**ALKOL VE PERHİDROL HESABI (6 ve 7.HAFTA)**

* Perhidrol hesabının anlatılması
* Alkol hazırlanması

**Pratik uygulama:**

Örnek 2 laboratuvarda hazırlanacaktır.

**Örnek 1:** Perhidrolden hareketle 20 mL oksijenli su hazırlanması

**Çözüm:**

100 mL 100 V 30 g Hidrojen peroksit içeriyorsa (perhidrol)

100 mL 10 V 3 g Hidrojen peroksit içerir (Oksijenli su)

20 mL 10 V X =0,6 g

100 mL’de 30 g varsa (perhidrolde)

X mL’de 0,6 g hidrojen peroksit vardır

X=2 mL

Perhidrolden 2 ml alınır, mezürde distile suyla 20 mL’ye tamamlanır.

**Örnek 2:** 96° alkolden hareketle 25 g 900 alkol hazırlayınız. (d900=0,820 g/mL)

**Çözüm:** d=m/v ⇒ 0,820=25/v

v=30.49 mL

V1 xd1= V2xd2 ⇒ 30.49x90=96xV

V=28.58 mL

28.58 mL 96’lık alkolden alınır, mezürde distile suyla 30.49 mL’ye tamamlanır.