

5. Ulaştığınız bilgiler doğrultusunda maddelerin çözünme ya da çözünmeme durumlarına ilişkin aşağıdakilerden hangisi söylenemez?

- A) Su, metanol (CH_3OH) gibi polar maddeleri kolaylıkla çözebilir.
 B) CCl_4 ile I_2 moleküllerinin birbiri içerisinde çözünmesi beklenir.
 C) Çözücü ve çözünenin yapıları ne kadar zıtsa çözünme o kadar hızlı olur.
 D) Genellikle apolar yapıli maddeler yağda iyi çözünür.
 E) Çözünmede moleküller arası etkileşimler önemli rol oynar.

6-8. soruları aşağıdaki örneklerden yararlanarak cevaplayınız.

1	Sirke ve karbonat karışımı, ev temizliğinde kullanılan doğal bir temizlik maddesidir. Karbonat, leke çıkarmaya yardımcı olur; sirke, kireç ve yağları çözebilir.
2	Eczacılıkta pratik olarak en çok kullanılan çözelti tentürdiyottur. Bu çözelti; en kolay hâliyle iyot, sodyum iyodür ve etil alkolden hazırlanır.
3	Su, limon suyu (Bol miktarda sitrik asit ve az miktarda askorbik asit içerir.), şeker, yemek sodası (sodyum bikarbonat) ile asitli limonata çözeltisi hazırlanır.
4	Farklı serum tipleri olsa da hastanelerde sık kullanılan serumların içinde genellikle 0,9 g tuz ve 99,1 g su ile hazırlanan NaCl çözeltisi bulunur.
5	Soda normal suya karbon dioksit gazı eklenmesiyle elde edilen gazlı bir içecektir ve genellikle hazmı kolaylaştırmak için kullanılır.
6	Dezenfektan 70 mL etil alkol ile 30 mL su karıştırılarak hazırlanır. Ardından karışımın içine limon yağı eklenir ve karışım bir sprey şişesinin içine aktarılır.

6. Yukarıda verilen çözelti örneklerini sınıflandırarak aşağıdaki tabloyu tamamlayınız.

	Çözelti örneği	Türü
1	$\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}(k) + \text{H}_2\text{O}(s)$	
2	$\text{NaCl}(k) + \text{H}_2\text{O}(s)$	
3	$\text{CO}_2(g) + \text{H}_2\text{O}(s)$	
4	$\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}(s) + \text{H}_2\text{O}(s)$	