

1.



Yukarıda klor (Cl) elementinin izotoplarının bağıl çokluk-kütle numarası grafiği verilmiştir.

Buna göre, klor (Cl) elementinin ortalama atom kütlesi kaçtır?

- A) 35 B) 35,5 C) 36 D) 36,5 E) 37

2. **Atom kütlesi 40 olan Ca elementi ile ilgili;**

I. Ca'nın bağıl atom kütlesi 40'dur.

II. 1 Ca atomu 40 akb'dir.

III. 1 tane Ca atomu 40 gramdır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

3.

I. 1 gram Fe atomu

II. 56 Da Fe atomu

III. 1 mol Fe atomu

Yukarıda verilen maddelerin kütlelerinin karşılaştırılması hangisinde doğru verilmiştir? (Fe = 56)

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

4.

He'nin atom kütlesi 4 g/mol'dür.

Buna göre,

I. 1 mol He atomu

II. 1 gram He atomu

III. 3 tane He atomu

taneciklerinin kütlelerinin kıyaslanması aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

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

5. S_2O_3 bileşigi ile ilgili aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**?
(O = 16 , S = 32)

- A) 1 tane S_2O_3 112 Da dır.
- B) 1 mol molekül S_2O_3 112 gramdır.
- C) 1 molekül-gramı 112 akb dir.
- D) 0,25 molü 28 gramdır.
- E) 0,2 molünde 1 mol atom bulunur.

6. H_2O molekülü ile ilgili;

- I. 1 tane H_2O molekülü 18 akb dir.
- II. 1 mol H_2O molekülü 18 gramdır.
- III. 1 molekül-gram H_2O 1 mol moleküldür.

verilenlerden hangileri doğrudur?

(H = 1 , O = 16)

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

7. 4,8 gram CH_4 molekülü ile ilgili;

- I. 0,3 moldür.
- II. 3 mol moleküldür.
- III. 1,5 mol atom içerir.

ifadelerinden hangileri doğrudur? (H = 1, C = 12)

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

8. I. 24 gram O atomu içeren SO_3 molekülü

II. 2 mol atom içeren SO_3 molekülü

III. 1 molekül-gram SO_3

Yukarıda verilen SO_3 moleküllerinin mol sayılarının karşılaştırılması hangisinde doğru verilmiştir?

(O = 16, S = 32)

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

9. $4,816 \cdot 10^{23}$ tane H_2 molekülü ile ilgili;

I. 0,8 moldür.

II. 2 mol atom içerir.

III. 1,6 gramdır.

yargılarından hangileri doğrudur? (H = 1)

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

10.

Madde	Kütlesi (g)
I. 0,3 mol NaOH	m_1
II. 1 mol CO_2	m_2
III. 0,05 mol C_3H_4	m_3

Yukarıda verilen maddelerin kütleleri m_1 , m_2 ve m_3 arasındaki ilişki hangisinde doğru verilmiştir?

(H = 1, C = 12, O = 16, Na = 23)

A) $m_2 > m_1 > m_3$

B) $m_2 > m_3 > m_1$

C) $m_1 = m_2 > m_3$

D) $m_3 > m_2 > m_1$

E) $m_1 > m_2 = m_3$

11. 0,4 mol $CuSO_4 \cdot 5H_2O$ bileşiği kaç gram H_2O molekülü içerir? ($H_2O = 18$)

A) 9

B) 18

C) 27

D) 36

E) 72

12. Aynı koşullarda bulunan gazların eşit hacimlerinde eşit sayıda molekül bulunur.

Yukarıda verilen hipotezi ortaya atan bilim insanı aşağıdakilerden hangisidir?

A) Dalton

B) Thomson

C) Avogadro

D) Rutherford

E) Boyle Mariotte

www.supersoru.com

Cevaplar :

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