

1. Aşağıdaki reaksiyonların türlerine göre sınıflandırma-
lardan hangisi yanlıştır?

Reaksiyon	Türü
A) $\text{CH}_4 + 2\text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	Yanma
B) $\text{C}_2\text{H}_4 + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{CO}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$	Yanma
C) $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow 2\text{HCl}$	Redoks
D) $\text{HCl} + \text{KOH} \rightarrow \text{KCl} + \text{H}_2\text{O}$	Asit - Baz
E) $\text{CaCO}_3 + \text{İş} \rightarrow \text{CaO} + \text{CO}_2$	Çözünme - çökelme

2. I. $\text{C} + \text{O}_2 \rightarrow \text{CO}_2$
II. $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{H}_2$
III. $\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$

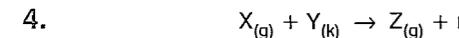
Yukarıdaki tepkimelerin hangileri yükseltgenme – in-
dirgenme tepkimesidir?

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

3. I. $\text{NH}_3 + \text{HNO}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{NO}_3$
II. $\text{HBr} + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaBr}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
III. $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ba}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{BaSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$

Yukarıdaki reaksiyonlardan hangileri nötrleşme reak-
siyonudur?

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



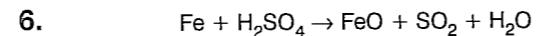
denklemiyle ilgili,

- I. Z bileşiği X ve Y nin gösterdiği özellikleri gösterir.
II. X ve Z maddelerinin fiziksel hâlleri aynıdır.
III. İş açığa çıkar.

İfadelerinden hangileri doğrudur?

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

5. I. $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$
II. $\text{C}_4\text{H}_{10} + \frac{13}{2}\text{O}_2 \rightarrow 4\text{CO}_2 + 5\text{H}_2\text{O}$
III. $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- Yukarıdaki tepkimelerden hangileri yükseltgenme – in-
dirgenme tepkimesidir?
- A) Yalnız I B) I ve II C) I ve III
D) II ve III E) I, II ve III

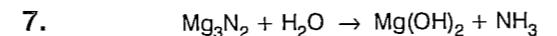


denklemine göre,

- I. Fe yükseltgenmiştir.
II. Fe elektron vererek FeO bileşğini oluşturmuştur.
III. Polimerleşme tepkimesidir.

yargılardan hangileri doğrudur?

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



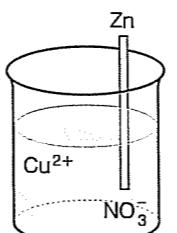
tepkime denklemi en küçük tam sayılarla denkleştirilirse, H_2O nun kat sayısı kaç olur?

- A) 1 B) 2 C) 3 D) 4 E) 6

8. Şekildeki sistemde zamanla Zn^{2+} iyonu sayısı artarken, Cu^{2+} iyon sayısı azalıyor.

Buna göre,

- I. Zn yükseltgenmiştir.
II. Kimyasal değişim meydana gelir.
III. Cu^{2+} elektron almıştır.



yargılardan hangileri doğrudur?

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

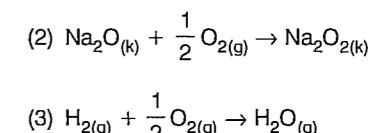
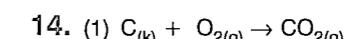
9. I. Hidrojen
II. Oksijen
III. Su

Kimyasal maddelerinden hangileri hiç bir kimyasal yolla daha basit maddelere ayrışmaz?

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

13. Aşağıdaki tepkimelerden hangisi gerçekleşemez?

- A) $\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow$ B) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaOH} \rightarrow$
C) $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{Na} \rightarrow$ D) $\text{NH}_3 + \text{KOH} \rightarrow$
E) $\text{H}_2\text{S} + \text{KOH} \rightarrow$



Oda şartlarında gerçekleşen yukarıdaki reaksiyonlar için aşağıdaki yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) 1 ve 3. tepkimelerde bir bileşik elementlerinden oluşmuştur.
B) Üçünde de sadece fiziksel olay meydana gelir.
C) Üçü de yanma tepkimesidir.
D) 1 ve 2. tepkimelerde maddelerin hâlleri farklıdır.
E) Üçünde de ısı değişimi gerçekleşir.



reaksiyonuyla ilgili,

- I. İndirgenme – yükseltgenme tepkimesidir.
II. Heterojen bir tepkimedir.
III. Cl_2 yükseltgenmiştir.

yargılardan hangileri doğrudur?

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

16. $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ sulu çözeltisine NaI sulu çözeltisi eklendiğinde PbI_2 katısı ve NaNO_3 çözeltisi oluşur.

Buna göre,

- I. Kimyasal bir reaksiyon olmuştur.
II. Çözünme – çökelme tepkimesi olmuştur.
III. Serbest hâldeki Pb^{2+} iyon sayısı azalmıştır.

yargılardan hangileri doğrudur?

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