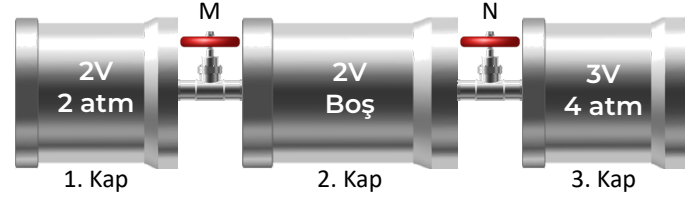




6. Cl elementi aşağıdaki taneciklerin hangisinde diğerlerinden daha yüksek değerlik almıştır?

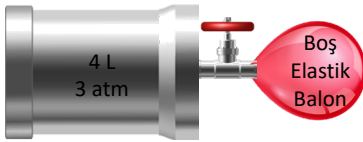
- A) HCl
- B) $KClO_3$
- C) $Ca(ClO)_2$
- D) $NaClO_4$
- E) $HClO_2$



8. Şekildeki sistemde M musluğu açılıp sistemin dengeye gelmesi bekleniyor. Sistem dengeye geldikten sonra M musluğu kapatılarak N musluğu açılıyor.

Sistemde tüm gazlar ideal olup tüm olaylar sabit sıcaklıkta gerçekleştiğine göre 3. kap-taki son basınç kaç atmosferdir?

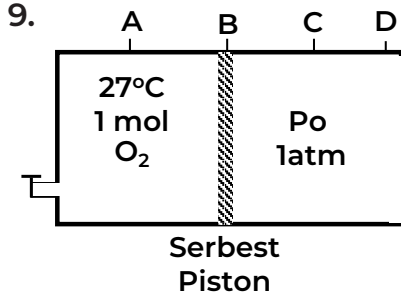
- A) 1,0
- B) 2,2
- C) 2,8
- D) 3,2
- E) 4,2



7. Yandaki sistemde kaplar arasındaki musluk 1 atm dış basınçlı ortamda sabit sıcaklıkta

açılırsa elastik balonun son hacmi kaç L olur?

- A) 2
- B) 4
- C) 8
- D) 12
- E) 16



Şekildeki eşit bölmeli sistemde 1 atmosfer dış basınçlı ortamda 27°C sıcaklıkta dengededir.

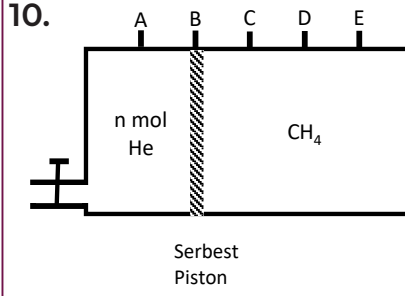
Buna göre pistonun C noktasında dengeye gelebilmesi için:

- I. Sıcaklığı 177°C'ye getirmek
- II. Sisteme 16 gram CH₄ gazı eklemek.
- III. Sistemi Dış basıncın 0,75 atm olduğu ortama götürmek

işlemlerinden hangileri ayrı ayrı yapılabilir?

(H = 1 g/mol, C = 12 g/mol O = 16 g/mol)

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



Şekildeki sistem sabit sıcaklıkta dengededir.

Sisteme musluk yardımı ile sabit sıcaklıkta CH₄ ün mol sayısı kadar He ilave edilirse

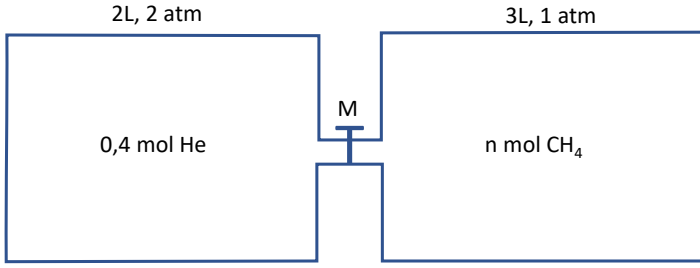
piston nerede dengeye gelir?

- A) B-C arası
- B) C Noktası
- C) C-D arası
- D) D Noktası
- E) D-E arası

11. 0°C'de 5,6 litrelik kaba 2 atm basınç yapan CH₄ gazı kaç gramdır?

(H = 1 g/mol, C = 12 g/mol)

- A) 4
- B) 8
- C) 16
- D) 32
- E) 48

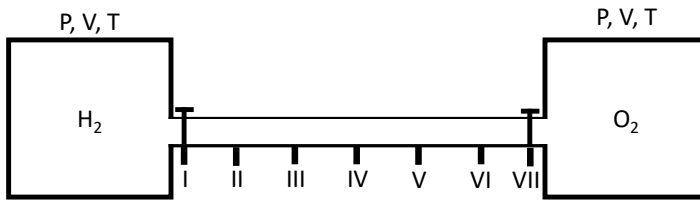


12. Şekildeki sistemde M musluğu açılıp sistemin sabit sıcaklıkta dengeye gelmesi beklenirse:

- Sistemin toplam basıncı 1,4 atm olur.
- He'nin kısmi basıncı 0,8 atm olur.
- CH₄'ün mol sayısı (n) 0,3'tür.

ifadelerinden hangileri doğru olur?

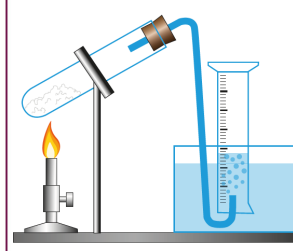
- Yalnız I
- Yalnız II
- I ve II
- II ve III
- I, II ve III



13. Şekildeki sistemde musluklar aynı anda açılırsa gazlar ilk olarak hangi bölmede karşılaşır?

(H = 1 g/mol, O = 16 g/mol)

- II noktası
- II ile III arası
- V noktası
- V ile VI arası
- VI noktası



14. Şekildeki sistemde deney tüpünde yer alan KClO₃ ısıtılınca:



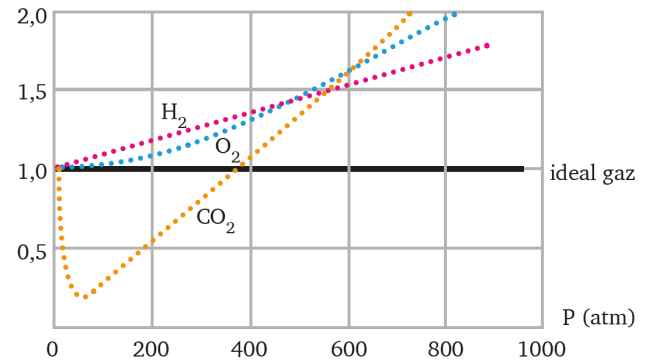
tepkesimine göre ayrışmaktadır. Ayrışan gaz 27°C de su içerisinde geçirilerek deney tüpünde toplanmaktadır.

Su üzerinde gaz toplanan bölmenin hacmi 4,1 L basıncı ise 3,2 atm olduğuna göre sistemde kaç mol O₂ gazı toplanmıştır? (Suyun 27°C deki buhar basıncı 152 mmHg)

- 0,2
- 0,5
- 1,0
- 1,2
- 1,5

PARAKSİLEN KİMYA

15. $\frac{PV}{RT}$



Yukarıdaki grafiğe göre H₂, O₂ ve CO₂ gazlarının ideallikleri hangi seçenekte doğru olarak kıyaslanmıştır?

- H₂ > O₂ > CO₂
- O₂ > H₂ > CO₂
- CO₂ > H₂ > O₂
- H₂ > CO₂ > O₂
- CO₂ > O₂ > H₂