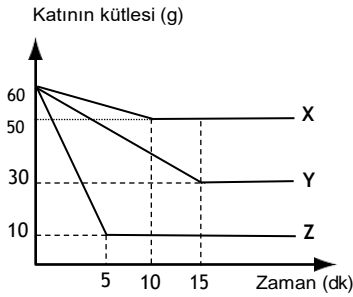


Çözelti ve Çözünürlük Testi

1. Aşağıdakilerden hangisi çözünürlüğü değiştirebilen etmenlerden **değildir**?

- A) Sıcaklık
- B) Çözücü cinsi
- C) Temas yüzeyi
- D) Basınç
- E) Ortak iyon etkisi

2.

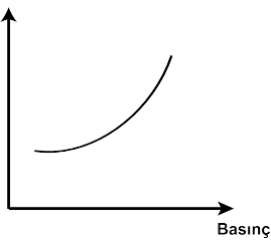


Üç ayrı kapta oda koşullarında 50'şer gram su bulunmaktadır. Bu kaplardan birincisine X, ikincisine Y, üçüncüsüne Z katıları eklenerek çözünüyor. Çözünme süresince katıların kütle değişimleri yukarıdaki grafikte verilmiştir.

Buna göre aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**

- A) X'in 25 °C'deki çözünürlüğü 5 g X/100 g sudur.
- B) Çözünme hızı en büyük olan Z'dir.
- C) 25°C'deki doymuş Y çözeltisi 80 gramdır.
- D) Üç maddenin de oda koşullarında çözünürlükleri farklıdır.
- E) Oda koşullarında yoğunluğu en büyük olan Z çözeltisidir.

3. Çözünürlük



Yanda X maddesine ait çözünürlük-basınç grafiği verilmiştir.

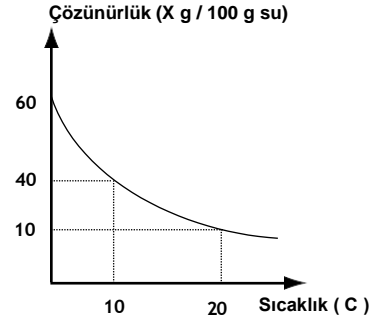
Buna göre,

- I. X maddesi gazdır.
- II. X maddesiyle hazırlanan çözelti ısıtılırsa kütlece % değişimi azalır.
- III. X maddesinin çözünürlüğü endotermiktir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

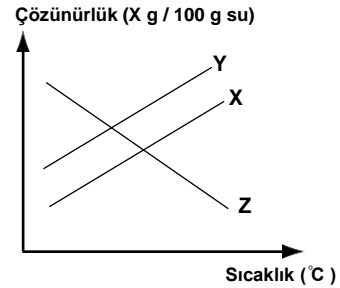
4.



Yukarıda X maddesine ait çözünürlük-sıcaklık grafiği verilmiştir. Buna göre 20 °C'deki 88 gram doymuş çözeltinin sıcaklığı 10 °C'ye düşürülürse kaç gram daha X çözünebilir?

- A) 24
- B) 22
- C) 15
- D) 12
- E) 10

5.



X, Y, Z maddelerine ait çözünürlük-sıcaklık grafiği yukarıda verilmiştir.

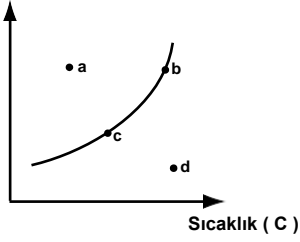
Buna göre aşağıdakilerden hangisi **yanlıştır**

- A) X ve Y'nin çözünürlüğü endotermiktir.
- B) X, Y ve Z maddeleri katı veya sıvı olabilir.
- C) Z gaz olabilir.
- D) Doymamış Z çözeltisi soğutulursa doymuş hale gelebilir.
- E) Doymuş X çözeltisi ısıtılırsa doymamış olabilir.

6. 40 gram tuz ile hazırlanan 240 gram doymuş çözeltinin aynı sıcaklıktaki çözünürlüğü kaç g/100 gram sudur?

- A) 40
- B) 35
- C) 30
- D) 25
- E) 20

7. Çözünürlük (X g / 100 g su)



Çözünürlük -sıcaklık grafiği verilen X tuzuna ait a, b, c, d noktalarındaki çözeltiler için,

- I. a noktasında çözelti kararsızdır.
- II. b ve c noktalarındaki doymuş çözeltilerin kütlece % derişimleri eşittir
- III. d noktasındaki çözelti soğutulursa doymuş hale gelebilir.

yargılarından hangileri doğrudur?

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

8. I. Dalgıçların vurgun yemesi
II. Yaz aylarında nehir ve göllerde balık ölümlerinin artması
III. Gazoz, kola gibi gazlı içeceklerin kapağını açtığı-mızda bir miktar gazın dışarı çıkması

Yukarıdaki olaylardan hangileri gazların çözünürlüklerinin basınçla değişimi ile ilgilidir?

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

9. Yemek tuzunun 20 °C-'de çözünürlüğü 36 g / 100 g su dur.

Yemek tuzu ile 20 °C-'de hazırlanan %20'lik 900 gram çözeltinin doymuş hale gelmesi için aynı sıcaklıkta **en az** kaç gram su buharlaştırılmalıdır?

- A) 50 B) 100 C) 220
D) 400 E) 500

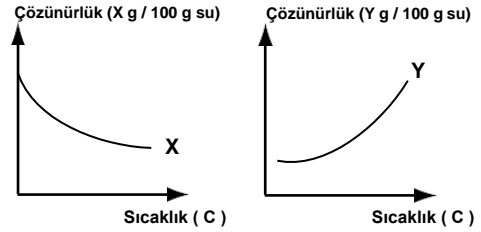
10. Arı X maddesinin sudaki çözünürlüğünün sıcaklıkla değişimi aşığıdaki tabloda verilmiştir.

Sıcaklık_°Ci	Çözünürlük_g/100 g sui
15	25
20	10

Buna göre 15 °C-'de 200 gram su ile hazırlanan doymuş çözelti 20 °C-'ye ısıtılırsa çöken katının tamamını çözmek için 20 °C-'de en az kaç gram su eklenmelidir?

- A) 300 B) 200 C) 100 D) 50 E) 25

11.



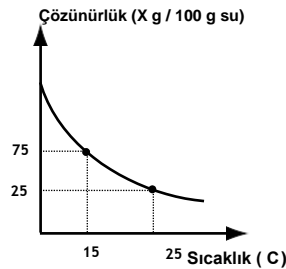
X ve Y maddeleri için çözünürlük-sıcaklık grafikleri yukarıda verilmiştir. Buna göre;

- I. X katıdır.
- II. Y gazdır.
- III. Düşük sıcaklıklarda X maddesinin çözünürlüğü daha fazladır.

yargılarından hangileri **Resinlikle yanlıştır**

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

12.



X tuzunun çözünürlük-sıcaklık grafiği yanda verilmiştir. 15 °C-'de hazırlanan 300 gram doymamış çözelti 25 °C-'ye ısıtılınca 50 gram X çökmektedir.

Buna göre 15 °C-'de hazırlanan çözeltiyi doymak için kaç gram X katısı ilave edilmelidir?

- A) 50 B) 40 C) 20 D) 10 E) 5