

Tablodan yararlanarak aşağıda verilen çözelti örneklerinin elektrolit, elektrolit olmayan, doymamış, doymuş veya aşırı doymuş olma durumunu “✓” işareti ile belirtiniz.

	Çözelti Örnekleri	Elektrolit	Elektrolit olmayan	Doymamış	Doymuş	Aşırı doymuş
1.	20 °C sıcaklıkta 100 g su içerisine 35,9 g'dan daha az NaCl eklenerek çözelti hazırlanıyor.					
2.	40 °C sıcaklıkta 100 g su içerisine 35,9 g NaCl eklenerek çözelti hazırlanıyor.					
3.	20 °C sıcaklıkta 100 g su içerisine 19,5 g Na_2SO_4 eklenerek çözelti hazırlanıyor.					
4.	20 °C sıcaklıkta 100 g su içerisine 45 g Na_2SO_4 eklenerek çözelti hazırlanıyor. Hazırlanan bu çözelti önce 40 °C sıcaklığa ısıtılıyor, ardından 20 °C sıcaklığa soğutuluyor.					
5.	20 °C sıcaklıkta 100 g su içerisine 201,9 g $\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}$ eklenerek çözelti hazırlanıyor.					
6.	20 °C sıcaklıkta 100 g su içerisine 65,3 g KBr eklenerek çözelti hazırlanıyor.					
7.	20 °C sıcaklıkta 100 g su içerisine 70 g KBr eklenerek çözelti hazırlanıyor.					