

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) Çökeltme	Redoks	Nötrleşme	Analiz
B) Redoks	Nötrleşme	Analiz	Çökeltme
C) Sentez	Redoks	Nötrleşme	Çökeltme
D) Nötrleşme	Redoks	Çökeltme	Redoks
E) Çökeltme	Nötrleşme	Redoks	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? (₆C, ₇N)

- A) C B) CO C) NO
D) NO₂ E) N₂O₅

8. Aşağıdaki tepkimelerden hangisi çökeltme tepkimesi değildir?

- A) $3\text{HCl}_{(\text{suda})} + \text{Al}(\text{OH})_{3(\text{suda})} \rightarrow \text{AlCl}_{3(\text{suda})} + 3\text{H}_2\text{O}_{(\text{s})}$
B) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_{2(\text{suda})} + 2\text{KI}_{(\text{suda})} \rightarrow \text{PbI}_{2(\text{k})} + 2\text{KNO}_{3(\text{suda})}$
C) $\text{FeCl}_{2(\text{suda})} + 2\text{NaOH}_{(\text{suda})} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_{2(\text{k})} + 2\text{NaCl}_{(\text{suda})}$
D) $\text{Ba}(\text{ClO}_4)_{2(\text{suda})} + \text{Na}_2\text{S}_{(\text{suda})} \rightarrow \text{BaS}_{(\text{k})} + 2\text{NaClO}_{4(\text{suda})}$
E) $\text{Ca}(\text{NO}_3)_{2(\text{suda})} + \text{Na}_2\text{CO}_{3(\text{suda})} \rightarrow \text{CaCO}_{3(\text{k})} + 2\text{NaNO}_{3(\text{suda})}$

9. $\text{Na}_{(\text{k})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{s})} \rightarrow \text{NaOH}_{(\text{suda})} + \frac{1}{2}\text{H}_{2(\text{g})}$

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?

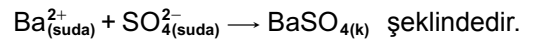
- A) Yalnız II B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III

12. I. $\text{BaCl}_{2(\text{suda})} + \text{Na}_2\text{SO}_{4(\text{suda})} \rightarrow \text{BaSO}_{4(\text{k})} + 2\text{NaCl}_{(\text{suda})}$
II. $\text{HNO}_{3(\text{suda})} + \text{NaOH}_{(\text{suda})} \rightarrow \text{NaNO}_{3(\text{suda})} + \text{H}_2\text{O}_{(\text{s})}$

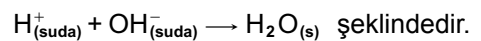
tepkimeleriyle ilgili olarak aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

A) I. tepkime çökeltme tepkimesidir.

B) I. tepkimenin net iyon denklemi;



C) II. tepkimenin net iyon denklemi;



D) I. tepkime fiziksel, II. tepkime kimyasaldır.

E) Her iki tepkimede de yer değiştirme olur.