

Oksidasyonindirgenme Numaralari Nedir?

Calisma Kagidi

Oksidasyonindirgenme numaralari bileşiklerdeki elementlere atanmis ve kac elektronun kaybedildigini veya kazanildigini gosteren sayilardir. Anahtar kurallar: birlesmemis element = 0, oksijen = 2 (genellikle), hidrojen = +1 (bileşiklerde), alkali metaller = +1, toprak alkali metaller = +2, ve notr bir bileşikte toplam = 0.

Sorular

1. NO'de N'nin oksidasyonindirgenme numarasi?

- A) +2
- B) +4
- C) +3
- D) +5

2. SO'de S'nin oksidasyonindirgenme numarasi?

- A) +6
- B) +4
- C) +2
- D) 2

3. KCrO'de Cr'nin oksidasyonindirgenme numarasi?

- A) +3
- B) +4
- C) +6
- D) +7

4. LiH'de H'nin oksidasyonindirgenme numarasi?

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

5. HO'da oksidasyonindirgenme numaralarini atayin.

6. KMnO'te oksidasyonindirgenme numaralarini atayin.

7. NO iyonunda oksidasyonindirgenme numaralarini atayin.

8. Tanimla: Birlesmemis elementlerin oksidasyonindirgenme numarasi?

9. Tanimla: Bileşiklerde hidrojinin oksidasyonindirgenme numarasi?

10. Tanimla: Oksijenin oksidasyonindirgenme numarasi?

Cevap Anahtari

1. C) $+3 - O = 2$. $N + 2(2) = 0$ $N = +4$.
2. A) $+6 - O = 2$. $S + 4(2) = 2$ $S = +6$.
3. C) $+6 - K = +1$, $O = 2$. $2(+1) + 2(Cr) + 7(2) = 0$ $Cr = +6$.
4. B) 1 - LiH bir metal hidrurudur. Metal hidrurlerinde $H = 1$.
5. H +1'dir (bilesikte hidrojen). O 2'dir (bilesikte oksijen). Kontrol: $2(+1) + (2) = 0$ (notr bileşik).
6. K +1'dir (alkali metal). O 2'dir (bilesikte oksijen). Mn: $+1 + Mn + 4(2) = 0$ $Mn = +7$.
7. O 2'dir (bilesikte oksijen). Toplam = yuk: $N + 3(2) = 1$ $N = +5$.
8. Her zaman 0. Ornek: O, N, Fe.
9. +1, metal hidrurleri haric (orn., NaH'de $H = 1$).
10. Genellikle 2, peroksitler (1) ve OF (+2) haric.

Bounlu

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