

1. I. $\text{AlCl}_3(\text{suda}) + 3\text{KOH}(\text{suda}) \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3(\text{k}) + 3\text{KCl}(\text{suda})$
II. $\text{H}_2\text{O}_2(\text{suda}) + 2\text{Fe}^{2+}(\text{suda}) + 2\text{H}^+(\text{suda}) \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}(\text{s}) + 2\text{Fe}^{3+}(\text{suda})$
III. $\text{HBrO}(\text{suda}) + \text{NaOH}(\text{suda}) \rightarrow \text{NaBrO}(\text{suda}) + \text{H}_2\text{O}(\text{s})$

Yukarıda verilen tepkimelerin türleri hangi seçenekte doğru verilmiştir?

I	II	III
A) Çökelme	Redoks	Nötrleşme
B) Redoks	Nötrleşme	Analiz
C) Sentez	Redoks	Nötrleşme
D) Nötrleşme	Redoks	Çökelme
E) Çökelme	Nötrleşme	Redoks

2. Aşağıdaki tepkimelerden hangisi yavaş yanmaya örnektir?

- A) Mazotun yanması
B) Kolonyanın yanması
C) Fitolin yanması
D) Bakır telin oksitlenmesi
E) Grizu patlaması

3. $2\text{NaOH}(\text{suda}) + \text{FeCl}_2(\text{suda}) \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2(\text{k}) + 2\text{NaCl}(\text{suda})$

tepkimesine göre;

I. Net iyon denklemi, $\text{Fe}^{2+}(\text{suda}) + 2\text{OH}^-(\text{suda}) \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2(\text{k})$ şeklindedir.

II. Seyirci iyonlar Na^+ , Cl^- 'dir.

III. Yer değiştirme tepkimesidir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

4. $\text{Bi}_2\text{S}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{H}_3\text{BiO}_4 + \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$

tepkimesine göre indirgen ve yükseltgen maddeler hangi seçenekte doğru verilmiştir?

	İndirgen	Yükseltgen
A)	HNO_3	Bi_2S_3
B)	Bi_2S_3	HNO_3
C)	Bi_2S_3	Bi_2S_3
D)	HNO_3	H_3BiO_4
E)	H_3BiO_4	H_2SO_4

5. Aşağıdaki verilen tepkimelerden hangisi redoks tepkimesi değildir?

- A) $\text{NO} + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow \text{NO}_2$
B) $\text{Ag} + 2\text{HNO}_3 \rightarrow \text{AgNO}_3 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
C) $\text{CaCO}_3 \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$
D) $2\text{Na} + \text{MgBr}_2 \rightarrow 2\text{NaBr} + \text{Mg}$
E) $\text{KClO}_3 \rightarrow \text{KCl} + \frac{3}{2}\text{O}_2$

6. CH_3COOH ile KOH 'ın tepkimesinden CH_3COOK ile H_2O oluşmaktadır.

Buna göre,

I. Nötrleşme tepkimesi gerçekleşmiştir.

II. Tepkimenin denklemi

$\text{CH}_3\text{COOH} + \text{KOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOK} + \text{H}_2\text{O}$ şeklindedir.

III. KOH elektron almıştır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

7. Aşağıdaki maddelerden hangisi oksijenle tepkime vermez? $_{6}C$, $_{7}Ni$

- A) C B) CO C) NO
D) NO₂ E) N₂O₅

8. Aşağıdaki tepkimelerden hangisi çökelme tepkimesi değildir?

- A) $3HCl_{(suda)} + Al_{(OH)}_{3(suda)} \rightarrow AlCl_{3(suda)} + 3H_2O_{(s)}$
B) $Pb_{(NO_3)}_{2(suda)} + 2Kl_{(suda)} \rightarrow Pbl_{2(k)} + 2KNO_{3(suda)}$
C) $FeCl_{2(suda)} + 2NaOH_{(suda)} \rightarrow Fe_{(OH)}_{2(k)} + 2NaCl_{(suda)}$
D) $Ba_{(ClO_4)}_{2(suda)} + Na_2S_{(suda)} \rightarrow BaS_{(k)} + 2NaClO_{4(suda)}$
E) $Ca_{(NO_3)}_{2(suda)} + Na_2CO_{3(suda)} \rightarrow CaCO_{3(k)} + 2NaNO_{3(suda)}$

9. $Na_{(k)} + H_2O_{(s)} \rightarrow NaOH_{(suda)} + \frac{1}{2}H_{2(g)}$

tepkimesi ile ilgili;

- I. İndirgenme-yükseltgenme tepkimesidir.
II. Oluşan çözelti turnusol kağıdını maviye boyar.
III. Kimyasal bir olaydır.
IV. Na yükseltgendir.

bilgilerinden hangileri doğrudur?

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

10. I. Kömürün yanması
II. Metallerin asitte çözünmesi
III. Suyun elektrolizi
IV. K metalinin su ile H₂ açığa çıkarması
V. O₂ gazının suda çözünmesi

Olaylarından kaç tanesi indirgenme-yükseltgenme tepkimesidir?

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

11. I. Havadan ağır olma
II. Yanıcı olmama
III. Zehirsiz olma

Yukarıda verilenlerden hangileri yangın söndürücü olarak kullanılan bir maddede bulunması gereken özelliklerdendir?

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

12. I. $BaCl_{2(suda)} + Na_2SO_{4(suda)} \rightarrow BaSO_{4(k)} + 2NaCl_{(suda)}$
II. $HNO_{3(suda)} + NaOH_{(suda)} \rightarrow NaNO_{3(suda)} + H_2O_{(s)}$

tepkimeleriyle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır

- A) I. tepkime çökelme tepkimesidir.
B) I. tepkimenin net iyon denklemi;
 $Ba_{(suda)}^{2+} + SO_{4(suda)}^{2-} \rightarrow BaSO_{4(k)}$ şeklindedir.
C) II. tepkimenin net iyon denklemi;
 $H_{(suda)}^+ + OH_{(suda)}^- \rightarrow H_2O_{(s)}$ şeklindedir.
D) I. tepkime fiziksel, II. tepkime kimyasaldır.
E) Her iki tepkimede de yer değiştirme olur.