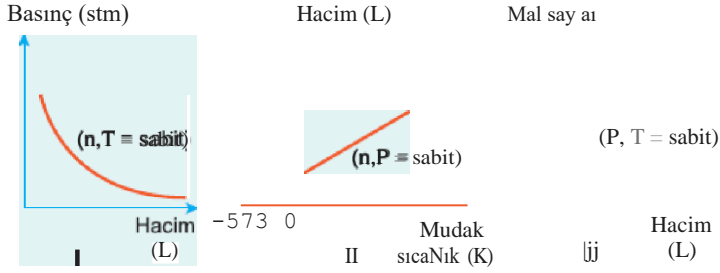


İdeal davranıştaki gazlarla ilgili olarak, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

(P = basınç, V = hacim, n = mol sayısı, T = mutlak sıcaklık)

- A) n ve T sabit ise, P ile V ters orantılıdır.
- B) n ve P sabit ise, T ile V doğru orantılıdır.
- C) n ve V sabit ise, T ile P ters orantılıdır.
- D) P ve T sabit ise, n ile V doğru orantılıdır.
- E) n ve T sabit ise, P.V çarpı mı değişmez.

İdeal davranıştaki gazlarla ilgili,



grafiklerinden hangileri doğrudur?

(P = basınç, n = mol sayısı, T = mutlak sıcaklık)

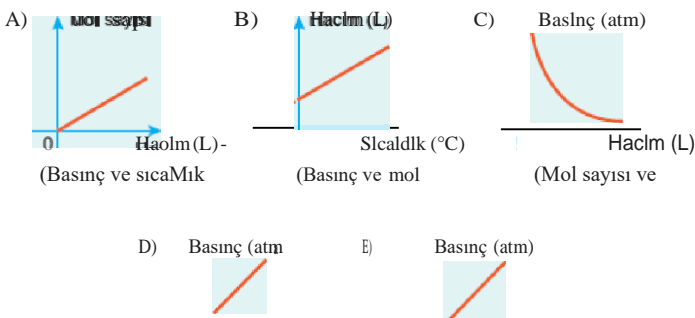
- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III
- D) I ve III E) I, II ve III

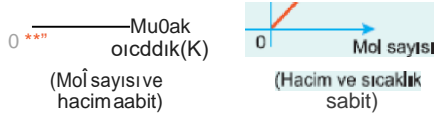
3. I. Uçan balonun, sabit sıcaklıkta gökyüzüne doğru yükseldikçe hacminin genişlemesi
- II. Aynı koşullarda, pistonlu bir kaba gaz pompalandıkça kabın hacminin artması
- III. Sıcak havada çocuk balonunun içindeki basıncın artması
- Yukarıdaki olaylardan hangileri Boyle-Marlotte yasası ile açıklanabilir?
- (Gazların ideal davranışta olduğu varsayılacak.)

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

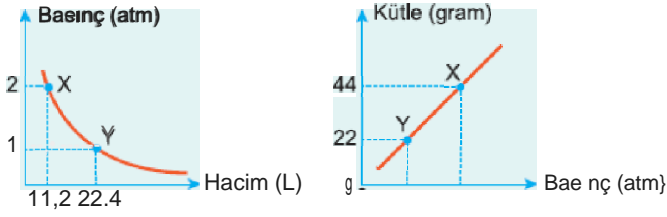
Aşağıdaki grafiklerden hangisi Charles yasasına uyar?

(Gazlar ideal davranışta.)





5.



Şekilde ideal CO_2 gazının basınç-hacim ve basınç-kütle grafikleri verilmiştir.

Buna göre, ideal CO_2 gazının x ve Y noktalarındaki sıcaklık değerleri $^{\circ}\text{C}$ dir

(C = 12, O = 16)

	X	Y
A)	273	546
B)	273	273
C)	546	273
D)	0	546
E)	0	273

6.

