

2. Yukarıdaki tabloda çeşitli maddelerin suda çözünme sürecine ilişkin çözücü ve çözünen etkileşimlerini içeren sembolik ve alt mikro gösterimler verilmiştir. Tabloyu inceleyiniz ve çözünme olayını ayırt etmek için ölçütler belirleyiniz. Ölçütleri belirlerken araştırmacı ve sorgulayıcı bir bakış açısıyla hareket ediniz.

3. Belirlediğiniz ölçütler doğrultusunda çözünme olayını çözücü-çözünen tanecikleri ve etkileşimleri temelinde (çözünenin tanecik yapısını göz önüne alarak) ayırıştırınız.

4. Verilen çözeltileri belirlediğiniz ölçütlere göre sınıflandırarak aşağıdaki tabloyu tamamlayınız.

Örnek	Türü
Tuzun suda çözünmesi	
Şekerin suda çözünmesi	
Amonyak gazının suda çözünmesi	

5. Aşağıdaki tabloda sınıflandırılan çözünme türleri ile kendi ölçütlerinize göre sınıflandırdığınız çözünme türlerini karşılaştırınız. Farklılık varsa nedenlerini tartışınız.

<b>Fiziksel çözünme</b>	Bir maddenin başka bir madde içinde kendi özelliğini kaybetmeden çözünmesidir.
<b>Kimyasal çözünme</b>	Bir maddenin çözücü ile tepkimeye girerek yeni madde türleri oluşturmasıdır.
<b>İyonik çözünme</b>	İyonik bağlı bileşiklerin katyon ve anyonlarının birbirlerinden uzaklaşarak etraflarının çözücü molekülleri ile sarılmasıdır.
<b>Moleküler çözünme</b>	Kovalent bağlı bileşiklerin moleküllerinin birbirlerinden uzaklaşarak etraflarının çözücü molekülleri ile sarılmasıdır.

### Değerlendirme

1. Tuzlu su elektriği iletirken şekerli su iletmez. Bu durumu çözücü-çözünen etkileşimleri temelinde nasıl açıklarsınız? Düşüncelerinizi yazınız.

2. “Gazlı içecekler hazırlanırken  $\text{CO}_2$  gazı, yüksek basınç altında şişelere gönderilir.  $\text{CO}_2$  gazı ile suyun tepkimeye girmesiyle oluşan karbonik asit ( $\text{H}_2\text{CO}_3$ ), bu içeceklere asidik özellik kazandırır.” ifadesinde geçen çözünme türünü kendi cümlelerinizle açıklayınız.