

## Kimyasal Değişimler - Kimyasal Tepkime Türleri Testi

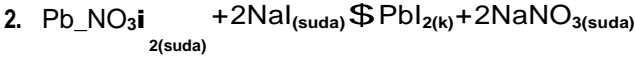


Tepkimesi ile ilgili;

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

ifadelerinden 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  $Pb^{2+} + 2I^- \rightarrow PbI_2$  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)  $Na_2ZnO_2 + H_2 \rightarrow Zn + 2NaOH$

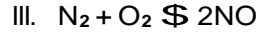
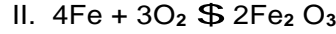
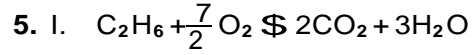
4. Oda koşullarında saf X, Y ve Z maddeleri ile ilgili;

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

bilgileri veriliyor.

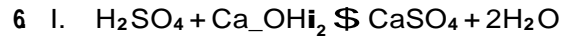
Buna göre X, Y ve Z maddeleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?

	<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



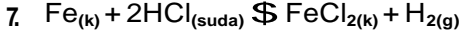
Verilenlerden hangileri ekzotermik bir tepkimedir?

- 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  $H^+$  iyonundan aktiftir.
- B) İndirgenme - yükseltgenme tepkimesidir.
- C) Analiz tepkimesidir.
- D) Heterojen bir tepkimedir.
- E) Fe yükseltgenmiştir.

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

- A)  $NH_{3(g)} + HCl_{(g)} \rightarrow NH_{4Cl(k)}$
- B)  $HNO_{3(suda)} + KOH_{(suda)} \rightarrow KNO_{3(suda)} + H_2O_{(suda)}$
- C)  $HCl_{(suda)} + NaOH_{(suda)} \rightarrow NaCl_{(suda)} + H_2O_{(suda)}$
- D)  $H_2SO_{4(suda)} + Mg(OH)_2_{(suda)} \rightarrow MgSO_{4(suda)} + 2H_2O_{(suda)}$
- E)  $3HBr_{(suda)} + Al(OH)_3_{(suda)} \rightarrow AlBr_{3(suda)} + 3H_2O_{(suda)}$

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

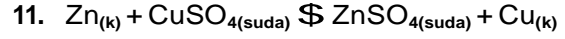
- A)  $Mg + 2HNO_3 \rightarrow Mg(NO_3)_2 + H_2$
- B)  $HClO_4 + NaOH \rightarrow NaClO_4 + H_2O$
- C)  $Na + HCl \rightarrow NaCl + \frac{1}{2}H_2$
- D)  $K + H_2O \rightarrow KOH + \frac{1}{2}H_2$
- E)  $KCl + O_2 \rightarrow KClO_3$

10.

- I.  $2HF_{(suda)} + Mg(OH)_2_{(suda)} \rightarrow MgF_{2(suda)} + 2H_2O_{(suda)}$
- II.  $CH_3COOH_{(suda)} + NaOH_{(suda)} \rightarrow CH_3COONa_{(suda)} + H_2O_{(suda)}$
- III.  $AgNO_{3(suda)} + KI_{(suda)} \rightarrow AgI_{(k)} + KNO_{3(suda)}$

**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.  $Cu^{2+}$  indirgendir.
- III. Zn,  $Cu^{2+}$  '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)	$C + O_2 \rightarrow CO_2$	İndirgenme - yükseltgenme
B)	$NaCl \rightarrow Na + \frac{1}{2}Cl_2$	Analiz
C)	$Mg + 2CH_3COOH \rightarrow (CH_3COO)_2Mg + H_2$	Yer değiştirme
D)	$N_2 + O_2 \rightarrow 2NO$	Yanma
E)	$HBr + KOH \rightarrow KBr + H_2O$	İndirgenme - yükseltgenme