

## Kimyasal Değişimler - Kimyasal Tepkime Türleri Testi

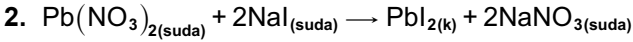


Tepkimesi ile ilgili;

- I. Redoks tepkimesidir.
- II. C yükseltgenmiştir.
- III.  $HNO_3$  yükseltgendir.

**İfadelerinden hangileri doğrudur?**

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



tepkimesiyle ilgili olarak;

- I. Çözünme - çökeltme tepkimesidir.
- II. Net iyon denklemi  
 $Pb_{(suda)}^{2+} + 2I_{(suda)}^- \rightarrow PbI_{2(k)}$  şeklindedir.
- III. Yer değiştirme reaksiyonudur.

**yargılarından hangileri doğrudur?**

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

3. **Aşağıdakilerden hangisi sentez tepkimesidir?**

- A)  $HCl + KOH \rightarrow KCl + H_2O$   
B)  $H_2 + Br_2 \rightarrow 2HBr$   
C)  $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$   
D)  $C_3H_8 + 5O_2 \rightarrow 3CO_2 + 4H_2O$   
E)  $Na_2ZnO_2 + H_2 \rightarrow Zn + 2NaOH$

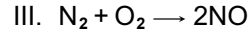
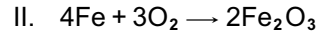
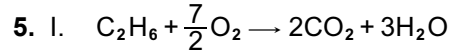
4. Oda koşullarında saf X, Y ve Z maddeleri ile ilgili;

- X tüm asitlerle tepkime veriyor.
- Y hem asit hem de bazlarla tepkime veriyor.
- Z asitlerle ve bazlarla tepkime vermiyor.

bilgileri veriliyor.

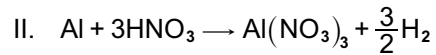
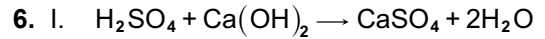
**Buna göre X, Y ve Z maddeleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?**

	<u>X</u>	<u>Y</u>	<u>Z</u>
A)	Ca	Al	He
B)	Mg	Zn	Na
C)	Cu	Na	Cu
D)	Ag	Zn	Cu
E)	Zn	K	He



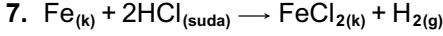
**Verilenlerden hangileri ekzotermik bir tepkimedir?**

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



**Tepkimeleriyle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi söylenemez?**

- A) I. tepkime asit - baz tepkimesidir.  
B) II. tepkime metal - asit tepkimesidir.  
C) Her iki tepkimede de tuz oluşur.  
D) I. tepkimede  $Ca(OH)_2$  yükseltgenmiştir.  
E) II. tepkime bir redoks tepkimesidir.



tepkimesi kendiliğinden gerçekleşmektedir.

**Buna göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?**

- A) Fe metali  $\text{H}^+$  iyonundan aktiftir.
- B) İndirgenme - yükseltgenme tepkimesidir.
- C) Analiz tepkimesidir.
- D) Heterojen bir tepkimedir.
- E) Fe yükseltgenmiştir.

8. **Aşağıdakilerden hangisi nötrleşme tepkimesi değildir?**

- A)  $\text{NH}_{3(g)} + \text{HCl}_{(g)} \rightarrow \text{NH}_4\text{Cl}_{(k)}$
- B)  $\text{HNO}_{3(suda)} + \text{KOH}_{(suda)} \rightarrow \text{KNO}_{3(suda)} + \text{H}_2\text{O}_{(s)}$
- C)  $\text{HCl}_{(suda)} + \text{NaOH}_{(suda)} \rightarrow \text{NaCl}_{(suda)} + \text{H}_2\text{O}_{(s)}$
- D)  $\text{H}_2\text{SO}_{4(suda)} + \text{Mg}(\text{OH})_{2(suda)} \rightarrow \text{MgSO}_{4(suda)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(s)}$
- E)  $3\text{HBr}_{(suda)} + \text{Al}(\text{OH})_{3(suda)} \rightarrow \text{AlBr}_{3(suda)} + 3\text{H}_2\text{O}_{(s)}$

9. **Aşağıdakilerin hangisinde tepkime sonucunda tuz oluşmaz?**

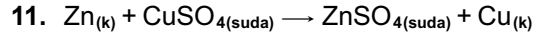
- A)  $\text{Mg} + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2$
- B)  $\text{HClO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaClO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- C)  $\text{Na} + \text{HCl} \rightarrow \text{NaCl} + \frac{1}{2}\text{H}_2$
- D)  $\text{K} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{KOH} + \frac{1}{2}\text{H}_2$
- E)  $\text{KCl} + \text{O}_2 \rightarrow \text{KClO}_3$

10.

- I.  $2\text{HF}_{(suda)} + \text{Mg}(\text{OH})_{2(suda)} \rightarrow \text{MgF}_{2(suda)} + 2\text{H}_2\text{O}_{(s)}$
- II.  $\text{CH}_3\text{COOH}_{(suda)} + \text{NaOH}_{(suda)} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa}_{(suda)} + \text{H}_2\text{O}_{(s)}$
- III.  $\text{AgNO}_{3(suda)} + \text{KI}_{(suda)} \rightarrow \text{AgI}_{(k)} + \text{KNO}_{3(suda)}$

**Verilenlerden hangileri asit - baz tepkimesidir?**

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



tepkimesiyle ilgili;

- I. Zn iki elektron vererek yükseltgenir.
- II.  $\text{Cu}^{2+}$  indirgendir.
- III. Zn,  $\text{Cu}^{2+}$ 'den daha aktiftir.

**ifadelerinden hangileri doğrudur?**

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

12. **Aşağıdaki tepkimelerden hangisinin türü yanlış ve rilmıştır?**

	Tepkime	Türü
A)	$\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$	İndirgenme - yükseltgenme
B)	$\text{NaCl} \rightarrow \text{Na} + \frac{1}{2}\text{Cl}_2$	Analiz
C)	$\text{Mg} + 2\text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow (\text{CH}_3\text{COO})_2\text{Mg} + \text{H}_2$	Yer değiştirme
D)	$\text{N}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{NO}$	Yanma
E)	$\text{HBr} + \text{KOH} \rightarrow \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$	İndirgenme - yükseltgenme