**ÇÖZELTİ REÇETE ÖRNEKLERİ (9. HAFTA)**

Uygun bir çözücüde ya da çözücü karışımı içinde bir veya daha fazla maddenin çözündüğü ya da moleküler düzeyde disperse olduğu tek tür (homojen) sıvı preparatlara “çözelti” denir.

**Pratik uygulama:**

Çalışma 2 laboratuvarda hazırlanacaktır

**Çalışma 1.**

Borik asit çözeltisi (% 4)......................................

Oksijenli su........................................................... aa 10 ml

**Hazırlanış-Hesaplamalar:**

Borik asit için 20 ml’lik stok bir çözelti hazırlanır. Bunun için gerekli hesaplamalar şu şekilde yapılır.

100 ml ‘de 4 g borik asit varsa,

20 ml’de x

x = 0.8 g borik asit gereklidir.

Borik asit, 20 k soğuk suda ve 3.6 kısım sıcak suda çözünmektedir. Öyleyse,

0.8 g borik asit ~ 3 g (daha fazla da olabilir) sıcak suda çözülüp, mezürde distile su ile 20 ml’ye tamamlanır.

Hazırlanan bu stok çözeltiden 10 ml mezür yardımıyla alınır. Oksijenli su’dan da 10 ml mezür yardımıyla alınıp iki çözelti birleştirilir. Süzgeç kağıdından süzülerek, ambalajlanır.

**Preparatın Kullanım Amacı:** Antiseptik kulak damlası.

**Ambalaj:** Kırmızı etiket - Renkli şişe

**Çalışma 2.**

Borik asit.............................................................. 0.5 g

Gliserin..................................y.m....................... 20.0 mL

 30 mL hazırlayınız.

**Hazırlanış-Hesaplamalar:**

20 mL 0.5 g borik asit varsa,

30 mL’de x

x = 0.75 g borik asit gerekmektedir.

0,75 g borik asit terazide tartılır ve borik asit bir miktar gliserin içinde havanda disperse edilir. Mezüre aktarılan karışım, gliserin ile 30 mL’ye tamamlanır. Çift katlı tülbentden süzülerek uygun ambalaj içerisine aktarılır.

**Preparatın Kullanım Amacı:** Antiseptik kulak damlası.

**Ambalaj:** Kırmızı etiket – Renkli şişe