

Deney No	:
Deneğin Adı	: Bukalemun Sıvı
Deneysel Metot	:
Araç ve Gereçler	: 2 adet beher, 1 adet deney tüpü, 2 g Cu(NO ₃) ve 2 g NaCl tuzu, bek alevi yada ispirto ocağı, Buz, 3 ayak, Amyantlı tel.
Amaç	Denge reaksiyonlarına sıcaklığın etkisinin gözlenmesi.
Ön Bilgiler	Kimyasal denge reaksiyonlarında sisteme dışarıdan bir etki uygulandığında reaksiyon etkiyi bertaraf edecek yöne doğru gerçekleşir. Cu(H ₂ O) ₄ ²⁺ ve CuCl ₄ ²⁻ kompleks iyonlarını içeren aşağıdaki denge reaksiyonu endotermik bir reaksiyondur. $\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_4^{2+} + 4\text{Cl}^- \rightleftharpoons \text{CuCl}_4^{2-} + 4 \text{H}_2\text{O}$ Sistem soğutulduğunda denge Cu(H ₂ O) ₄ ²⁺ ya kayacağı için çözelti mavi, sistem ısıtıldığında denge CuCl ₄ ²⁻ ye kayacağından çözelti yeşil renk kazanır.
Uygulama	Cu(NO ₃) ₂ ve NaCl tuzları bir deney tüpü içindeki suda çözülür. deney tüpü buzlu su içeren behere konduğunda çözelti mavi, deney tüpü sıcak su içeren behere konduğunda çözelti yeşile döner.
	