

1. 0,1 mol C_3H_8 gazı için aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?
(C=12, H=1; N=Avogadro sayısı)

- A) 4,4 gramdır.
- B) 0,8 mol H atomu içerir.
- C) 0,1 N tane atom içerir.
- D) 0,3 N tane C atomu içerir.
- E) N.K da 2,24 L hacim kaplar.

2. Bir molekül-gram P_2O_3 gazı için,

- I. 110 N ağırdır.
- II. 5 tane atom içerir.
- III. N.K da 22,4 L hacim kaplar.

yargılarından hangileri yanlıştır?

(P=31, O=16; N=Avogadro sayısı)

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

3. 0,6 mol C_2H_4 molekülü için,

- I. 0,6 g H atomu içerir.
- II. 3,6 N tane atom içerir.
- III. 1,2 mol C atomu içerir.

yargılarından hangileri doğrudur?

(H = 1; N=Avogadro sayısı)

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

4. 1,4 N tane atom içeren C_3H_4 molekülü için,

- I. 7,2 g C atomu içerir.
- II. 0,8 mol H atomu içerir.
- III. 0,2 N tane C_3H_4 molekülü içerir.

yargılarından hangileri doğrudur?

(C=12, H=1; N=Avogadro sayısı)

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

5. 0,4 mol X bileşiğinin atom sayısı,
0,15 mol Y bileşiğinin atom sayısına eşittir.

Buna göre, X ve Y bileşikleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

X Y

- | | | |
|----|------------------|-------------------------------|
| A) | SO ₂ | C ₂ H ₆ |
| B) | NO | C ₂ H ₆ |
| C) | N ₂ O | C ₃ H ₈ |
| D) | N ₂ O | C ₂ H ₄ |
| E) | NO ₂ | C ₃ H ₄ |

6. 8 gram SO₃ gazı ile ilgili,

- I. NK daki hacmi 22,4 L dir.
- II. 0,1 N tane molekül içerir.
- III. 3,2 gram S atomu içerir.

yargılarından hangileri doğrudur?

(S = 32 , O = 16; N = Avogadro sayısı)

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

7. 60 gram glikoz (C₆H₁₂O₆) molekülü ile ilgili;

- I. 1/3 moldür.
- II. 0,2 mol O atomu içerir.
- III. 8N tane atom içerir.

yargılarından hangileri doğrudur?

(C₆H₁₂O₆ = 180; N = Avogadro sayısı)

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

8. 0,2 mol N₂O₄ gaz molekülü ile ilgili;

- I. $\frac{6N}{5}$ tane atom içerir.
- II. $\frac{N}{5}$ tane molekül içerir.
- III. N.K da 44,8 litre hacim kaplar

yargılarından hangileri doğrudur?

(N = Avogadro sayısı)

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

9. 0,25 N tane atom içeren N₂O₃ gaz molekülü ile ilgili;

- I. 0,05 moldür.
- II. 1,9 gramdır.
- III. N.K da 5,6 litre hacim kaplar.

yargılarından hangileri doğrudur?

(N = 14, O = 16; N = Avogadro sayısı)

- A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve III

E) I, II ve III

10. 15,2 gram CS_2 bileşiği ile ilgili;

I. N.K da 4,48 litre hacim kaplar.

II. 0,2 mol molekül içerir.

III. Oda koşullarında 49 L hacim kaplar.

yargılarından hangileri her zaman doğrudur?

(C = 12, S = 32)

A) Yalnız I

B) Yalnız II

C) I ve II

D) I ve III

E) I, II ve III

11. I. $3,01 \cdot 10^{23}$ tane XY_3 molekülü

II. N.K da 33,6 litre XY_3 molekülü

III. Bir XY_3 molekülü

Yukarıda verilen XY_3 molekülünün kütlelerinin karşılaştırılması hangisinde doğru verilmiştir?

A) I > III > II

B) I > II > III

C) II > I > III

D) III > II > I

E) II > III > I

12. İki farklı kapta bulunan aynı şartlardaki eşit hacimli C_3H_4 ile SO_3 gazları için aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

(H = 1, C = 12, O = 16, S = 32)

A) C_3H_4 ün kütlesi daha azdır.

B) Molekül sayıları aynıdır.

C) Atom sayıları farklıdır.

D) SO_3 ün kütlesi C_3H_4 ün yarısıdır.

E) Kaplardaki basınçlar aynıdır.

www.supersoru.com

Cevaplar :

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