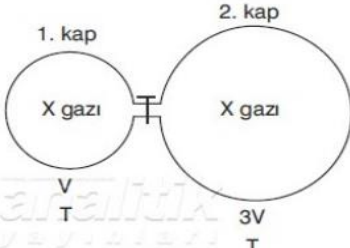
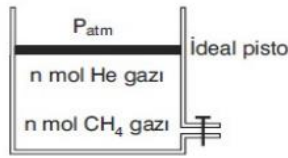


GAZLAR - 1

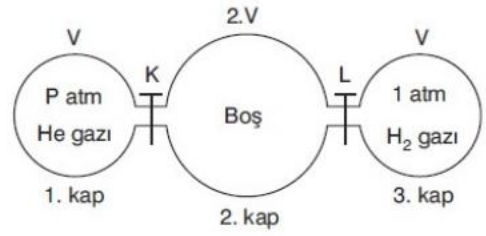
- 1 Eşit kütledeki He ve O₂ gazlarının bulunduğu kapta O₂ nin kısmi basıncı 0,4 atm olduğuna göre He gazının kısmi basıncı kaç atm dir? (He : 4, O : 16)
- A) 4,8 B) 3,2 C) 2,4 D) 1,6 E) 0,8

- 2 Eşit sayıda atom içeren N₂O ve He gazları karışımının toplam basıncı 4 atm dir. Buna göre, N₂O gazının kısmi basıncı kaç atmosferdir?
- A) 0,5 B) 1 C) 1,5 D) 2 E) 3

- 3 Aynı sıcaklıktaki kaplarda eşit mollerde gaz vardır. Sabit sıcaklıkta musluk açıldığında son basınç 4 atm olmaktadır.
- 
- Buna göre, başlangıçta 1. kaba yapılan basınç kaç atm dir?
- A) 2 B) 4 C) 6 D) 8 E) 10

- 4 İdeal pistonlu kapta n mol He ve n mol CH₄ gazı 25 °C sıcaklıkta bulunmaktadır. Buna göre,
- 
- I. Sıcaklık artırılırsa, CH₄ ün kısmi basıncı artar.
 II. Kaba sabit sıcaklıkta n mol CH₄ gazı ilave edilirse, He nin kısmi basıncı azalır.
 III. Kaba sabit sıcaklıkta n mol H₂ gazı ilave edilirse, CH₄ ün kısmi basıncı azalır.
- yargılarından hangileri doğrudur?
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II
 D) II ve III E) I, II ve III

5



Şekildeki kaplar arasındaki K ve L musluklarının her ikisi de açılarak gazların tamamen karışması sağlanıyor.

Son basınç 3,25 atm olduğuna göre, başlangıçta musluklar kapalı iken He gazının basıncı kaç atm dir?

- A) 2 B) 4 C) 8 D) 10 E) 12

6

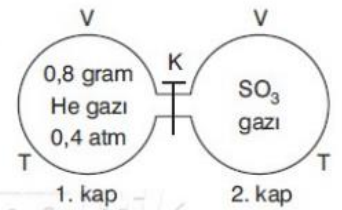
CH₄ ve SO₂ gazlarını içeren bir karışımın kütlesi 64 gramdır.

CH₄ ün kısmi basıncı, SO₂ nin kısmi basıncının 4 katına eşit olduğuna göre, karışımdaki CH₄ gazı kaç gramdır? (H : 1, C : 12, O : 16, S : 32)

- A) 8 B) 16 C) 24 D) 32 E) 48

7

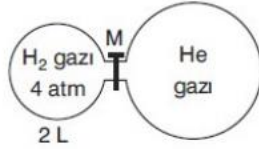
Yanda verilen kaplardaki gazların sıcaklıkları ve hacimleri eşittir.



K musluğu açıldığında toplam basınç 1 atm olduğuna göre, 2. kapta kaç gram SO₃ gazı vardır? (He : 4, O : 16, S : 32)

- A) 8 B) 16 C) 24 D) 32 E) 64

- 8 H_2 gazı 2 litrelik kaba 4 atm basınç yapmaktadır. Sabit sıcaklıkta M musluğu açıldığında H_2 gazının kısmi basıncı 1,6 atm ve toplam basınç 4,6 atm olmaktadır.



Buna göre, musluk açılmadan önceki He gazının basıncı kaç atm dir?

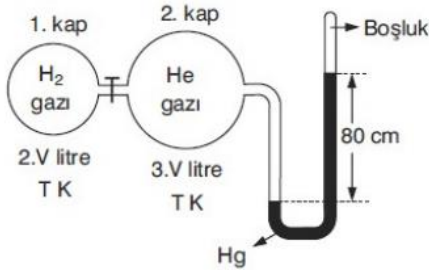
- A) $\frac{23}{3}$ B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

- 9 Hacmi bilinmeyen 8 atm basınçlı bir X kabından alınan bir miktar gaz, 4 litrelik başka bir kaptan 2 atm basınç yapıyor.

X kabındaki son basınç 7 atm olduğuna göre X kabının hacmi kaç litredir?

