

5. Hafta ASİTLER VE BAZLAR

HİDROLİZ

Bir iyonun su ile, H_3O^+ veya OH^- oluşturmak üzere reaksiyona girmesine hidroliz denir. (Bir bileşimin bir çözücü ile reaksiyona girmesine solvoliz denir.) Hidroliz, Bronsted—Lowry asit—baz reaksiyonu olarak görülebilir.

Gerekli bağıntılar tahtada görülmektedir.

NÖTRALLEŞME

Asitlerin ve bazların en önemli özelliklerinden biri, birbirleri ile reaksiyona girmeleridir, buna nötralleşme denir. ncak asitlerin ve bazların nötral çözelti oluşturmaları için güçlerinin aynı olması gerekir. Nötralleşme ürünleri bir tuz ve sudur.

Gerekli bağıntılar tahtada görülmektedir.

LEWİS ASİTLERİ VE BAZLARI

Asitlerin ve bazların Lewis tanımında, bir baz, ortaklanmamış elektron çifti içeren daha doğrusu, bir kovalent bağ oluşturmak için elektron çifti veren bir bileşik ve bir asit, bir kovalent bağ oluşturmak için bir bazdan elektron çifti alan bir bileşiktir. Bronsted-Lowry tanımında proton aktarılması, Lewis tanımında ise elektron çifti aktarılarak kovalent bağ oluşması önemlidir.

Bronsted bazları olan bileşikler Lewis tanımına göre de bazdırlar. Fakat Lewis tanımı asit olarak tanımlanabilecek bileşiklerin sayısını artırır; çünkü bir bazın elektron çiftini alabilecek bir boş yörüngesi bulunan her bileşik Lewis tanımına göre asittir.

Gerekli bağıntılar tahtada görülmektedir.