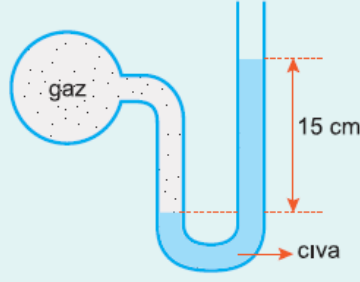
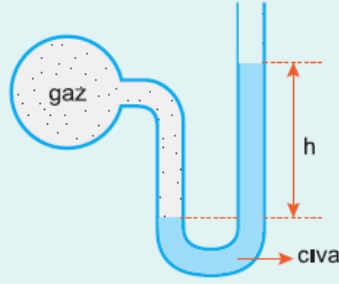


1. Açık hava basıncının 75 cm-Hg olduğu bir ortamda manometredeki cıva seviyeleri şekildeki gibidir. Buna göre, gaz basıncı kaç cm-Hg dir?



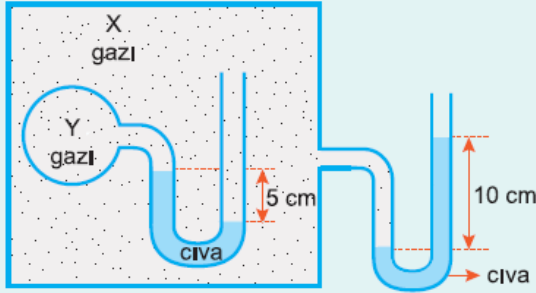
- A) 60 B) 65 C) 70 D) 80 E) 90

2. İçinde gaz bulunan cam balon, açık uçlu manometreye şekildeki gibi bağlanarak sıvı dengesi sağlanmıştır. Bu durumda gaz basıncı P_{gaz} , kollarındaki cıva düzeyleri arasındaki fark h dir. Gazın sıcaklığı artırılırsa, P_{gaz} ve h için ne söylenebilir?



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

3.

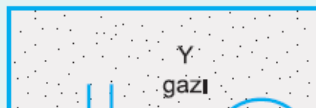


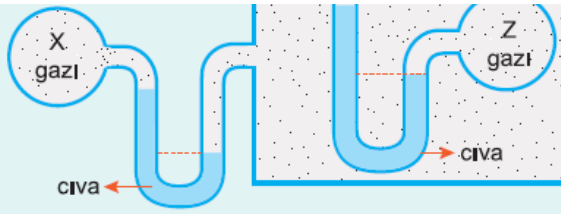
Şekildeki düzenekte, Y gazıyla dolu kap, X gazıyla dolu kabın içindedir.

Buna göre, X ve Y gazlarının basınçları P_X ve P_Y ile açık hava basıncı P_o arasındaki ilişki nedir? (Sıcaklık sabittir.)

- A) $P_X = P_o = P_Y$ B) $P_X > P_o > P_Y$ C) $P_X > P_Y > P_o$
D) $P_Y > P_X > P_o$ E) $P_o > P_Y > P_X$

4.



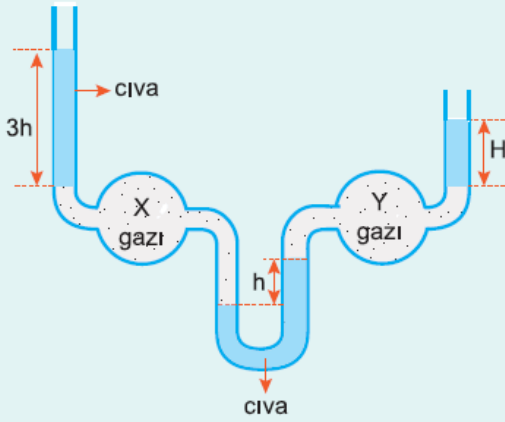


Z gazının bulunduğu manometre, Y gazının bulunduğu kaba şekildeki gibi yerleştirilmiştir. X gazının basıncı P_X , Y ninki P_Y , Z ninki de P_Z dir.

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.

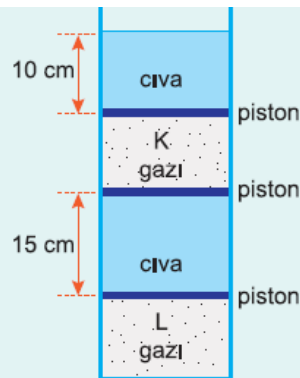


Camdan yapılmış şekildeki düzenekte X ve Y gazları dengededir. **Buna göre, H kaç h dir?** (Sıcaklık sabittir.)

- 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 cıva dengededir. **Sızdırmaz pistonların ağırlıkları önemsenmediğine göre, L gazının basıncı kaç cm-Hg dir?**



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