
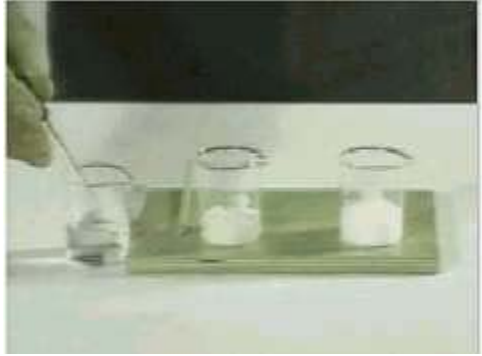


Deney No	:
Deneyin Adı	: Süper Yapıştırıcı
Deneysel Metot	:
Araç ve Gereçler	: Su (H ₂ O), Amonyum Tiyosyanit (NH ₄ SCN), Baryum Hidroksit (Ba(OH) ₂), Tahta parçası, 2 tane Beher(100 ml), 1 tane karıştırıcı
<p>Kimyada genel olarak 2 çeşit reaksiyon tipi vardır. Bu reaksiyonlar endotermik (ısı alan) ve ekzotermik (ısı veren) olmak üzere ikiye ayrılırlar. Kimyasal reaksiyonların gerçekleşmesi sırasında ısı açığa çıkıyorsa ekzotermik, reaksiyonun gerçekleşmesi sırasında ısı gerekiyorsa olay endotermiktir. Yeryüzünde olup biten tüm tepkimeler ya ısı alır ya da ısı verir. Örneğin bir yanma reaksiyonu, ısı veren yani ekzotermik bir reaksiyondur. Ayrıca kalsiyum karbonatın çözünmesi de ısı alan yani endotermik bir reaksiyondur.</p> <p> $\text{CaCO}_3(g) + \text{ısı} \rightarrow \text{CaO}(k) + \text{CO}_2(g)$ (Endotermik reaksiyon) </p> <p> $\text{C}(k) + \text{O}_2(g) \rightarrow \text{CO}_2(g) + \text{ısı}$ (Ekzotermik reaksiyon) </p> <p>Bu deneyde bir endotermik reaksiyonun reaksiyona girerken nasıl ısı aldığını ve bu ısı alışverişinden dolayı meydana gelen bir olayın gösterilmesi incelenecektir.</p>	
	
<p>İlk önce tahta üzerine bir iki damla su damlatılır. Daha sonra ayrı beherlerde bulunan Amonyum Tiyosyanit ile Baryum Hidroksit birbirine karıştırılır.</p>	
	



Sonra da bu beher tahtada damlattığımız suyun üzerine sıkıca oturturulur. Karıştırıcının yardımı ile beherdeki maddeler karıştırılarak reaksiyona girmeleri hızlandırılır.

Bu işlemleri yaparken beher kesinlikle yerinden kımıldatılmamalıdır. Reaksiyon gerçekleştikçe ürün olarak amonyak (NH_3) ve su (H_2O) oluşacaktır.



Bu reaksiyon ısı alan bir reaksiyondur.

Bundan dolayı reaksiyon ihtiyacı olan ısıyı, tahtaya damlattığımız sudan alacaktır.

Böylece ısıyı iyice düşen su donacak ve tahta behere yapışacaktır.

Ta ki buz eriyene kadar...



UYARI: Reaksiyonda amonyak(keskin kokulu) açığa çıktığı için varsa çeker ocak içinde çalışılmalıdır.