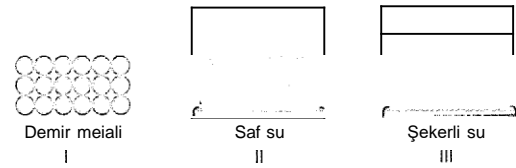


1.



I, II ve III. maddeler için aşağıdakilerden hangisi ay-
sır?

- A) I ve II saf maddedir.
B) III karışımdır.
C) I de tek tür tanecikler vardır.
D) III de farklı tür tanecikler vardır.
E) I daha basit maddelere ayrıştırılabilir.

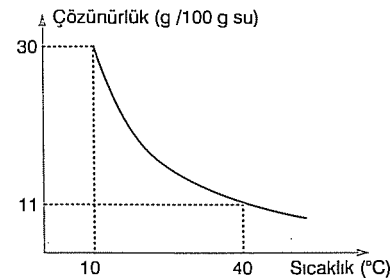
2. Süzme yöntemi kullanılarak karışımların ayrılması ile ilgili,

- I. Bu yöntemde süzgeç ya da süzgeç kağıdı kullanılır.
II. Sıvı içerisine eklenmiş bir katı ile oluşmuş heterojen karışımların ayrılmasında kullanılır.
III. Kullanılacak süzgeçlerin gözenekleri ayrılacak katının taneciklerinden büyük olmalıdır.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

3.



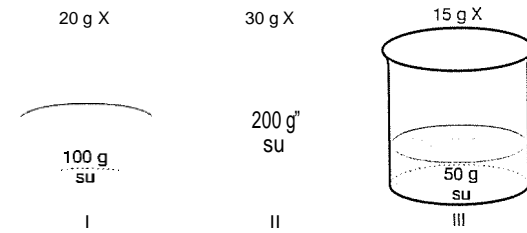
Çözünürlük - sıcaklık grafiği yukarıda verilen bir X maddesi için,

- I. Doymuş çözeltisi soğutulduğunda bir miktar katı çöker.
II. X bir gazdır.
III. 10 °C taki 65 g çözelti 40 °C a ısıtırsa çözeltideki X kütlesi 9,5 g azalır.

yargılarında hangileri kesinlikle doğrudur?

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

4.



Aynı sıcaklıkta yukarıdaki kaplarda üzerlerinde belirtilen maddeler çözülüyor.

Oluşan çözeltilerin derişikliklerine göre karşılaştırılması aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

- A) III > I > II B) I > II > III C) III > II > I
D) II > I > III E) II > III > I

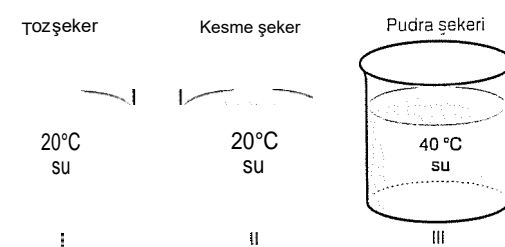
5. 20 cm³ su 20 °C ta en çok 5 gram X tuzu çözebildiğine göre X tuzunun,

- I. 20 °C ta 100 cm³ sudaki çözünürlüğü 25 gramdır.
II. 20 °C ta 75 gram doymuş şözeltilde 15 gram X bulunur.
III. 20 °C ta 50 g suda 10 g X çözülürse çözelti doymamış olur.

yargılarından hangileri doğrudur? (d_X = 1g/cm³)

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

6.

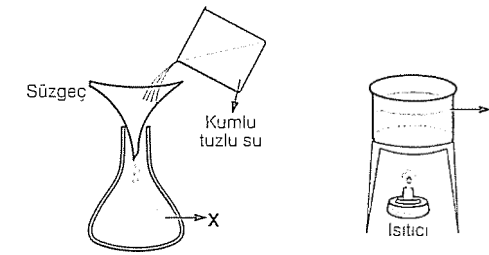


Yukarıdaki kaplarda üzerlerinde belirtilen şeker türleri çözünüyor.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi ani stir?

- A) Çözünme en hızlı III. kapta olur.
B) I ve II. kaplarda çözünürlük eşittir.
C) II ve III. kaplardaki çözünme hızı aynıdır.
D) II. kapta çözünme en yavaştır.
E) III. kapta çözünürlük en fazladır.

7.

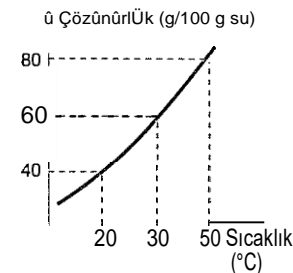


Yukarıdaki şekilde verilen kumlu ve tuzlu su önce süzülüyor. Elde edilen süzöntü (X) kısık ateşte ısıtılarak suyu buharlaştırılıyor.

Buna göre, süzme işleminde süzgeçte kalan (I) ve buharlaştırma işlemi sonunda beherglasta kalan (II) maddeler aşağıdakilerden hangisinde doğru olarak verilmiştir?

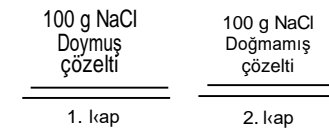
- | I | II |
|--------|-----|
| A) Kum | Su |
| B) Tuz | Kum |
| C) Kum | Tuz |
| D) Tuz | Su |
| E) Su | Tuz |

8. Çözünürlük - sıcaklık grafiği yanda verilen tuzun 50 °C taki 450 gramlık doymuş çözeltisi 20 °C a soğutulursa kaç gram tuz çöker?



- A) 25 B) 50 C) 100 D) 125 E) 150

9.



Aynı sıcaklıkta 1 ve 2. kaplarda bulunan yemek tuzu (NaCl) çözeltisi ile ilgili,

- I. Her ikisinde de suyun kütlesi eşittir.
II. 1. kaptaki tuz kütlesi, 2. kaptakinden daha fazladır.
III. 2. kaptaki su kütlesi, 1. kaptakinden daha fazladır.

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

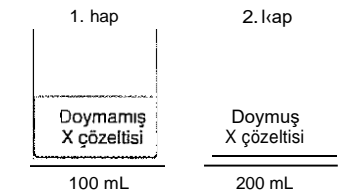
10. X ve Y den oluşan bir karışım ayırma hunisi ile bileşenlerine ayrılabilir. Buna göre,

- I. Karışım homojendir.
II. X ile Y birbiriyle tepkime vermeyen iki ayrı sıvıdır.
III. X ve Y nin öz kütleleri farklıdır.

yargılarından hangileri kesinlikle anlıştır?

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

11.



X katısının aynı sıcaklıkta 1. kapta doymamış ve 2. kapta doymuş çözeltisi vardır.

Bu şözeltilerle ilgili,

- I. 1. kaba bir miktar X katılırsa tamamı çöker.
II. 2. kapta bir miktar daha X çözülebilir.
III. 2. kaptaki çözelti, 1. kaptakinden daha derişiktir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

12.

- I. Katıların bir araya gelerek oluşturduğu homojen karışımlara alaşımlar örnek verilebilir.
II. Alaşımlar, bileşenlerinin erime noktası sıcaklığı farkından yararlanılarak bileşenlerine ayrıştırılabilir.
III. Tunç, pirinç ve 22 ayar altın birer alaşım örneğidir.

Alaşımlarla ilgili yukarıdaki yargılardan hangileri doğrudur?

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