

NORMAL ÇÖZELTİLER SORULAR

Normalite

$$N = \frac{m \cdot TD}{M_A \cdot V}$$

N=Normalite
m=Çözünen miktarı
TD=Tesir değeri
M_A=molekül ağırlığı
V=çözelti hacmi

Eşdeğer Ağırlık

$$n_{eş} = \frac{M_A}{TD}$$

Eşdeğer Gram Sayısı

$$\varepsilon = \frac{m}{n_{eş}}$$

Örnek Sorular - 1

- H_2SO_4 ve HCl 'nin tesir değeriği kaçtır?

Örnek Sorular - 2

- NaOH ve Ca(OH)_2 nin tesir değeri kaçtır?

Örnek Sorular - 3

- Na_2SO_4 , NaCl ve $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$ ün tesir değeri kaçtır?

Örnek Sorular - 4

- H_2SO_4 ün eşdeğer gramını hesaplayınız?

Örnek Sorular - 5

- H_2SO_4 ün eşdeğer gram sayısını hesaplayınız?

Örnek Sorular - 7

- 16,4 g $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$ kullanılarak hazırlanan 1L çözeltinin normalitesini hesaplayınız?

Örnek Sorular - 8

- 0.1 N 250 mL NaOH çözeltisi nasıl hazırlanır?

Örnek Sorular - 9

- $\text{CaCl}_2 \cdot 4\text{H}_2\text{O}$ kullanılarak 0,1 N 1L çözelti nasıl hazırlanır?

Örnek Sorular - 10

- Kütlece %37'lik HCl'den 0,5N HCl çözeltisi nasıl hazırlanır? ($d=1,19 \text{ g/cm}^3$)($M_A=36,5 \text{ g/mol}$)