

1. I. $\text{HI} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{NH}_4\text{I}$
II. $4\text{H}_2\text{O}_2 + \text{PbS} \rightarrow \text{PbSO}_4 + 4\text{H}_2\text{O}$
III. $\text{Sr} + \text{ZnCl}_2 \rightarrow \text{Zn} + \text{SrCl}_2$
IV. $\text{F}_2 + \frac{1}{2}\text{O}_2 \rightarrow \text{OF}_2$

Yukarıdaki tepkimelerden hangilerinde atomlar arasında e^- alış-verişi gerçekleşmez?

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

2. I. $\text{C}_3\text{H}_8(\text{g}) + 5\text{O}_2(\text{g}) \rightarrow 3\text{CO}_2(\text{g}) + 4\text{H}_2\text{O}(\text{s}) + \text{ısı}$
II. $\text{ısı} + 2\text{NH}_3(\text{g}) \rightarrow \text{N}_2(\text{g}) + 3\text{H}_2(\text{g})$

Yukarıda verilen tepkimelerle ilgili, aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

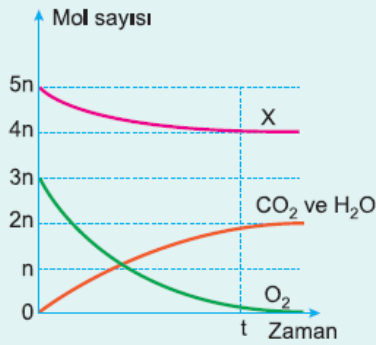
- A) I. tepkime yanma tepkimesidir.
B) II. tepkime endotermiktir.
C) C_3H_8 gazı yakıt olarak kullanılabilir.
D) II. tepkime sentez tepkimesidir.
E) I. tepkime redoks tepkimesidir.

3. $6\text{Cl}^- + \text{X} + 14\text{H}^+ \rightarrow 3\text{Cl}_2 + 2\text{Cr}^{+3} + 7\text{H}_2\text{O}$

tepkimesi ile ilgili aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Bir indirgenme-yükseltgenme tepkimesidir.
B) X, Cr_2O_7 bileşiğidir.
C) Elektron alış-verişi Cl atomu ile Cr atomu arasında gerçekleşmiştir.
D) Cl^- iyonu indirgen maddedir.
E) Asidik ortamda gerçekleşmiştir.

4.



Şekildeki grafiğe göre, gerçekleşen kimyasal tepkime ile ilgili,

- I. X in bir molü 6 mol atom içerir.
II. Bir redoks tepkimesidir.
III. Endotermik bir tepkimedir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

5. I. $Zn + HBr \rightarrow$
II. $Zn + NaOH \rightarrow$
III. $ZnO + NaOH \rightarrow$

Yukarıdaki tepkimelerden hangileri gerçekleştiğinde, H_2 gazı elde edilir?

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

6. $H_2O_2 + 2H^+ + 2X^{+2} \rightarrow 2H_2O + 2X^a$

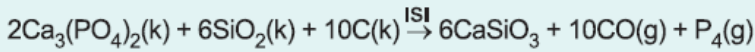
tepkimesi ile ilgili,

- I. X^{+2} iyonu e^- vermiştir.
II. $a = +6$ dir.
III. Redoks tepkimesidir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

7. Fosforun elde edilmesi aşağıdaki gibi verilmektedir.



Buna göre, tepkime ile ilgili,

- I. Heterojen bir tepkimedir.
II. Sentez tepkimesidir.
III. İndirgenme-yükseltgenme tepkimesidir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

8. • $Al(k) + 3HBr(suda) \rightarrow AlBr_3(suda) + \frac{3}{2}H_2(g)$
• $Al(k) + 3NaOH(suda) \rightarrow Na_3AlO_3(suda) + \frac{3}{2}H_2(g)$

Yukarıdaki tepkimelere bakılarak Al katısı için aşağıdaki sınıflandırmalardan hangisini yapmak uygun olur?

- A) Soy metaldir.
B) Amfoter metaldir.
C) Ametaldir.
D) Yükseltgen maddedir.

E) Yarısoy metaldir.

9. 1. $K(k) + H_2O(s) \rightarrow KOH(suda) + \frac{1}{2}H_2(g)$
2. $KOH(suda) + HBr(suda) \rightarrow KBr(k) + H_2O(s)$
3. $KBr(k) + H_2O(s) \rightarrow K^+(suda) + Br^-(suda)$

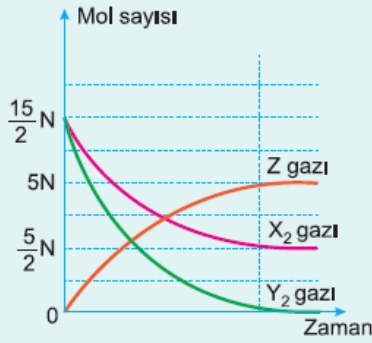
Yukarıdaki zincir tepkimeleri ile ilgili,

- I. 1. tepkime redoks tepkimesidir.
II. 2. tepkime nötrleşme tepkimesidir.
III. 3. tepkime hidroliz tepkimesidir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

10.



Şekildeki grafiğe göre, gerçekleşen kimyasal tepkime ile ilgili,

- I. Tepkime denklemi, $2X_2(g) + 3Y_2(g) \rightarrow 2X_2Y_3(g)$ şeklindedir.
II. Z gazının molekül formülü X_2Y_5 tir.
III. Tepkimenin verimi %100 değildir.
IV. Tepkime heterojen türdendir.
V. Tepkimede e^- alış-verişi gerçekleşmemiştir.

yargılarından hangisi doğrudur?

(X_2 ve Y_2 gazları diatomik moleküllerdir.)

- A) I. B) II. C) III. D) IV. E) V.

11.

- I. $Zn + H_2O \rightarrow$
II. $ZnO + H_2O \rightarrow$
III. $ZnCl_2 + H_2O \rightarrow$

Yukarıdaki suda çözünme tepkimelerinden hangileri gerçekleşmez?

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

12.

I. Ni

II. Al_2O_3

III. ZnO

IV. NaCl

V. CO_2

Yukarıdaki maddelerden hangisi, su ile kimyasal tepkime vererek çözünür?

A) I.

B) II.

C) III.

D) IV.

E) V.

www.supersoru.com

Cevaplar :

1)A, 2)D, 3)B, 4)C, 5)D, 6)E, 7)C, 8)B, 9)B, 10)A, 11)D, 12)E,