

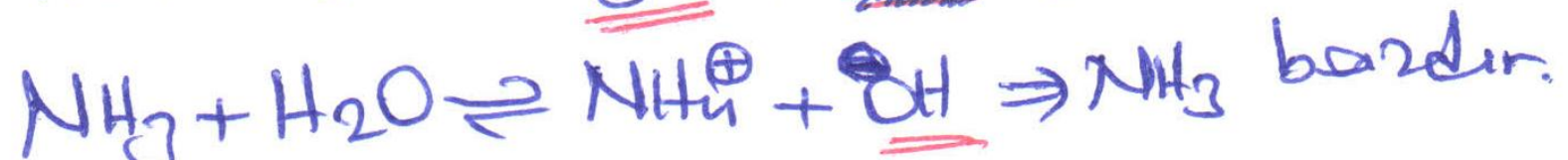
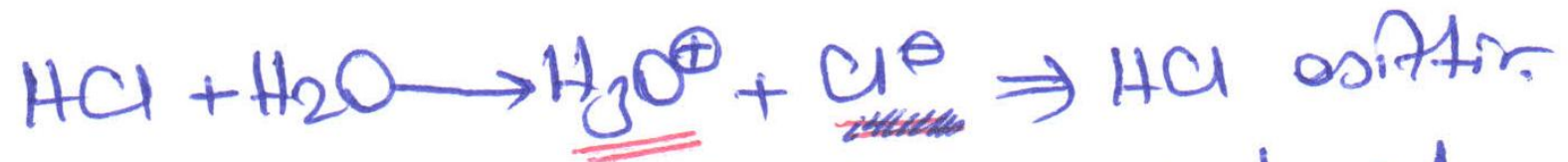
ASİTLER ve BAZLAR

Aşağıda verilen özet bilginin ayrıntısını, ders kitabı olarak önerilen, Erdik ve Sarıkaya'nın “ Temel Üniversitesi Kimyası Kitabı'ndan okuyunuz.

Kimyada kullanılan 3 asit-baz tanımı;
Arrhenius, Bronsted-Lowry ve Lewis
tarafından verilmiştir.

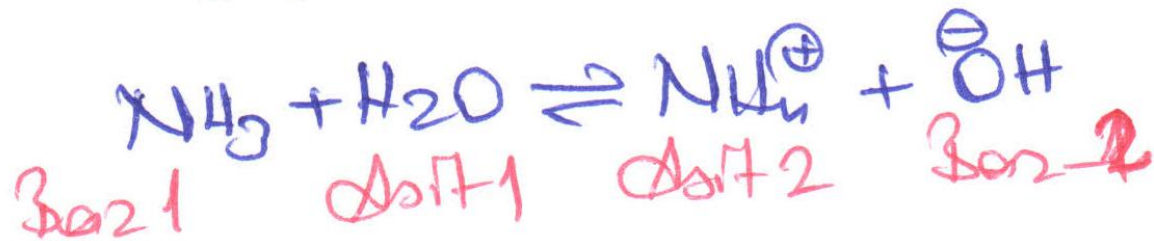
Arrhenius Asit-Baz Tanımı:

Sulu çözeltide H_3O^+ derişimini artıran maddelere asit, OH^- derişimini artıran maddelere ise baz denir.



Brønsted-Lowry Asit-Baz Tanımı!

