

Notralizasyon Tepkimesi Nedir?

Calisma Kagidi

Asit + Baz Tuz + Su + Isi. Ornek: $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{HO}$. H ve OH birbirini goturur, su ve notr iyonik bilesik olusturur.

Sorular

- HCl + NaOH urunleri?
A) NaOH + H
B) NaCl + HO
C) Na + HCl
D) Cl + Na
- Notralizasyonun iyon denklemi?
A) $\text{HCl} + \text{OH} \rightarrow \text{Cl} + \text{HO}$
B) $\text{H} + \text{OH} \rightarrow \text{HO}$
C) $\text{Na} + \text{Cl} \rightarrow \text{NaCl}$
D) $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl}$
- Notralizasyon ekzotermik mi?
A) hayir, endotermik
B) evet, isi aciga cikar
C) asidin turune bagli
D) bazin turune bagli
- Antasid ne yaparak calisir?
A) asit ekler
B) H notralizasyonla cikarir
C) mideden kapat
D) suyu tutar
- Notralizasyonu yazin: $\text{HSO} + 2 \text{NaOH} ?$
- $\text{HNO} + \text{Ca(OH)} ?$
- Fazla asidan yanici mide - antasid nasil calisir?
- Tanimla: Notralizasyon nedir?
- Tanimla: Genel denklem?
- Tanimla: Herhangi bir notralizasyonun iyon denklemi?

Cevap Anahtari

1. B) $\text{NaCl} + \text{HO}$ - Asit + baz tuz + su.
2. B) $\text{H} + \text{OH}$ - Cekirdek: $\text{H} + \text{OH}$ (seyirci iyonlari atlanir).
3. B) evet, isi aciga cिकar - Su olusturma enerji aciga cिकarir - ekzotermik.
4. B) H notralizasyonla cिकarir - Antasid bazdir; mide HCl 'sini notralize eder rahatlama.
5. $\text{HSO} + 2 \text{NaOH} \rightarrow \text{NaSO} + 2 \text{HO}$ $2 \text{H} + 2 \text{OH} \rightarrow 2 \text{HO}$
6. $2 \text{HNO} + \text{Ca(OH)} \rightarrow \text{Ca(NO)} + 2 \text{HO}$ Iyonik: $2 \text{H} + 2 \text{OH} \rightarrow 2 \text{HO}$
7. Mide asidi (HCl) + antasid baz (orn. CaCO) tuz + su Notralizasyon H yanma hissini ortadan kaldirir
8. Tuz ve su olusturan asit-baz tepkimesi; isi aciga cिकar.
9. Asit + Baz Tuz + Su + Isi.
10. $\text{H(aq)} + \text{OH(aq)} \rightarrow \text{HO(l)}$.

Bounlu

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