

Karışımlar

1. Aşağıdaki tabloda verilen karışımlar "✓" işaretiyle homojen ve heterojen şeklinde sınıflandırılmıştır.

	Karışım	Homojen	Heterojen
I	Sirkeli su		✓
II	Şerbet	✓	
III	Sis	✓	
IV	Taze sıkılmış portakal suyu		✓
V	14 ayar altın	✓	

Buna göre hangi karışımlar yanlış sınıflandırılmıştır?

- A) Yalnız I. B) I ve III. C) II ve IV.
D) II ve V. E) III, IV ve V.

2. 120 g su ve 30 g şekerden oluşan çözelti kütlece % derişimi aşağıdakilerden hangisidir?

- A) 20 B) 25 C) 30 D) 40 E) 60

3.

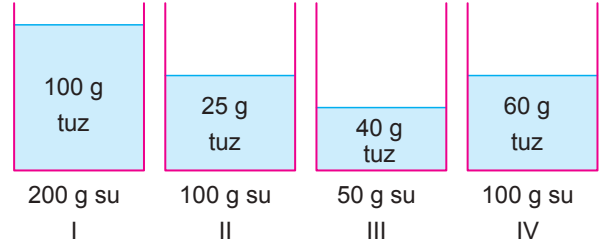
Karışım	Tür
I. Çamurlu su	a. Aerosol
II. Zeytinyağlı su	b. Çözelti
III. Duman	c. Emülsiyon
IV. Şekerli su	d. Süspansiyon

- I. Çamurlu su a. Aerosol
II. Zeytinyağlı su b. Çözelti
III. Duman c. Emülsiyon
IV. Şekerli su d. Süspansiyon

Yukarıdaki karışımların türleri ile eşleştirilmesi hangisinde doğru verilmiştir?

- A) I – d B) I – c C) I – a
II – b II – a II – b
III – a III – d III – c
IV – c IV – b IV – d
D) I – d E) I – b
II – c II – d
III – a III – a
IV – b IV – c

4. Bir öğrenci aşağıdaki karışımları en derişikten en seyreltiğe doğru III, IV, II, I şeklinde sıralıyor.



Buna göre öğrenci hangi ikisinin yerini değiştirirse doğru sıralama yapmış olur?

- A) I ve II. B) I ve III. C) II ve IV.
D) II ve IV. E) III ve IV.

5. 24 g KNO_3 kullanılarak kütlece %20'lik KNO_3 'ün sulu çözeltisi hazırlanıyor.

Buna göre bu çözelti için kullanılan su kaç gramdır?

- A) 24 B) 48 C) 72
D) 96 E) 120

6. Aşağıda çözelti türlerine verilen örneklerden hangisi yanlıştır?

Çözelti Türü	Örnek
A) Gaz – gaz	Hava
B) Sıvı – katı	Şerbet
C) Sıvı – sıvı	Alkollü su
D) Sıvı – gaz	Gazoz
E) Gaz – katı	Tuzlu su

Karışımlar

7. Aşağıda verilen karışımların bileşenlerine ayrılması işlemlerine uygun olan yöntem “✓” ile gösterilmiştir.

	Karışım	Ayırma hunisi	Süzme	Basit damıtma
I	Kum - su		✓	
II	Zeytinyağı - Su	✓		
III	Tuz - su			✓
IV	Benzin - su		✓	

Buna göre hangi karışımla ilgili yöntemde yanlış işaretleme yapılmıştır?

- A) I. B) II. C) III. D) IV. E) V.

8. Kaynama noktaları birbirinden farklı sıvı - sıvı homojen karışımları ayırmak için kullanılan yöntem aşağıdakilerden hangisidir?

- A) Süzme
B) Ayırimsal damıtma
C) Diyaliz
D) Ayırma hunisi
E) Basit damıtma

9. Çözeltilerde derişimin artması yada azalması erime noktası, kaynama noktası gibi özelliklerin değişmesine neden olur.

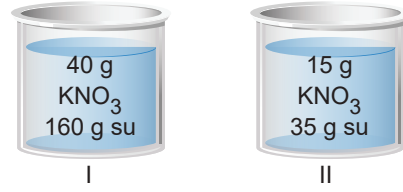
Buna göre,

- I. kışın karlı yollara tuz serpilmesi,
II. su dolu cam şişenin buzlukta çatlaması,
III. otomobil radyatörlerine antifiriz konulması

durumlarından hangileri derişimin erime veya kaynama noktasına etkisinden kaynaklanır?

- A) Yalnız I. B) I ve II. C) I ve III.
D) II ve III. E) I, II ve III.

- 10.



Şekildeki çözeltilerin aynı dış basınçta kaynama ve donma noktaları arasındaki ilişki aşağıdakilerden hangisinde doğru verilmiştir?

	Kaynama noktası	Donma noktası
A)	I > II	I > II
B)	I = II	I > II
C)	II > I	II > I
D)	II > I	I = II
E)	II > I	I > II

11. Kütlece % 20 tuz içeren 100 g doygun çözeltiye aynı sıcaklıkta;

- I. 40 g tuz, 160 g su eklemek,
II. 50 g su buharlaştırmak,
III. 15 g tuz, 60 g su eklemek

işlemlerinden hangileri tek başına yapılırsa çözeltideki kütlece % tuz derişimi değişmez?

- A) Yalnız I. B) Yalnız II. C) Yalnız III.
D) I ve III. E) I, II ve III.

12. Aşağıda verilen bilgiler doğru veya yanlış durumlarına göre “✓” ile işaretlenmiştir.

	Bilgi	Doğru	Yanlış
I	Benzer maddeler benzer çözücülerde çözünür.	✓	
II	Çözünme molekül veya iyon düzeyinde olur.	✓	
III	Oda koşullarında çözeltilerin tümü sıvı haldedir.		✓
IV	CH ₃ OH(s) suda hidrojen bağı oluşturarak çözünür.		✓
V	Gaz – gaz karışımlarının tamamı homojendir.	✓	

Buna göre bilgilerden hangisi yanlış işaretlenmiştir?

- A) I. B) II. C) III. D) IV. E) V.