- A) 2 B) 4 C) 6 D) 8 E) 12

10

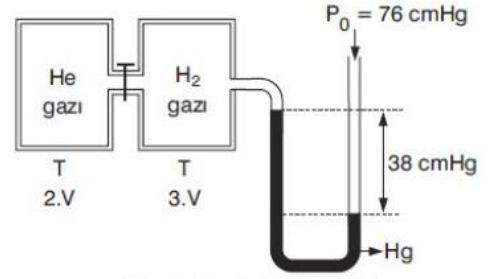


Yukarıdaki sistemde aynı sıcaklıkta bulunan kaplar arasındaki musluk açılarak gazların karışması sağlanıyor.

Son durumda cıva seviyeleri farkı 60 cm olduğuna göre, başlangıçta 1. kaptaki bulunan H_2 gazının basıncı kaç cmHg dir?

- A) 60 B) 50 C) 40 D) 30 E) 20

12

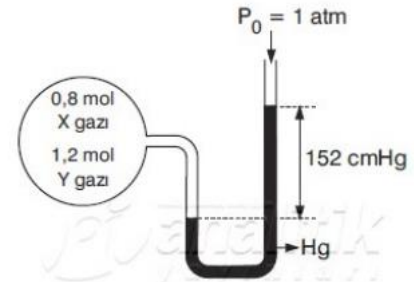


Yukarıdaki sistemde kaplar arasındaki musluk açıldığında manometrenin kollarındaki cıva seviyeleri eşitleniyor.

Buna göre başlangıçtaki He gazının basıncı kaç atm dir?

- A) 0,25 B) 0,50 C) 1,25 D) 1,75 E) 2,00

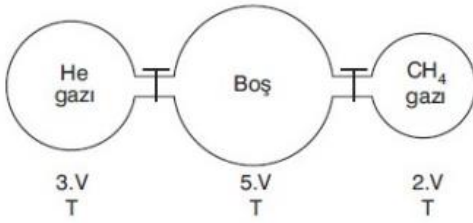
13



Yukarıda manometreli kaptaki bulunan X gazının kısmi basıncı kaç atm dir?

- A) 0,9 B) 1,2 C) 1,4 D) 1,8 E) 2,4

15



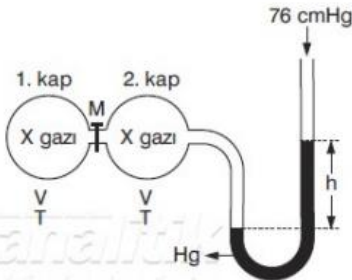
Yukarıda aynı sıcaklıktaki kaplar arasındaki muslukların her ikisi de açılarak gazlar karıştırılıyor. Son durumda He ve CH_4 gazlarının kısmi basınçları eşit oluyor.

Son durumda toplam basınç 0,6 atm olduğuna göre musluklar açılmadan önce He ve CH_4 gazlarının basınçları kaç atm dir?

	P_{He}	P_{CH_4}
A)	1	2
B)	0,3	0,9
C)	2	3
D)	1	1,5
E)	1,5	0,6

16

Aynı sıcaklık ve hacimdeki kaplarda ideal X gazı vardır. 1. kaptaki basınç 100 cmHg dir. Sabit sıcaklıkta M musluğu açılıyor ve gazların son basıncı 95 cmHg oluyor.



Buna göre, başlangıçtaki h kaç cm dir?

- A) 14 B) 38 C) 57 D) 76 E) 114

17

8 gram He gazının 11,2 litrelik kaptaki basıncı 8 atm dir.

Buna göre, helyumun sıcaklığı kaç °C tur? (He : 4)

- A) 0 B) 136,5 C) 273 D) 546 E) 819

18

88 gram CO_2 gazı 44,8 litrelik bir kaptaki 273 °C ta kaç atm basınca sahiptir? (C : 12, O : 16)

- A) 0,2 B) 0,5 C) 1 D) 2 E) 2,5

19

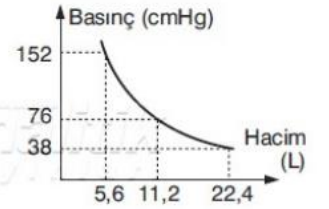
11,2 litrelik sabit hacimli kapalı bir kaba 273 °C sıcaklıkta 6 gram C_2H_6 gazı konuyor.

Buna göre, kaba yapılan basınç kaç atm dir? (C = 12, H = 1)

- A) 0,2 B) 0,4 C) 0,5 D) 0,6 E) 0,8

20

Yandaki basınç - hacim grafiği 0 °C sıcaklıkta bulunan He gazına aittir.

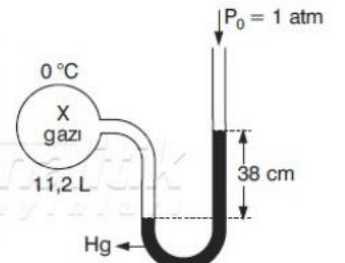


Buna göre, kaptaki kaç gram gaz vardır? (He : 4)

- A) 0,5 B) 1,0 C) 2,0 D) 4,0 E) 8,0

21

Yandaki kaptaki 0 °C sıcaklıkta 11,2 L hacminde ideal hareket eden X gazı vardır.



Buna göre, kaptaki bulunan gaz kaç moldür?

- A) 0,1 B) 0,5 C) 0,75 D) 1,5 E) 3,0