

Asit ve Bazların Özellikleri Nelerdir?

Çalışma Kağıdı

Asit özellikleri: ekşi tat, $\text{pH} < 7$, mavi turnusol kırmızı, metaller ile tepkime. Baz özellikleri: acı tat, kaygan, $\text{pH} > 7$, kırmızı turnusol mavi, asitleri nötrleştirir.

Sorular

- Asitler için DOĞRU olmayan özellik hangisi?
A) Ekşi tat
B) Mavi turnusol kırmızıya döndürür
C) Kaygan hissi
D) Metaller ile tepkime
- $\text{pH} 3$ olan madde
A) Nötr
B) Asidik
C) Bazik
D) Söylenemez
- Asit ve baz karıştırılırsa?
A) Hiçbir şey olmaz
B) Nötrleştirme - tuz + su oluşturur
C) Patlama
D) Katmanlar halinde ayrılır
- Bazlarda mavi olan gösterge hangisi?
A) Fenolftaleyn
B) Metil turuncu
C) Mavi turnusol
D) Tüm
- Bir madde mavi turnusol kağıdını kırmızı yapıyor. Asit mi baz mı?
- Çözelti $\text{pH} 9$, kaygan hissi veriyor. Asidik mi bazik mi?
- Sirke ($\text{pH} 2,4$) ve amonyak ($\text{pH} 11$) - her birini tanı.
- Tanımla: Asitlerin pH aralığı nedir?
- Tanımla: Bazların pH aralığı nedir?
- Tanımla: Asitler ve bazlar elektrik iletir mi?

Cevap Anahtari

1. C) Kaygan hissi - Kaygan hissi bazların özelliğidir, asitlerin değil.
2. B) Asidik - pH $3 < 7$ olduğu için asidiktir.
3. B) Notralizasyon - tuz + su oluşturur - Asit + Baz tuz + su (notralizasyon).
4. A) Fenolftaleyn - Fenolftaleyn asitte renksiz, bazda pembe/kızıl olur.
5. Turnusol rengi: mavi kızıl asitlerin karakteristigidir. Madde asittir.
6. pH > 7 baz gösterir. Kaygan hissi bazların özelliğidir. Baziktir.
7. Sirke: pH < 7 ve ekşi tat asit. Amonyak: pH > 7 ve acı koku baz.
8. pH < 7 (7'den küçük).
9. pH > 7 (7'den büyük).
10. Evet, ikisi de çözelti halinde iyonlaşır.

Bounlu

Tüm kartlar, adım adım çözümler ve AI hoca desteği Notek uygulamasında.
Sınav tarihlerini Promy otomatik hatırlatıcıya çevirir.