**Tuz Çözeltisinin Elektrik Akımını İletmesi**

**KULLANILAN ARAÇ VE GEREÇLER :**

- 250 mL beherglas

- 2 adet bakır elektrot

- Bağlantı kabloları

- Güç kaynağı

- Yemek tuzu (NaCl)

- Su

- 1 .5 voltiuk ampul

- Duy

- Dereceli silindir

**DENEYİN YAPILIŞI :**

Beherglasa 200 ml su koyunuz. 20 g yemek tuzunu suda çözüp hazırlayınız. Bağlantı kablolarının uçlarını elektrotlara ve güç kaynağına balayınız. Devreye elektrik akımı veriniz.

*Ampul yandı mı? Gözleyiniz*

Ampulün yanması çözeltide (+) ve (—) yüklü iyonların varlığını gösterir. NaCl çözeltisinde Na+ ve Cl‾ iyonları vardır. Çözünen tuz miktarı arttıkça, elektrik akımının şiddeti ve lambanın parlaklığı artar.

**Tuzlar iyonik yapılı maddelerdir. iyonik yapılı maddelerin sulu çözeltileri, elektrik akımını iletir.**