

## Çözelti ve Karýbým Kavramý

**Deney malzemeleri:** Mürekkep, beher yada þipe



**Kural:** Bir maddenin diðer bir madde içerisinde gözle görülemeyecek paracýklar halinde karýbýmýna çözeltili denir.

**Deneyin amacý:** Çözelti kavramýnýn öðrenilmesi.

**Deneyin yapýlýþý:** Bir beher kabýnýn içerisine su konulur.

Suya mürekkep dökülür ve beklenir. Bir süre sonra mürekkebin suyun içerisinde tamamen karýþtýđý ve özelliklerinin su içerisindeki her bölgede ayný olduđu görülür.

**Sonuç:** Ýki veya daha fazla maddenin bir arada bulunmasýna karýbým, iki veya daha fazla maddenin karýbým içerisinde homojen halde bulunmasýna **çözelti** adý verilir.

**Sorular:**

- 1- Mürekkebin suyun her yerinde eþit dađýlmasýnýn nedeni nedir?
- 2- Karýbým ve çözelti arasýndaki benzerlik ve farklılýklar nelerdir?
- 3- Karýbým ve çözeltilideki maddeler kendi özelliklerini korur mu?
- 4- Yukarıdaki örneđe uygun örnekler veriniz.

**Bu sayfa Gelir**

Eđitimin Gerçek Adresi... www.ogretmendostu.com:

<http://www.ogretmendostu.com>

**Bu Sayfa için Bir Url Girdinizmi:**

<http://www.ogretmendostu.com/modules.php?name=Deneyler&pa=showpage&pid=26>