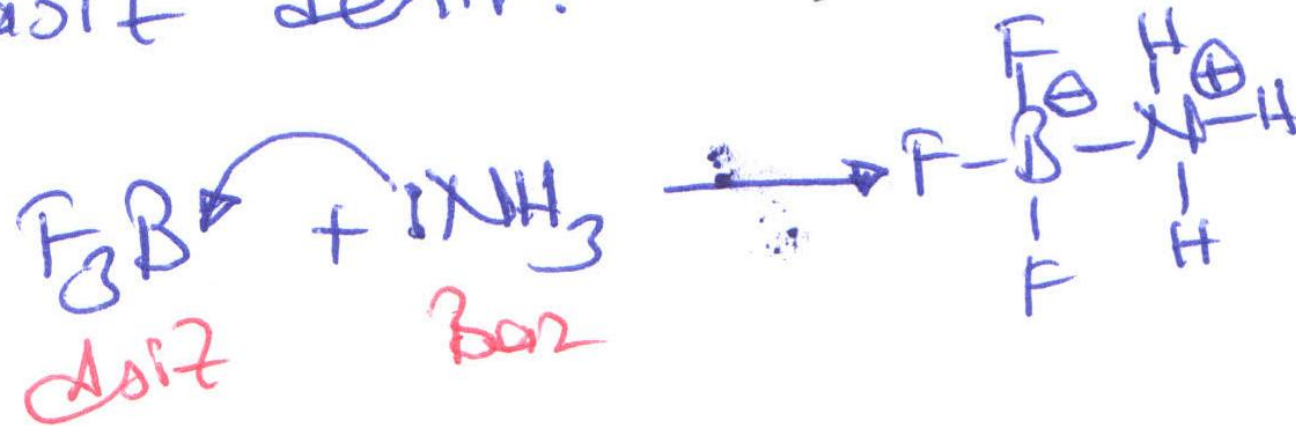
Proton veren maddeler asit, proton alan maddeler ise bazdır.



Asit-1-Baz-2 } Konjüge
Asit-2-Baz1 } asit-baz çiftleri

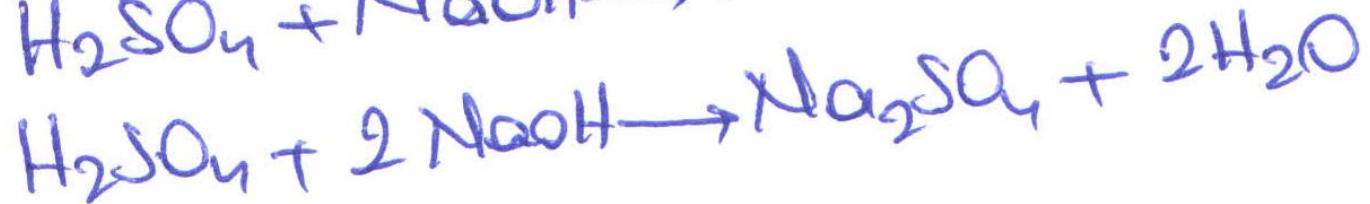
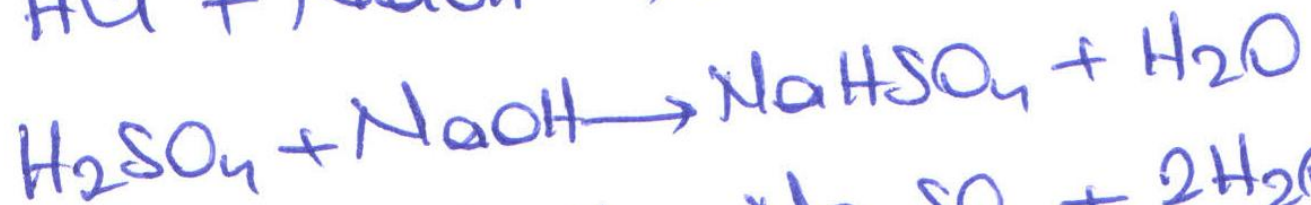
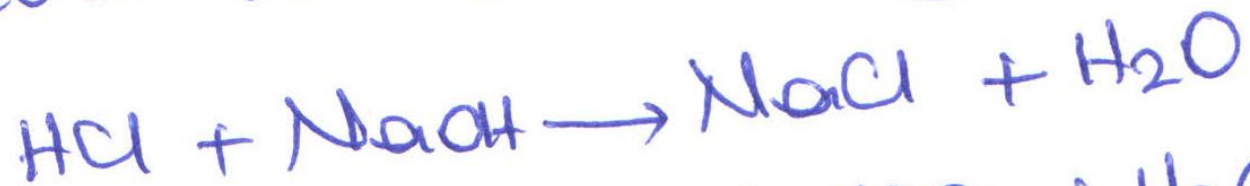
Lewis Asit-Baz Tanımı!

Kovalent bağ oluşturmak için \bar{e} çifti veren maddelere baz, alan maddelere ise asit denir.



Nötralleşme!

Bir asit ve bazın reaksiyona girerek su ve tuz vermesi reaksiyonuna nötralleşme denir.



uygulama:

Örneğin kitapta bölüm konusundaki bazı soruların
çözümü.