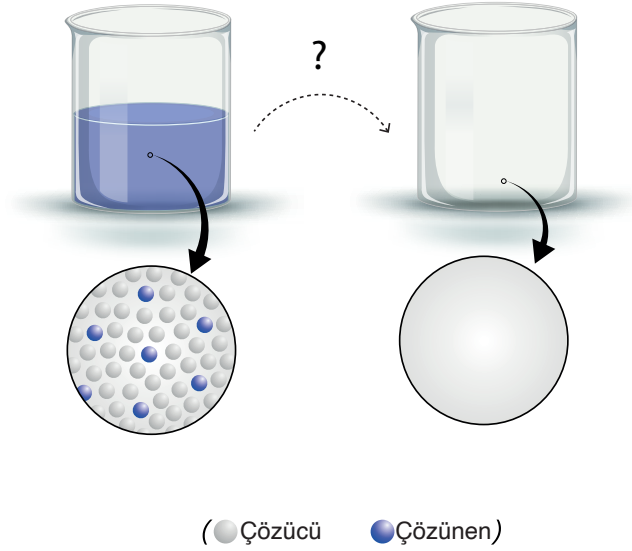


8. Aşağıda derişimi fazla olan bir çözelti verilmiştir. Bu çözeltiden derişimi az olan bir çözeltiyi nasıl hazırlarsınız? Görsel üzerinde çizim yaparak açıklayınız.



Bir çözeltide çökme olmadan çözücü miktarının değiştirilmesi çözünen miktarını etkilemez. Bir çözeltiye çözücü ilave edildiğinde de çözünen miktarı değişmez. Bu işlemlerde çözünen maddenin mol sayısı molar derişim olduğundan aşağıdaki bağıntı kullanılarak derişim hesaplamaları yapılır.

$$n_1 = n_2$$

$$M_1 \cdot V_1 = M_2 \cdot V_2$$

$n_1$  = 1. durumdaki mol sayısı

$M_1$  = 1. durumdaki molar derişim

$V_1$  = 1. durumdaki çözelti hacmi

$n_2$  = 2. durumdaki mol sayısı

$M_2$  = 2. durumdaki molar derişim

$V_2$  = 2. durumdaki çözelti hacmi

### Değerlendirme

1. Molekül kütlesi bilinmeyen bir maddenin molar derişimini hesaplamak için kütlesi kullanılabilir mi? Fikirlerinizi yazınız.

2. Molar derişim günlük hayatta hangi alanlarda kullanılabilir? Fikirlerinizi yazınız.

3. Bir çözeltiyi derişik ya da seyreltik olarak niteleyebilmek için hangi değişkenlerin dikkate alınması gerektiğini açıklayınız.