

Deney No	:
Deneğin Adı	: Şekerin Harareti
Deneysel Metot	:
Araç ve Gereçler	: KClO ₃ (Potasyum klorat), Şeker, derişik H ₂ SO ₄ (sülfürük asit), Porselen kap, damlalık
Uygulama	<p>Porselen bir kap içerisinde eşit miktarlarda(örneğın 5 gr) KClO₃ ve şeker karıştırılır. Karışımın üzerine damlalık yardımıyla birkaç damla (fazla değil) derişik sülfürük asit damlatınız. Hızlı bir reaksiyon sonucu alevli ve dumanlı bir tepkime gerçekleşir. Tepkimeyi gerçekleştirirken etrafta yanıcı malzemelerin olmamasına dikkat edilmelidir.</p> <p>$C_{12}H_{22}O_{11} + (H_2SO_4) \rightarrow CO_2 + H_2O + ısı$</p> <p>Bu ekzotermik bir tepkimedir ve açığa çıkan ısı, KClO₃ ün, KCl ve O₂ şeklinde bozunmasına neden olur.</p> <p>$KClO_3 + ısı \rightarrow KCl + O_2$</p> <p>Oluşan O₂ de, şekerden oluşan karbonla (yani kömürle) tepkimeye girerek yanar ve CO₂ oluşturur.</p> <p>$C + O_2 \rightarrow CO_2$</p>