**Baz Çözeltisinin Elektrik Akımını İletmesi**

**KULLANILAN ARAÇ VE GEREÇLER :**

- Beherglas

- NaOH çözeltisi

- 2 adet bakır elektrot

- Bağlantı kabloları

- 1,5 voltluk ampul

- Duy

- Güç kaynağı

**DENEYİN YAPILIŞI :**

Hazırlamış olduğunuz NaOH çözeltisinin bulunduğu beherglasla düzeneği hazırlayınız.

Bağlantı kablolarının uçlarını elektrotlara ve güç kaynağına bağlayınız. elektrotların birbirine dokunmamasına dikkat ediniz. Devreye elektrik akımı veriniz. Ampul yandı mı? Gözleyiniz.

Ampulün yanması çözeltide (+) ve (—) yüklü iyonların varlığını gösterir. Bazlar (NaOH) gibi suda çözündüklerinde Na+ ve 0H‾ iyonlarına ayrılır.

Sulu çözeltilerinde hidroksit (0H‾) iyonu bulunduran maddelere baz denir.

Metallerin hidroksitli bileşikleri bazdır. Amonyak (NH3); metal ve hidroksit (0H‾) iyonu bulundurmamasına rağmen bazdır.

Yapısında hidroksit (0W) iyonu bulunduran ve suda çözünebilen her madde baz özelliği göstermez. Etil alkol (C2H5OH) baz değil, bir alkol çeşididir.