Hacmi 3 L, sıcaklığı 127°C olan bir miktar ideal O_2 gazının sıcaklığı sabit basınçta 27°C ye düşürülüyor.

Buna göre, ideal O_2 gazının son durumdaki hacmi kaç L olur?

- A) 0,75 B) 1,75 C) 2.25 D) 3,5 E) 4

7.

26 gram ideal OF_2 gazının 4 litre hacim kapladığı koşullarda 11 gram CO_2 gazı kaç litre hacim kaplar

(O = 16, F = 18, C = 12)

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 6

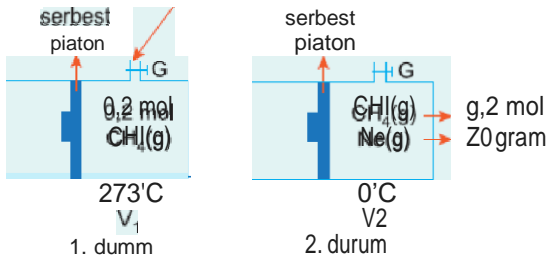
8.

Sabit hacimli bir kaptaki 400 Kelvin sıcaklığında 2 atmosfer basınç yapan ideal gazın sıcaklığını 5 atmosfer yapmak için, ideal gazın sıcaklığı kaç $^{\circ}\text{C}$ ye çıkarılmalıdır?

- A) 600 B) 727 C) 1000 D) 1073 E) 1227

9.

20 gram Ne gazı ekleniyor



Birinci durumdaki ideal CH_4 gazı içeren sisteme aşağıdaki değişiklikler sırasıyla yapılıyor:

- Önce 20 gram ideal Ne gazı ekleniyor.
- Sonra sıcaklık 0°C ye düşürülüyor.

Buna göre, $\frac{V_1}{V_2}$ oranı kaçtır?

(Ne = 20 g/mol)

- A) $\frac{1}{3}$ B) $\frac{2}{3}$ C) $\frac{1}{2}$ D) 2 E) 3

10.



Şekildeki ideal X ve Y gazları içeren sistem dengededir.

Sabit sıcaklıkta G musluğu açılarak içeri kaç mol X gazı eklenirse, piston tam ortada durur?

- A) 0,1 B) 0,2 C) 0,25 D) 0,4 E) 0,5

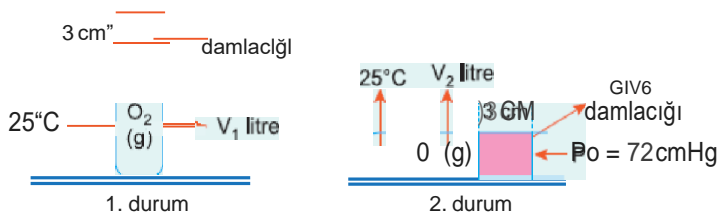
11. Sabit basınçtaki belirli bir miktar ideal N_2 gazının T Kelvin sıcaklığındaki hacmi 3V litredir.

İdeal N_2 gazının mutlak sıcaklığı 4 katına çıkarılırsa, gazın son hacmi kaç V litre olur?

- A) $\frac{1}{12}$ B) $\frac{1}{4}$ C) 3 D) 4 E) 12

12.

$P_0 = 72 \text{ cmHg}$



Birinci durumda, cıva damlaçlı ile hapsedilmiş ideal O_2 gazı görülmektedir. Sabit koşullarda, ideal O_2 gazı 2. durumdaki gibi yatay konuma getiriliyor.

Buna göre, ideal O₂ gazının hacimleri oranı $\left(\frac{V_1}{V_2}\right)$ kaçtır?

A) $\frac{24}{25}$

B) 1

C) $\frac{25}{24}$

D) $\frac{23}{24}$

E) $\frac{24}{23}$

www.derskitabicevaplirim.com

Cevaplar :

1)C, 2)D, 3)A, 4)B, 5)E, 6)C, 7)D, 8)B, 9)A, 10)D, 11)E, 12)A,