



Adı Soyadı :
Numarası :

Aldığı Not :

1. Aşağıdaki maddelerin kütlece birleşme oranlarını karşlarına yazınız?

CO ₂ (C:12,O:16)		SO ₂ (S:32,O:16)		NO ₂ (C:14,O:16)		CaO (Ca:20,O:16)		H ₂ O (H:1,O:16)	
--------------------------------	--	--------------------------------	--	--------------------------------	--	---------------------	--	--------------------------------	--

2. Aşağıdaki maddeler katlı oranlar yasasına uyar mı? Uyarsa katlı oranları nedir?

Madde	NO/NO ₂	Co/ CO ₂	NO ₂ / SO ₂	NO ₂ /N ₂ O ₄	C ₃ H ₆ /C ₂ H ₄
Katlı oranı					

3. Aşağıdaki tepkimeyle ilgili olarak yapılan yorumlardan hangisi yanlıştır?

$N_{2(g)} + 3H_{2(g)} \rightarrow 2NH_{3(g)}$ tepkimesi gereği; 10 litre N₂ harcandığına göre, aynı şartlarda;

Kaç liter H ₂ harcanır		Kaç litre NH ₃ oluşur	
-----------------------------------	--	----------------------------------	--

4. Aşağıdaki atom ve iyonların katman elektron dağılımını yapıp, değerlik elektron sayısını ve ilgili atomların grup numarasını bulunuz?

Element	Katman elektron dağılımı	Değerlik elektron sayısı	Grup numarası
₁₁ Na			
₁₉ K			
₂₀ Ca ⁺²			
₃₆ Kr			
₈₈ Ra			

5. Aşağıdaki atom ve iyonların oluşturduğu bileşiklerin formülünü yazınız?

Element	O ⁻	S ⁻²	N ⁻³	CH ₃ COO ⁻	PO ₄ ⁻³
₁₁ Na					
₁₃ Al					

6. Aşağıdaki iyonların oluşturduğu bileşiklerin formülünü yazınız?

Element	OH^-	S^{2-}	N^{3-}	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	SO_4^{2-}
NH_4^+					
Cu^{+1}					

7. Aşağıdaki bileşik formüllerinde belirtilen ilgili atomların yükseltgenme basamaklarını bulunuz?

Bileşik	NaClO	NaClO_2	NaClO_3	NaClO_4	$\text{Fe}(\text{ClO}_3)_3$
İlgili element (Cl)					

8. Aşağıda verilen bileşikleri isimlendiriniz?

Bileşik	NaClO	NaClO_2	NaClO_3	NaClO_4	$\text{Fe}(\text{ClO}_3)_3$
isimlendirme					

9. Aşağıda verilen bileşikleri isimlendiriniz?

Bileşik	FeSO_4	Cu_2Cl_2	NH_4NO_3	$\text{CuSO}_4 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$	SF_6
isimlendirme					

10. Aşağıda verilen atom ve moleküllerin değerlik elektronlarının lewis yapısını gösteriniz?

madde	${}_4\text{Be}$	${}_7\text{N}$	${}_8\text{O}$	NH_3 (${}_7\text{N}$, ${}_1\text{H}$)	NaCl (${}_{11}\text{Na}$, ${}_{17}\text{Cl}$)
Lewis yapısı					