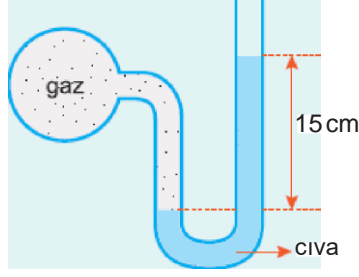
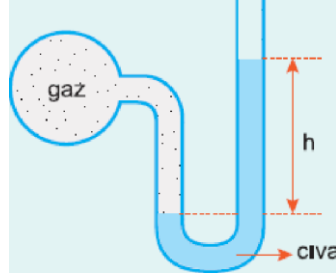


1. Açık havabasıncının 75 cm-Hg olduğu bir ortamda manometredeki cıva seviyeleri şekildeki gibidir. Buna göre, gaz basıncı kaç cm-Hg'dür?

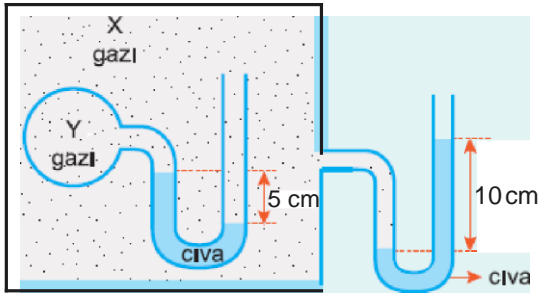


- A) 60 B) 65 C) 70 D) 80 E) 90

2. İçinde gaz bulunan cam balon, açık uçu manometreye şekildeki gibi bağlanarak sıvı dengesi sağlanmıştır. Bu durumda gaz basıncı P_g , kollardeki cıva düzeyleri arasındaki fark h dir. Gazın sıcaklığı artırılırsa, P ve h için ne söyleyebiliriz?



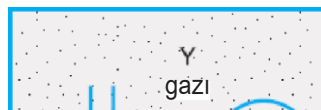
- | P_{gaz} | h |
|-------------|----------|
| A) Artar | Artar |
| B) Artar | Değişmez |
| C) Değişmez | Artar |
| D) Değişmez | Değişmez |
| E) Azalır | Azalır |

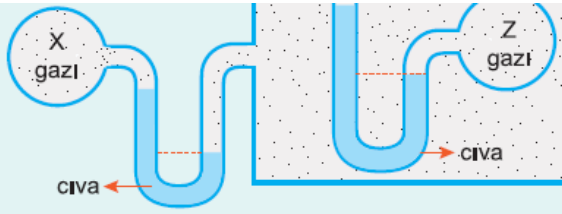


Şekildeki düzenekte, Y gazıyla dolu kap, X gazıyla dolu kabın içindedir.

Buna göre, X ve Y gazlarının basınçları P_x ve P_y ile açık hava basıncı P , arasındaki ilişki nedir? (Sıcaklık sabittir.)

- A) $P_x - P_y = P$ B) $P_x \cdot P_y = P$ C) $P_x \cdot P_y = P$
D) $P > P_x > P_y$ E) $P > P_x > P_y$





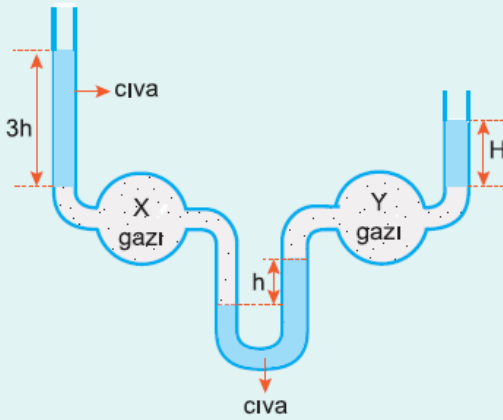
Z gazının bulunduğu manometre, Y gazının bulunduğu kaba şekildeki gibi yerleştirilmiştir. X gazının basıncı P_X , Y ninki P_Y , Z ninki de P_Z dir.

Buna göre, P_X , P_Y , P_Z arasındaki ilişki nedir?

(Sıcaklık sabittir.)

- A) $P_X < P_Y < P_Z$ B) $P_X < P_Z < P_Y$ C) $P_X = P_Z < P_Y$
D) $P_Y < P_Z < P_X$ E) $P_Z < P_Y < P_X$

5.



Camdan yapılmış şekildeki düzenekte X ve Y gazları dengededir.

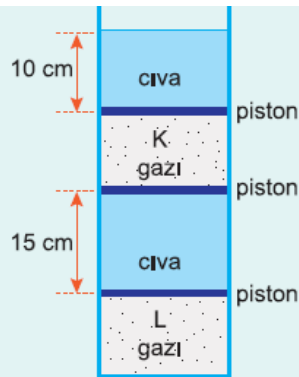
Buna göre, H kaç h dir? (Sıcaklık sabittir.)

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 5

6.

Açık hava basıncının 75 cm-Hg olduğu bir yerde bulunan şekildeki kaptaki K ve L gazları ve civa dengededir.

Sızdırmaz pistonların ağırlıkları önemsenmediğine göre, L gazının basıncı kaç cm-Hg dir?



- A) 85 B) 100 C) 160 D) 170 E) 185