

SINIF Saf Maddeler

1.

Açıklamalar

- Aynı tür atomlardan oluşan saf maddedir.
- Farklı tür atomlar içeren saf maddedir.
- Proton sayısı elektron sayısına eşit atomdur.

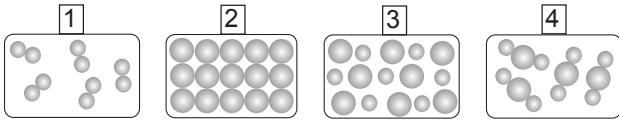
Kavramlar

- * Bileşik
- * Nötr
- * Element
- * İyon

Verilen açıklamalar ve kavramlar eşleştirildiğinde hangi kavram açıkta kalır?

- A) Nötr B) Element
C) İyon D) Bileşik

2.



Verilen modellerden hangileri elementi temsil etmektedir?

- A) Yalnız 2 B) 1 ve 2 C) 2 ve 3 D) 3 ve 4

3. • Saf maddedir.
• Farklı ki atomlu molekülleri bulunur.

Verilen bilgiler aşağıdaki kavramlardan hangisine aittir?

- A) Bileşik B) Karışım
C) Atom D) Element

4. I. Element sembolleri tüm dünyada ortaktır.
II. Atomik ya da molekül yapıda olabilirler.
III. Atomik ve molekül yapıda olanlar formüllerle gösterilir.

Verilen bilgilerden hangileri elementler için doğrudur?

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

5. Tabloda bazı elementlerin adları ve karşılarında sembolleri verilmiştir.

Elementin Adı	Sembolü
I	P
Kalsiyum	II
III	F

Buna göre tabloda boşluklara aşağıdakilerden hangileri gelmelidir?

- | | I | II | III |
|----|----------|----|--------|
| A) | Potasyum | K | Fosfor |
| B) | Fosfor | K | Flor |
| C) | Fosfor | Ca | Flor |
| D) | Potasyum | Ca | Fosfor |

6.

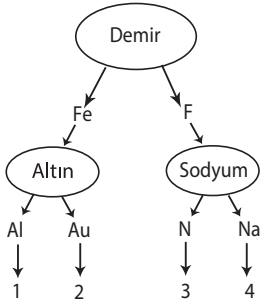
Na Sodyum	1	2	K Kalsiyum
S Kükürt	3	4	B Berilyum

Tabloda, element ve sembolleri ile ilgili verilen bilgilerden hangileri yanlıştır?

- A) 1 ve 4 B) 1 ve 3
C) 2 ve 3 D) 2 ve 4

Saf Maddeler

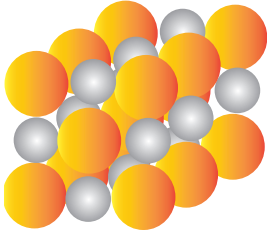
7.



Şemada yer alan elementlerin sembollerini takip eden bir öğrenci, doğru çıkışa hangi numaradan ulaşmıştır?

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

8.



- I. İki farklı atomdan oluşur.
II. Saf maddedir.
III. Kendini oluşturan atomların özelliklerini taşır.
IV. Formülle gösterilir.

Şekilde modeli verilen madde ile ilgili ifadelerden hangileri doğrudur?

- A) I ve II B) I, II ve IV
C) I, II ve III D) I, II, III ve IV

9.

Bileşik	Formül
Amonyak	CH ₄
Kükürtdioksit	NH ₃
Metan	CaO
Kalsiyum oksit	CO ₂
Karbonmonoksit	CO
	SO ₂

Verilen bileşikler ile formüller eşleştirildiğinde hangi formül açığa kalır?

- A) CO₂ B) CaO C) SO₂ D) CH₄

10. Neriman Öğretmen, OH⁻ iyonunu örnek olarak vermiştir.

- Fırat : Anyondur.
Damla: Çok atomlu iyondur.
Deniz : Katyondur.
Doruk : O ve H atomlarını barındırır.

Buna göre, öğrencilerden hangisi OH⁻ iyonu ile ilgili yanlış bilgi vermiştir?

- A) Fırat B) Damla
C) Deniz D) Doruk

11.

Bileşik	Kaç tür atom	Bileşiği oluşturan atom sayısı
CO ₂	2	K
NH ₃	L	4
HCl	2	M
SO ₂	2	N

Tabloda, K,L,M ve N ile gösterilen boşluklara aşağıdakilerden hangisi yazılmalıdır?

	K	L	M	N
A)	3	2	2	3
B)	2	3	3	2
C)	3	3	2	3
D)	2	2	3	3

12. • Yapısında 5 tane atom bulunur.
• İki farklı türde atom içerir.
• Katyondur.

Özellikleri verilen iyonun formülü aşağıdakilerden hangisi olabilir?

- A) NH₄⁺ B) SO₄⁻² C) PO₄⁻³ D) Al⁺³