

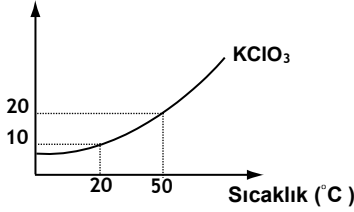
# Karışımlar Konusu Karışımların Ayırıştırılması Testi

1. X İki katıdan oluşan homojen karışım  
Y : Farklı iki sıvıdan oluşan heterojen karışım  
Z : İki gazın karışmasıyla oluşan maddenin türü

**Yukarıda verilen bilgilere göre X, Y ve Z maddeleri aşağıdakilerden hangisi gibi olabilir?**

	<u>X</u>	<u>Y</u>	<u>Z</u>
A)	Lehim	Kolonya	Çözelti
B)	Tunç	Benzin-su	Çözelti
C)	Pirinç	Ayran	Süspansiyon
D)	Amalgam	Kolonya	Aerosol
E)	Çelik	Benzin-su	Kolloit

2. Çözünürlük (g / 100g su)



Yandaki grafiğe göre 50 °C'de hazırlanan 450 gramlık çözelti 20 °C'ye soğutulduğunda 10 gram KClO<sub>3</sub> katısı dibe çöküyor.

**Buna göre 50°C'deki çözelti kaç gram KCl<sub>3</sub>-içerir?**

- A) 10                      B) 30                      C) 50  
D) 70                      E) 80

3. Aşağıdaki verilenlerden hangisi heterojen karışıma örnektir?

- A) Gazoz                      B) Hava                      C) Çelik  
D) Mayonez                      E) Demir

4. Demir tozu, tuz ve naftalin karışımını bileşenlerine ayırmak için;  
I. Damıtma  
II. Miknatıslanma  
III. Suda çözme  
IV. Süzme  
V. Dekantasyon

**işlemlerinden hangisinin yapılmasına gerek yoktur**

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

5. Sudaki çözünme tepkimesi;



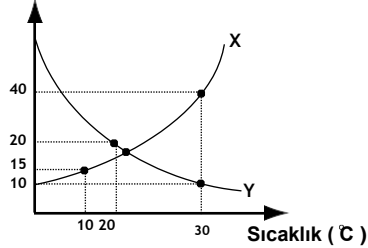
şeklinde olan bir çözeltinin kütlece % derişimini artırmak için,

- I. Çözeltiyi soğutma  
II. Çözeltiyi ısıtma  
III. Bir miktar su buharlaştırma

**işlemlerinden hangileri uygulanabilir?**

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

6. Çözünürlük (X g / 100 g su)



-Saf X ve Y katılarının çözünürlük-sıcaklık değişim grafiği yanda verilmiştir.

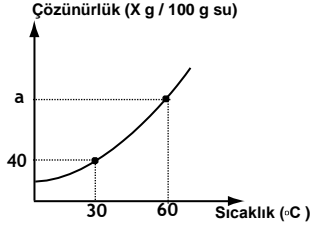
**Buna göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır**

- A) 10°C'de 200 gram suda en fazla 30 gram X çözünür.  
B) 20°C'de 50 gram suda en fazla 20 gram Y çözünür.  
C) 30°C'de 150 gram suda en fazla 15 gram Y çözünür.  
D) 10°C'de 50 gram suda 5 gram X çözündüğünde doymamış çözelti oluşur.  
E) 20 °C-'deki doymun çözeltilerde aynı miktar suda çözünen X ve Y kütleleri eşit değildir.

7. Aşağıda bazı karışımlar ile bu karışımları ayırma yöntemleri eşleştirilmiştir.

Buna göre verilenlerden hangisi **yanlıştır**

- | Karışım                  | Ayrırma yöntemi          |
|--------------------------|--------------------------|
| A) Su-zeytinyağı         | Flotasyon                |
| B) Etil alkol-su         | Ayrımsal damıtma         |
| C) Kumlu su              | Süzme                    |
| D) Bakır tozu-demir tozu | Mıknatıslanma            |
| E) Şeker-tuz             | Ayrımsal kristallendirme |
8. Saf bir X katısının sudaki çözünürlüğünün sıcaklıkla değişimi grafikteki gibidir.



X katısının 30 °C’de 420 gramlık doymuş çözeltisi 60°C’ye ısıtıldığında çözeltinin doymuş olabilmesi için çözeltiliye 45 gram X ilave edilip tamamen çözünüyor.

Buna göre grafikte verilen "a" değeri kaçtır?

- A) 15                      B) 20                      C) 35  
D) 45                      E) 55

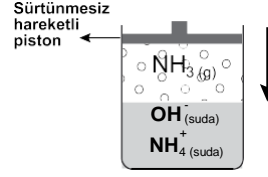
9. I. 40 g tuz - 160 g su = 200 gram tuzlu su  
II. 50 g tuz - 150 g su = 200 gram tuzlu su  
III. 10 g tuz - 10 g su = 20 gram tuzlu su

verilen çözeltilerin aynı ortamdaki kaynamaya başlama sıcaklıkları arasındaki ilişki nedir?

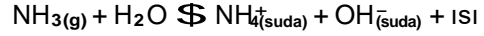
- A) I 2 II 2 III  
B) I 2 III 2 I  
C) II 2 I 2 III  
D) III 2 II 2 I  
E) III 2 I = II

[www.derskitabicevaplarim.com](http://www.derskitabicevaplarim.com)

- 10.



NH<sub>3</sub> gazının sudaki çözünme denklemini;



şeklinde. Şekildeki piston sabit sıcaklıkta ok yönünde itilirse,

- I. NH<sub>3</sub> gazının sudaki çözünürlüğü artar.  
II. Çözeltideki NH<sub>3</sub>'ün kütlece % derişimi artar.  
III. Çözeltinin elektrik iletkenliği artar.

yargılarından hangileri doğru olur?

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

11. Aşağıdaki yöntemlerden hangisi iki katıdan oluşan bir karışımı ayırmada **kullanılamaz**

- A) Ayırma hunisi  
B) Mıknatıslanma  
C) Eleme  
D) Ayrımsal kristallendirme  
E) Flotasyon

- 12.

Madde	°Kaynama noktası ( °C )
X	65
Y	60
Z	53
T	71
Q	86

-Tabloda X, Y, Z, T ve Q sıvılarının aynı ortamdaki kaynama sıcaklıkları verilmiştir.

Buna göre hangi ikilinin oluşturduğu karışım ayrımsal damıtma yöntemiyle daha kolay ayrılır?

- A) X-Y                      B) Y-T                      C) Z-Q  
D) T-Q                      E) Y-Z