

1. Bakır(II) sülfat ( $\text{CuSO}_4$ ) bileşigiden saf bakır (Cu) metali elde etmek için bu maddenin sulu çözeltisine çinko (Zn) çubuk batırıldığında Zn üzerinde Cu toplanır.

**Bu olayla ilgili,**

- I. Zn metali,  $\text{CuSO}_4$  çözeltisinde çözünmüştür.
- II. Çinko ile çözeltideki  $\text{Cu}^{2+}$  iyonları arasında etkileşim olur.
- III. Kimyasal değişim olur.

**yargılardan hangileri doğrudur?**

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

2. I. Zeytinyağınından sabun elde edilmesi  
II. Buzun erimesi  
III. Şekerin suda çözünmesi  
**olaylarından hangilerinde yalnızca fiziksel değişme olmuştur?**

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

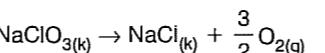
3.  $X + Y \rightarrow Z$   
**tepkimesindeki maddelerle ilgili,**  
I. X ve Y elementtir.  
II. Z birektir.  
III. X ve Y dahi basit maddelere ayırtılabilir.  
**yargılardan hangileri kesinlikle doğrudur?**

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

4. I.  $\text{H}_2\text{O}$  nun elektrolizi  
II. Kömürün yanması  
III.  $\text{HgO}$  nun ısıyla parçalanması  
**olaylarından hangilerinin sonucunda element elde edileceği kesindir?**

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

5. Sodyum klorat ( $\text{NaClO}_3$ ) ısıtıldığında,



denklemine göre parçalanıyor.

**Buna göre,**

- I. Fiziksel olaydır.
- II. NaCl ve  $\text{O}_2$  elementtir.
- III.  $\text{NaClO}_3$  bileşiktir.

**yargılardan hangileri doğrudur?**

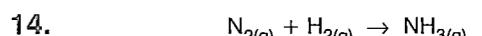
- A) Yalnız I      B) Yalnız II      C) Yalnız III  
D) I ve II      E) I, II ve III

9. I. Yemek tuzunun suda çözünmesi  
II. Tuzlu suyun elektroliz edilmesi  
III. Tuzlu sudan suyun buharlaştırılması  
**işlemlerinden hangilerinde maddenin kimyasal özellikleri değişir?**

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

13. I. Petrolün oluşumu  
II. Sodyumun elektron vermesi  
III. İyodun sublimleşmesi  
**olaylarından hangileri kimyasal değişmedir?**

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



**tepkime denklemi için,**

- I.  $\text{NH}_3$  molekülleri 4 er atomludur.
- II. Heterojen (tepkimedeki maddelerin fiziksel hâlleri farklı) bir tepkimedir.
- III.  $\text{H}_2$  nin kat sayısı n olacak şekilde denkleştirilirse,  $\text{NH}_3$  ün kat sayısı  $\frac{2n}{3}$  olur.

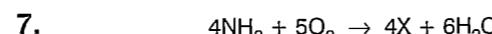
**yargılardan hangileri doğru olur?**

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

6. I. Civa(II) oksit  $\xrightarrow{\text{ISI}}$  Civa + Oksijen gazı  
II. Çinko + Gümüş nitrat  $\rightarrow$  Çinko nitrat + Gümüş  
III. Su  $\xrightarrow{\text{Elektroliz}}$  Hidrojen + Oksijen

**olaylarıyla ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlışdır?**

- A) I. olayda civa ve oksijen elde edilmişdir.
- B) II. olayda gümüş elde edilmiştir.
- C) III. olay elektrik enerjisi ile gerçekleşir.
- D) Üç olayda da kimyasal değişim olur.
- E) I. olayda yalnız fiziksel değişim olur.



**denkleminde yer alan X bileşiği aşağıdakilerden hangisidir?**

- A) NO      B)  $\text{NO}_2$       C)  $\text{N}_2\text{O}_4$       D)  $\text{HNO}_2$       E)  $\text{HNO}_3$

8. Aşağıdaki işlemlerden hangisinde kimyasal değişim olmaz?

- A) Suyun elektrolizi
- B)  $\text{KClO}_3$  in ısıyla  $\text{KCl}$  ve  $\text{O}_2$  ye ayrışması
- C) Demir tozunun kükürt tozundan mıknatıslı ayrılması
- D) Tuzlu suyun elektrolizi
- E)  $\text{CaCO}_3$  in ısıyla  $\text{CaO}$  ve  $\text{CO}_2$  ye ayrışması

10. I. Süten tereyağı elde edilmesi  
II.  $\text{KCIO}_3$  katisından  $\text{O}_2$  elde edilmesi  
III. Suyun elektroliz edilmesi  
**işlemlerinden hangilerinde maddenin kimyasal özellikleri değişmez?**

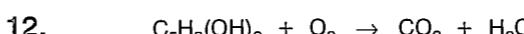
- A) Yalnız I      B) Yalnız II      C) Yalnız III  
D) I ve II      E) I, II ve III

#### 11. Tepkime Denklemi

- |  |                            |
|--|----------------------------|
| I. $\text{NH}_{(\text{g})} + \text{HCl}_{(\text{g})} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}$   | Türü                       |
| II. $\text{HCl}_{(\text{aq})} + \text{NaOH}_{(\text{aq})} \rightarrow \text{NaCl}_{(\text{aq})} + \text{H}_2\text{O}$                          | Nötrleşme                  |
| III. $\text{Cu}^{2+}_{(\text{aq})} + \text{Zn}^{\circ}_{(\text{k})} \rightarrow \text{Cu}^{\circ}_{(\text{k})} + \text{Zn}^{2+}_{(\text{aq})}$ | Yükseltgenme<br>İndirgenme |

**Yukarıda verilen tepkimelere ait sınıflandırmaların hangileri doğrudur?**

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

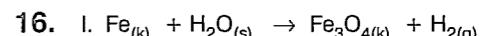


**tepkimesi  $\text{C}_5\text{H}_8(\text{OH})_2$  nin kat sayısı 1 alınarak denkleştirildiğinde  $\text{H}_2\text{O}$  nun kat sayısı kaç olur?**

- A) 5      B) 4      C) 3      D) 2      E) 1

15. Aşağıdaki tepkimelerden hangisi homojen (tepkimedeki maddelerin tamamı aynı fazlı) dir?

- A)  $\text{H}_{2(\text{g})} + \frac{1}{2} \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{H}_2\text{O}_{(\text{s})}$   
B)  $\text{C}_{(\text{k})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{CO}_{2(\text{g})}$   
C)  $\text{KCIO}_{3(\text{k})} \rightarrow \text{KCl}_{(\text{k})} + \frac{3}{2} \text{O}_{2(\text{g})}$   
D)  $\text{HCl}_{(\text{g})} + \text{NH}_{3(\text{g})} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}_{(\text{k})}$   
E)  $\text{N}_{2(\text{g})} + 3\text{H}_{2(\text{g})} \rightarrow 2\text{NH}_{3(\text{g})}$



- II.  $\text{CH}_3\text{OH}_{(\text{s})} + \text{O}_{2(\text{g})} \rightarrow \text{CO}_{2(\text{g})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{g})}$   
III.  $\text{Zn}_{(\text{k})} + \text{NaOH}_{(\text{suda})} \rightarrow \text{Na}_2\text{ZnO}_2_{(\text{suda})} + \text{H}_{2(\text{g})}$

**tepkimeleri denkleştirildiğinde, hangilerinde ürünlerin kat sayıları toplamı reaktiflerin kat sayıları toplamından küçük olur?**

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