

ÇÖZELTİLERİN KARIŞTIRILMASI

$$[C_1 \cdot V_1] + [C_2 \cdot V_2] + \dots = C_{son} \cdot V_{toplam}$$

$$[C_1 \cdot V_1] + [C_2 \cdot V_2] = C_{son} \cdot V_{toplam}$$

Örnek Soru

- 250 ml %40'lık şeker çözeltisi ile 250 ml %60'lık şeker çözeltisi karıştırılıyor. Son derişimi hesaplayınız.

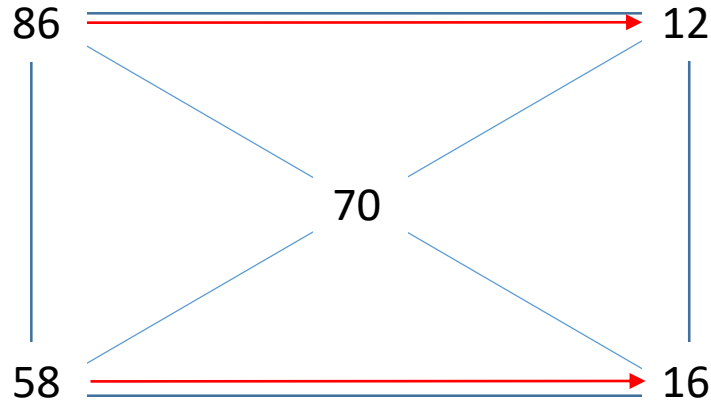
- Hacimce %20'lik 100 ml NaCl çözeltisi ile hacimce %30'luk 150 ml NaCl çözeltisi karıştırılıyor. Son derişimi hesaplayınız.

- 100 ml 0.5 M HNO₃ ile 400 ml 0.1 M HNO₃ çözeltisi karıştırılıyor. Son derişimi hesaplayınız.

- 250 ml 0,25 N HCl çözeltisini 1 M yapmak için 5 M'lık HCl çözeltisinden kaç ml eklenmelidir?

Pearson Karesi

- %86'lık ve %58'lik iki çözelti karıştırılarak %70'lik çözelti hazırlanmak isteniyor. Her birinden kaçar kısım alınmalıdır?



- %76'lık bir çözeltiye su karıştırılarak %40'lık çözelti hazırlanmak isteniyor. Her birinden kaçar kısım alınmalıdır?

- %15 Şeker içeriğine sahip meyve suyu üretmek için %10 Şeker içerikli ham meyve suyundan ve %60'lık Şeker Őurubundan kaçar kısım alınmalıdır?

- %3.5 yağ içeriğine sahip süt üretilmek isteniyor. Bunun için %0,04 oranında yağa sahip süt ile %3.9 yağlı süt hangi oranlarda karıştırılmalıdır?