

Çözelti ve Karýbým Kavramý

Deney malzemeleri: Mürekkep, beher yada þipe



Kural: Bir maddenin diðer bir madde içerisinde gözle görülemeyecek paracýklar halinde karýbýmýna çözelti 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 karýptýđý 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 çözeltideki 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>