**Bukalemun Sıvı**

**BUKALEMUN SIVI**

**AMAÇ**

Denge reaksiyonlarına sıcaklığın etkisinin gözlenmesi.

**KULLANILAN MALZEMELER**

2 adet beher, 1 adet test tüp, Cu(NO3)2 ve NaCI tuzu, Isıtıcı, 3 ayak, Amyantlı tel.

**ÖN BİLGİLER**

Kimyasal denge reaksiyonlarında sisteme dışarıdan bir etki uygulandığında reaksiyon etkiyi bertaraf edecek yöne doğru gerçekleşir.

Cu(H2O)4+² ve CuCI4ˉ² kompleks iyonlarını içeren aşağıdaki denge reaksiyonu endotermik bir reaksiyondur.

Cu(H2O)4+² + Cl → Cu CI4ˉ² + 4H2O + ısı

Sistem soğutulduğunda denge Cu(H2O)4+² oluşumu yönüne koyacağı için çözelti mavi, sistem ısıtıldığında denge Cu CI4ˉ² oluşumu yönüne kayacağından çözelti yeşil renk olur.

**UYGULAMA**

Cu(NO3)2 ve NaCI tuzları bir test tüp içindeki suda çözülür. Test tüp buzlu su içeren behere konduğunda çözelti mavi, test tüp sıcak su içeren behere konulduğunda çözelti yeşile döner.