- A) 12 B) 14 C) 32 D) 64 E) 44

7. 48 g SO_2 gazı,

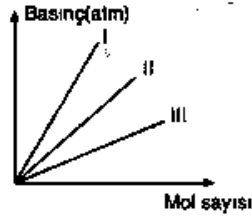
- I. 27°C de 4 litrelik
II. 127°C de 3 litrelik
III. 77°C de 5 litrelik

kaplara ayrı ayrı dolduruluyor.

Kaplara yapılan basınçlar arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) I > II > III B) II > III > I C) III > I > II
D) II > I > III E) III > II > I

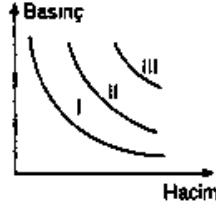
8. Aynı sıcaklıktaki ideal X gazının farklı hacimlerdeki basınç-mol sayısı grafiği yanda verilmiştir.



Gazların hacimleri arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) I > II > III B) II > III > I C) III > II > I
D) I > III > II E) II > I > III

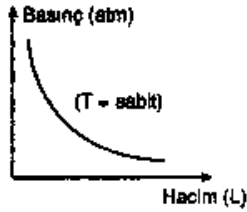
9. İdeal bir gazın aynı sıcaklıktaki basınç hacim grafikleri yanda verilmiştir.



Bu gazların mol sayıları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) I = II = III B) I > II > III C) III > II > I
D) I = II > III E) III > I = II

10. Yandaki grafikte bir gaza ait basınç - hacim değişimi verilmiştir.



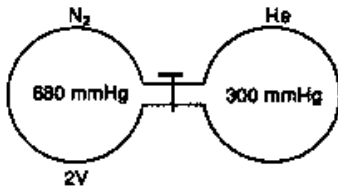
Grafikten,

- I. Basınç, hacim arttıkça artar.
II. Hacim büyüdükçe, basınç azalır.
III. Basınç büyüdükçe, hacim azalır.

yargılarından hangileri çıkarılabilir?

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

- 11.

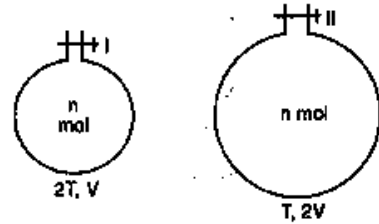


Aynı sıcaklıkta bulunan kaplar arasındaki musluk açıldığında N₂ gazının kısmi basıncı 272 mmHg olmaktadır.

Musluk açık iken He gazının kısmi basıncı nedir?

- A) 900 B) 272 C) 300 D) 180 E) 150

- 12.



Yukarıdaki kaplarda eşit mollerde ideal X gazı vardır.

Kapların,

- I. Basınçları
II. Yoğunlukları
III. Gazların ortalama kinetik enerjileri
niceliklerinden hangileri farklıdır?

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

13. Kapalı bir kaptan m g Ne gazı varken basınç P dir.

Aynı sıcaklıkta kaba m g X gazı eklenece basınç 6P olacaktır.

X gazı aşağıdakilerden hangisidir?

(H : 1, He : 4, C : 12, O : 16, Ne : 20, S : 32)

- A) H₂ B) He C) SO₃ D) O₂ E) CH₄

14. I. 127 °C H₂

II. 27 °C H₂

III. 27 °C O₂

Yukarıdaki gazların hızları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

(H : 1, O : 16)

- A) I > II > III B) II > III > I C) I > III > II
D) I > II = III E) II > I > III

15. Bir kaptan 64g SO₂, 32 g CH₄ ve 8 g H₂ gazları vardır.

CH₄ gazının kısmi basıncı 500 mmHg ise kaba yapılan toplam basınç kaç mmHg dir?

(H : 1, C : 12, O : 16, S : 32)

- A) 250 B) 750 C) 1000 D) 1250 E) 1750

YANITLAR

1-A 2-D 3-C 4-C 5-D 6-B 7-D 8-C 9-C 10-D 11-D 12-E 13-B 14-A 15-E