

10. SINIFLAR / KİMYA DERSİ

2. ÜNİTE DEĞERLENDİRME SORULARI

Karışımlar - Test 5

1. Bir çözeltide çözücü ve çözünen katı, sıvı veya gaz fazda olabilir. Buna göre çeşitli çözeltiler hazırlanabilir.

	Çözücü	Çözünen	Örnek Çözelti
I.	Sıvı	Sıvı	Alkollü su
II.	Sıvı	Katı	Tuz -su
III.	Gaz	Gaz	Azot- oksijen karışımı

Yukarıda çözücü ve çözünen sınıflamalarına göre verilen çözeltilerin hangileri doğru örneklenmiştir?

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

2. Aşağıdaki tabloda verilen karışımlar homojen veya heterojen olacak şekilde sınıflandırılmıştır.

	Karışım	Homojen	Heterojen
I.	Kan	+	
II.	Sis		+
III.	14 ayar altın		+
IV.	Sirkeli su	+	

Karışımlardan hangileri doğru sınıflanmıştır?

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

3.

Karışım türü	Örnek
Aerosol	a- Çamurlu su
Çözelti	b- Zeytinyağlı su
Süspansiyon	c- Duman
Emülsiyon	d- Demir tozu- kum
Adi karışım	

Yukarıdaki karışımların türleri ve örneklerin eşleştirilmesi yapıldığında, hangi karışım türüne örnek verilmemiştir?

- A) Aerosol B) Çözelti
C) Emülsiyon D) Süspansiyon
E) Adi karışımlar

4. Kütlece %25'lik NaOH çözeltisi hazırlamak için 300 gram su kullanılmıştır.

Buna göre, çözeltisinde kaç mol NaOH çözülmüştür? (H: 1 g/mol, O: 16 g/mol, Na: 23 g/mol)

- A) 2,5 B) 2 C) 1,8 D) 1 E) 0,75

5. I. I₂
II. BH₃
III. CH₃COOH

Verilen maddelerden hangileri H₂O içinde çözüdür? (1H, 5B, 8O, 53I)

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

6. Aşağıda ayırma yöntemleri ile ilgili verilen ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Metalurji endüstrisinde bazı minerallerin ayrılmasında flotasyon yöntemi kullanılır.
B) İki veya daha çok katı -katı maddenin çözünürlük farkı ile ayrılmasına ayrımsal kristallenme denir.
C) Özütleme yöntemi endüstride zeytinden yağ elde edilmesinde kullanılır.
D) Demir, nikel, kobalt gibi metal parçaları ayırmak için mıknatıs ile ayırma yöntemi kullanılır.
E) Merkezil kuvveti yardımıyla süzgeçten geçecek kadar küçük taneciklerin çöktürülmesine diyaliz denir.

7. Doymamış tuzlu su çözeltisi için,

- I. Sıcaklık artırılırsa derişimi azalır.
II. Sabit sıcaklıkta su buharlaştırılırsa derişimi artar.
III. Sabit sıcaklıkta bir miktar çözünen madde eklenirse derişimi artar.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

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

10. SINIFLAR / KİMYA DERSİ

3. ÜNİTE DEĞERLENDİRME SORULARI

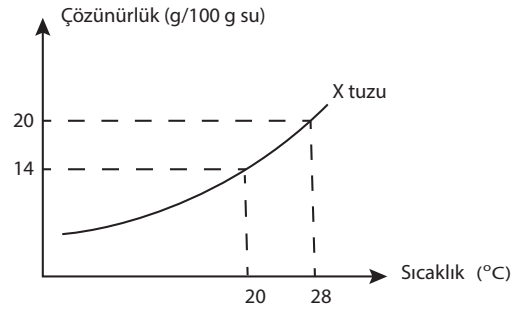
Karışımlar - Test 5

8. Sıvı-sıvı homojen karışımlarla ilgili,
- Karışımı oluşturan moleküller polardır.
 - Fiziksel yöntemlerle bileşenlerine ayrılır.
 - Kaynama noktası, çözücünün kaynama noktasından yüksektir.

yargılarından hangileri kesinlikle doğrudur?

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

11.



Verilen grafikteki bilgilere göre, 28°C'de hazırlanan 600 gram doymuş çözelti 20°C'ye kadar soğutulduğunda kaç gram X tuzu çöker?

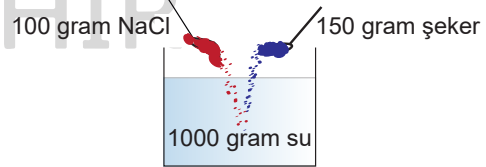
- A) 14 B) 16 C) 24 D) 26 E) 30

9. 400 gram kütlece %25'lik ve 300 gram kütlece %20'lik şeker çözeltileri karıştırılıyor. Karıştırılan çözeltiden 60 gram su buharlaştırılıyor.

Çökme gözlenmediğine göre yeni oluşan çözelti kütlece % kaçtır?

- A) 8 B) 12 C) 20 D) 25 E) 28

12.



10. Kütlece % 8,24'lük NaBr çözeltisinden 500 gram hazırlamak için kaç mol NaBr kullanılmalıdır?

(NaBr: 103 g/mol)

- A) 0,8 B) 0,6 C) 0,4 D) 0,2 E) 0,1

1 kg suya 100 gram NaCl ve 150 gram şeker eklenerek oluşturulan çözeltideki NaCl'nin kütlece yüzdesi kaçtır?

- A) 8 B) 10 C) 12 D) 15 E) 18