

Oksidasyonun Azalması Tepkimeleri Nedir?

Calisma Kagidi

Oksidasyonun azalması elektronları kaybetmektir; indirgeme elektronları kazanmaktır. Redoks tepkimelerinde indirgeyici ajan (e verir) ve oksidleyici ajan (e alır) elektronları degistirir. Her redoks'unda her ikisi vardir.

$$\text{Oksidasyonun azalması durumu} = (\text{proton sayısı}) - \text{te}$$

Sorular

1. $Zn + Cu \rightarrow Zn + Cu$ tepkimesinde Zn

- A) indirgenir
- B) oksidlenir
- C) her ikisi
- D) hicbiri

2. Oksidleyici ajan elektronları

- A) kaybeden
- B) alan
- C) O veren
- D) her zaman oksijen

3. CO'da O'nun oksidasyonun azalması durumu?

- A) 0
- B) 1
- C) 2
- D) +2

4. Yanmada yakıt

- A) oksidlenir
- B) indirgenir
- C) hicbiri
- D) O kaynagi

5. $Fe + O \rightarrow FeO$ tepkimesinde oksidlenen ve indirgenen madde nedir?

6. HSO'un oksidasyonun azalması durumlarını belirleyin.

7. Yanma: $C + O \rightarrow CO$. Redoks mu?

8. Tanımla: Oksidasyonun azalması nedir?

9. Tanımla: Indirgeme nedir?

10. Tanımla: Oksidleyici ajan?

Cevap Anahtari

1. B) oksidlenir - Zn elektronlari kaybeder (0 +2) - oksidlenir.
2. B) alan - Oksidleyici ajan e alir (indirgenir).
3. C) 2 - O genellikle 2; C dengeleme icin +2 olmalı.
4. A) oksidlenir - Yakıt O'ye e kaybeder - oksidlenir (indirgeyicidir).
5. Fe: 0 +3 (3e kaybeder) = oksidlenir O: 0 2 (2e kazanir) = indirgenir Fe indirgeyici ajandır; O oksidleyici ajandır.
6. H: +1 (bilesiklerde her zaman) S: +6 (dengeleme yapilmali: +12 + S + (2)4 = 0) O: 2 (genellikle) Kontrol: +2 + 6 8 = 0
7. C: 0 +4 (oksidlenir) O: 0 2 (indirgenir) Redoks; C indirgeyici, O oksidleyicidir.
8. Elektronlari kaybetmek (veya oksidasyonun azalması durumunda artma).
9. Elektronlari kazanmak (veya oksidasyonun azalması durumunda azalma).
10. Elektronlari alan madde (indirgenir).

Bounlu

Tum kartlar, adim adim cozumler ve AI hoca destegi Notek uygulamasında.
Sinav tarihlerini Promy otomatik hatirlaticiya ceviris.