

1

## Asitler, Bazlar ve Tuzlar

### Asitleri ve Bazları Tanıyalım

**Arrhenius Asit-Baz Tanımı:** Suyu  $H^+$  iyonu veren madde asit,  $OH^-$  iyonu veren madde bazdır.

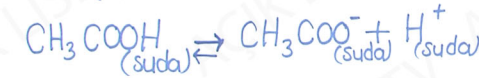
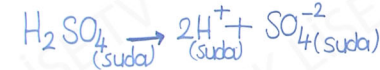
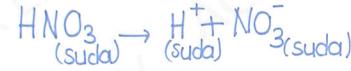
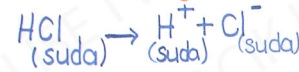
### Bronsted ve Lowry Asit-Baz Tanımı:

$H^+$  iyonu veren madde asit,  $H^+$  iyonu alan madde bazdır.

2

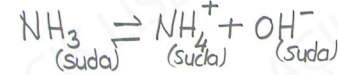
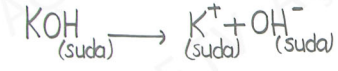
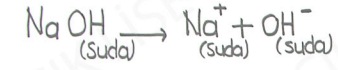
**Lewis Asit-Baz Tanımı:** Elektron çifti olan asit elektron çifti veren madde ise bazdır.

### # Asitlerde İyonlaşma Denklemi




3


### Bazlarda İyonlaşma Denklemi

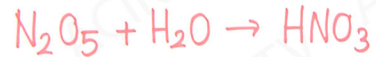


 → tamamen iyonlaşmayı


 → kısmen iyonlaşmayı ifade eder.

4

 Oksijenle zengin ametal oksitler asidik özellik gösterir ve suda asit oluşumunu sağlar.



5

 Metal oksitler bazik özellik gösterir ve suyla etkileşerek baz oluşumunu sağlarlar.



6