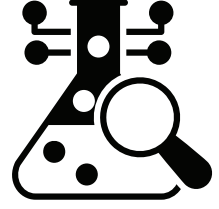


BÖLÜM 8

ÇÖZELTİLER VE FİZİKSEL ÖZELLİKLERİ



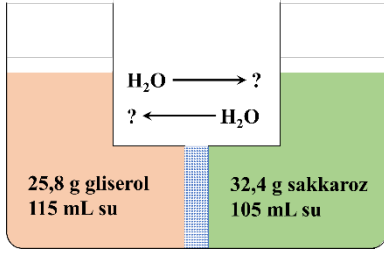
Ali GÜNDOĞDU¹

8.1. Çözeltiler ve Çözelti Türlerine Giriş

Günlük yaşamda kullanılan çoğu madde saf maddelerin birer karışımıdır. Karışımlar da homojen ve heterojen olmak üzere ikiye ayrılır. Homojen karışımlar ayrıca **çözelti** olarak da isimlendirilir. Çözeltiyi oluşturan her bir bileşenden genelde miktarca fazla olana **çözücü**, az olana ise **çözünen** denir. Bir çözeltide bir tane çözücü varken birden çok çözünen tür olabilir. Çözücü çoğunlukla çözeltinin fiziksel halini (katı, sıvı, gaz) karakterize eder.

Her ne kadar fiziksel olarak sıvı, katı veya gaz olabilse de çözelti ifadesi genelde sıvı karışımlar için kullanılır. Çözücü ve çözünenin katı, sıvı veya gaz oluşuna göre bazı çözelti türleri Tablo 8.1'de görülmektedir. Bu ünite de sıvı olan ve özellikle de çözücüsünün su olduğu çözeltilerin özellikleri üzerinde durulacaktır.

¹ Prof. Dr., Karadeniz Teknik Üniversitesi, Maçka Meslek Yüksekokulu, Eczane Hizmetleri Bölümü, ramazan@ktu.edu.tr
ORCID iD: 0000-0002-9594-4121



KAYNAKLAR

1. Alpaydın S, Şimşek A. *Genel Kimya*. (11. Baskı). Konya: Eğitim Yayınevi; 2016.
2. Bartın Üniv. Yayınları. *Yakıtlar ve Yanma*. 07.07.2023. <https://cdn.bartın.edu.tr/makine/b7ff-690bcd467294770b06e1f012861e/1.hafta.pdf>
3. Petrucci RH, Harwood WS. *General Chemistry: Principles and Modern Applications*. 6th ed. (Tahsin UYAR, Çev. Ed.). Ankara: Palme Yayıncılık; 1994.
4. Petrucci RH, Herring FG, Madura JD, Bissonnette C. *General Chemistry: Principles and Modern Applications*. 10th ed. Toronto, Canada: Pearson Canada Inc.; 2011.
5. Science-resources. *Fractional Distillation of Crude Oil*. 07.07.2023. http://science-resources.co.uk/downloads/Fractioning_Column_A3.pdf.
6. Türk H. Çözeltilerin Fiziksel Özellikleri. Türk H. (Ed.). *Genel Kimya* içinde. Eskişehir: TC Anadolu Üniversitesi Açıköğretim Fakültesi Yayınları, Yayın No. 1046; 2011. p. 188–213.