

4. Derişim için geliştirdiğiniz matematiksel eşitlikten yola çıkarak çözeltilerin molar derişimleri ile ilgili bir genelleme oluşturunuz.

5. **Molar derişim (molarite)**, bir litre çözeltideki çözünmüş maddenin mol sayısını ifade eder ve aşağıdaki bağıntı yardımıyla hesaplanır:

$$M = \frac{n}{V}$$

M: Molarite (mol/L)

n: Çözeltide çözünen maddenin mol sayısı

V: Çözelti hacmi (L)

Molarite sembolü olarak M harfi kullanılır. Molar şeklinde okunur.

4. maddede yaptığınız hesaplamaları molar derişim bağıntısını kullanarak tekrar ediniz ve sonuçları karşılaştırınız.

6. Çözelti derişimleri yorumlanırken birim hacimde çözünen madde miktarlarına göre kıyaslama yapılabilir. Aynı maddenin çözeltilerinde birim hacimde çözünen madde miktarı fazla olan çözeltilere **derişik**, az olan çözeltilere **seyreltik çözeltiler** denir. Derişik ve seyreltik kavramları bağıl kavramlardır.

25 °C sıcaklıkta saf su ile hazırlanan iki çözeltilinin çözücü ve çözünen miktarları tabloda verilmiştir.

Çözelti	Çözücü hacmi (mL)	Çözünen madde miktarı (g)
I. Tuzlu su	100	15
II. Tuzlu su	100	25

(25 °C sıcaklıkta 100 g suda en fazla 36 g tuz çözüdür.)

Bu çözeltilerden hangisi derişik, hangisi seyreltik? Buna nasıl karar verirsiniz? Bu tabloda 100 g suda 30 g çözünmüş tuz içeren bir örnek daha olsaydı derişik ve seyreltik olarak nitelenen çözeltiler değişir miydi? Gerekçelendirerek açıklayınız.

7. Biyoloji dersinde öğrendiğiniz izotonik ve hipertonik çözeltiler ile seyreltik ve derişik çözelti kavramları arasında bir benzerlik var mıdır? Aşağıdaki görselleri inceleyerek yorumlayınız.

Hipertonik ortam

İzotonik ortam

