

1. Aşağıda, basınç birimlerinin birbirine olan dönüğümleri verilmiştir.

Verilen **donüşümlerden** hangisi yanlıştır?

- A) 20 atm = 1520 mmHg
- B) 1 atm = 1,01325 bar
- C) 760 mmHg = 760 Torr
- D) 152 cmHg = 2.10* Pa
- E) 20 Pa = 2.1 bar

2. Aşağıda verilenlerden hangisi gazların genel özelliklerinden **dendir**?

- A) Genleşme katsayısı ayırt edicidir.
- B) Belirli bir şekle sahiptirler.
- C) Akışkandırlar.
- D) Tanecikler arası çekim kuvvetleri çok yüksektir.
- E) Belirli bir hacime sahiptirler.

3. I. Doğadaki gazlar gerçek gazlardır.
II. Gerçek gazlar yüksek sıcaklıkta ideale yaklaşır.
III. Doğadaki gazlar yüksek basınçta daha ideal davranışlıdır.
IV. Aynı sıcaklıktaki 5 Llik kapta bulunan X gazı, 2 Llik kapta bulunan X gazından daha ideal davranış gösterir.
V. Aynı basınç ve sıcaklık değerine sahip iki ayrı cins gazdan My sı daha küçük olan ideale daha yakındır.
Yukarıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) I. B) II. C) III. D) IV. E) V

4. Gazların özelliklerini ve davranışlarını açıklayan kinetik teoriye göre, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Gazlar akışkandır.
- B) Aynı sıcaklığa sahip tüm gazların ortalama kinetik enerjileri eşittir.
- C) Gaz taneciklerinin toplam hacmi buldukları kabın hacmi ile ölçülür.
- D) ideal gazlar, birbirleriyle esnek çarpışma yaparlar.
- E) Aynı şartlardaki tüm gazların ortalama hızları aynıdır.

5. Sıcaklık ve basınç nicelikleri verilen aşağıdaki gazlardan hangisi ideale en yakındır?

(N = 14, O = 16)

<u>Gazın cinsi</u>	<u>Gazın sıcaklığı</u>	<u>Gazın basıncı</u>
A) NEO	210°C	0,8 atm

B)	N_2	$210^\circ C$	0,8 atm
C)	Nt	$10^\circ C$	0,8 atm
D)	Ny	$210^\circ C$	2,0 atm
E)	NEO	$10^\circ G$	2,0 atm

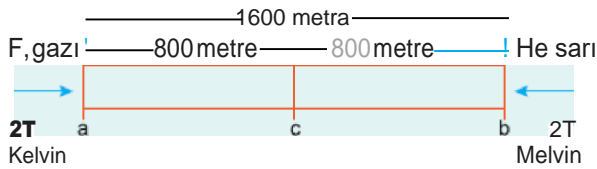
6. Gazın cinsi Gazın sıcaklığı

I.	COM	$127^\circ C$
II.	HOO	$546^\circ C$
III.	OFF	$373^\circ C$

Yukarda verilen ideal gazların ortalama kinetik enerjilerinin kyaalanışı aşağıdakilerden hangisinde doğru yapılmıgbr?

- A) $II > III > I$ B) $III > I > II$ C) $III > II > I$
D) $I \gg III > II$ E) $II > I > III$

7.



1600 metrelik bir borunun uçlarından, aynı sıcaklıktaki F/ ve He ideal gazları aynı anda şekildeki gibi gönderiliyor.

Buna göre,

- I. Gazlar, ilk kez, borunun tarz ortasında karşılaşırlar.
- II. Boru içinde, gazlar ilk kez a ucundan 1200 metre ileride
- III. He gazının mudak sıcaklığı 4T Kelvin'e yükseltirirse, gazlar. borunun tam ortasında karşılaşırlar.
- IV. Boru içinde, gazlar ilk kez a ucundan 400 metre ileride karşılaşırlar.
- V. Gazların ortalama hızları eşittir.

Yargılarından hangisi doğrudur?

(He = 4 g/mol, F = 18 g/mol)

- A) I. B) II. C) III. D) IV. E) V.

8. CHI gaz moleküllerinin ortalama hızlarını a kabul edersek, aynı koşullardaki Oh gaz moleküllerinin ortalama hızlarını aşağıdakilerden hangisi olur?

(C = 12, H = 1, O = 16)

- A) a/2 B) $\frac{a\sqrt{2}}{2}$ C) 2a D) \sqrt{a} E) $\frac{a}{2}$

9. Gazın cinsi Gazın sıcaklığı

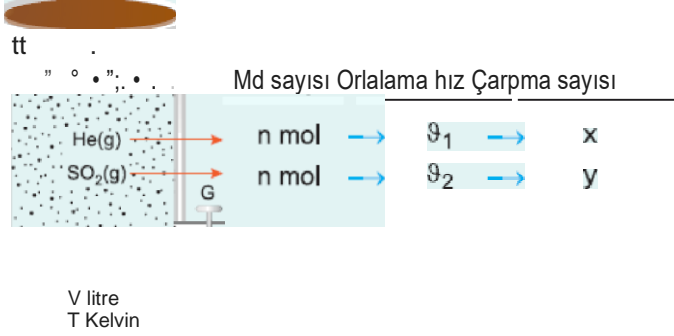
I.	HF	$127^\circ C$
II.	SON	$1600^\circ K$

III. SON 127°C

Yularındaki gazların ortalama yayılma hızlarının doğru kıyaslanığı aşağıdakilerden hangisinde verilmiştir?

(H = 1, F = 19, S = 32, O = 16)

- A) I = II > III B) II > I > III C) III > I = II
D) II » III » I E) I » II > III



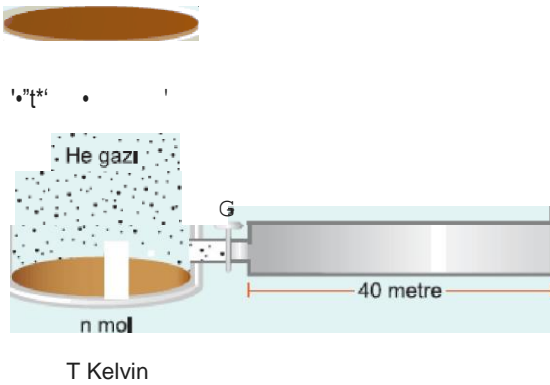
Epit molde He ve SO₂ gazları şekildeki gibi görülmektedir.

Buna göre,

- Ortalama hızları $\frac{1}{2} \frac{1}{16}$ dir.
 - Çarpma sayılarının oranı $v_1^2 = 4$ tür.
 - Sabit sıcaklıkta içeri 3n mol daha SON eklenirse, çarpma sayıları eşit olacaktır.
- yargılanndan hangileri doğrudur?
(He = 4, S = 32, O = 16)

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

Sabit hacimli bir kaptaki bulunan He gazı, sabit sıcaklıkta,



G musluğu açıldığında 10 saniyede 40 metrelik boruyu geçerek a noktasına ulaşmaktadır.

Bunagöre, sistemde He gaza yerine, n mol, V litre, T Kelvin ni oeliMerine sahip SO₂ gazı olsaydı, G musluğu açıldığında gazı, a noktasına kaç **sana** ulaşır?

(He = 4, S = 32, O = 16)

A) 10

B) 20

C) 40

D) 2,5

E) 5

www.derskitabicevaplarim.com

Cevaplar :

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