

## 1. Tétel

### 1. Feladat:

Hány gramm perhidrolra van szükségünk 2.00 kg oxigénes víz előállításához? Ismertesse a számítási módot, az elkészítési előírást, grammal kifejezve valamint az elkészítés során alkalmazott technikát.

### Megoldás:

#### a) számítási mód:

- A Gyógyszerkönyvből tudjuk, hogy a perhidrol 30% hidrogén peroxidot tartalmaz  $H_2O_2$ .
- Az oxigénes víz 3%-os hidrogén peroxid oldat.
- 2,00 kg = 2000 g

$$\begin{array}{r} 30 \quad \quad 3 \\ \quad \quad 3 \\ 0 \quad \quad 27 \\ \hline 30 \end{array}$$

30 rész (g) 3% oldathoz .....3 rész(g) 30 % oldat .....27 rész(g) desztillált víz  
2000 g 3% oldathoz ..... X ..... Y

$$X = 2000 \times 3 / 30 = 200 \text{ g perhidrol} = 0,2 \text{ kg perhidrol } 30\%$$

$$Y = 2000 \times 27 / 30 = 1800 \text{ g desztillált víz} = 1,8 \text{ kg desztillált víz}$$

#### b)Elkészítési előírás

Rp./		vagy: Rp./	
Perhidrol	200,00 g	Perhidrol	200,00 g
Desztillált víz	1800,00 g	Desztillált víz q.s. ad	2000,00 g
	M.f. sol		M.f. sol
	D.S. Extern		D.S. Extern

Elegyítéssel 2000 g oxigénes víz keletkezik

#### c) az elkészítés módja

Egy előre lemért (tara) sötét színű (barna) üvegbe kimérünk 1500 g desztillált vizet és 200 g perhidrolt, majd kiegészítjük desztillált vízzel 2000 g-ra. Az így nyert oldatban az alkotó elemek könnyen elegyednek egymással. Az oldatot szükség esetén frissen készítjük, és fehér alapon piros szélű, külsőleges címkével látjuk el. Ráírjuk: Külsőleges használatra