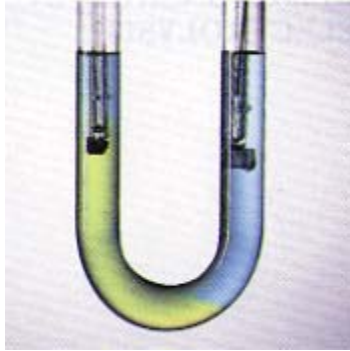


Deney No	:
Deneyin Adı	: Sarıya Dönen Mavi
Deneysel Metot	:
Araç ve Gereçler	: $\text{CuBr}_2$ , 2 adet platin elektrot, Güç kaynağı, U tüpü, Damıtık su.
Amaç: Bakır (II) bromürün elektrolizle brom gazına dönüştürülmesi.	
<b>Ön Bilgiler</b> Elektroliz yardımı ile elementler indirgenebilir. Çözelti içinde bulunan $(\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_2)^{+1}$ iyonu suya mavi renk verir. Elektroliz başladığında aşağıdaki olay gerçekleşerek $\text{Br}_2$ oluşur. $2 \text{Br}^- \rightarrow \text{Br}_2 + 2 \text{e}^-$ Oluşan $\text{Br}_2$ suda çözündüğünde sarı renk oluşturur.	
	
<b>Uygulama</b> Bir miktar suda $\text{CuBr}_2$ tuzu çözülür. Çözelti U tüpüne doldurulur. Elektrotlar tüpün her iki ucundan tüpe yerleştirilir. Üreteçle bağlantı sağlandıktan sonra akım verilir. Akım verildiğinde mavi çözelti ( $(\text{Cu}(\text{H}_2\text{O})_2)^{2+}$ iyonu mavi renk verir.) sarıya dönmeye başlar. ( $2 \text{Br}^- \rightarrow \text{Br}_2$ sarı)	