

1

Suyun İyonlaşması



- Su hem asit hem de baz olarak davranır. Hem asit hem baz özelliği gösteren su gibi maddelere amfoter madde denir.
- Saf su nötraldir. Elektriği iletmez.
- Bir çözeltide H^+ iyonu sayısı fazla ise çözelti asidik, az ise baziktir.

2

Asitlerin Genel Özellikleri

- Sulu çözeltilerinde iyonlaştıkları için elektriği iletirler.
- Tatları ekşidir.
- H^+ iyonu açığa çıkarırlar
- pH değerleri 7'den küçüktür.
- Mavi turnosol kağıdını kırmızıya çevirirler.
- Metaller tepkimeye girerek H_2 oluştururlar.
- Bazlarla tepkimelerden tuz oluşur.

3

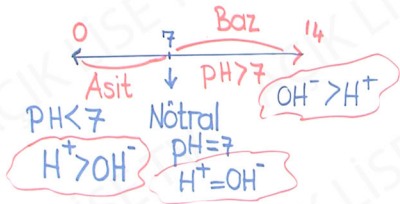
Bazların Genel Özellikleri

- Tatları acıdır.
- Sulu çözeltileri elektriği iletir.
- Ortalama OH^- iyonu verirler.
- Turnosol kağıdının rengini maviye çevirirler.
- Ele kayganlık hissi verirler.
- pH değeri 7'den büyüktür.

4

pH Skalası

- Bir maddenin asit veya baz olduğunu ifade etmek için kullanılan bir ölçüm skalasıdır.



5

6