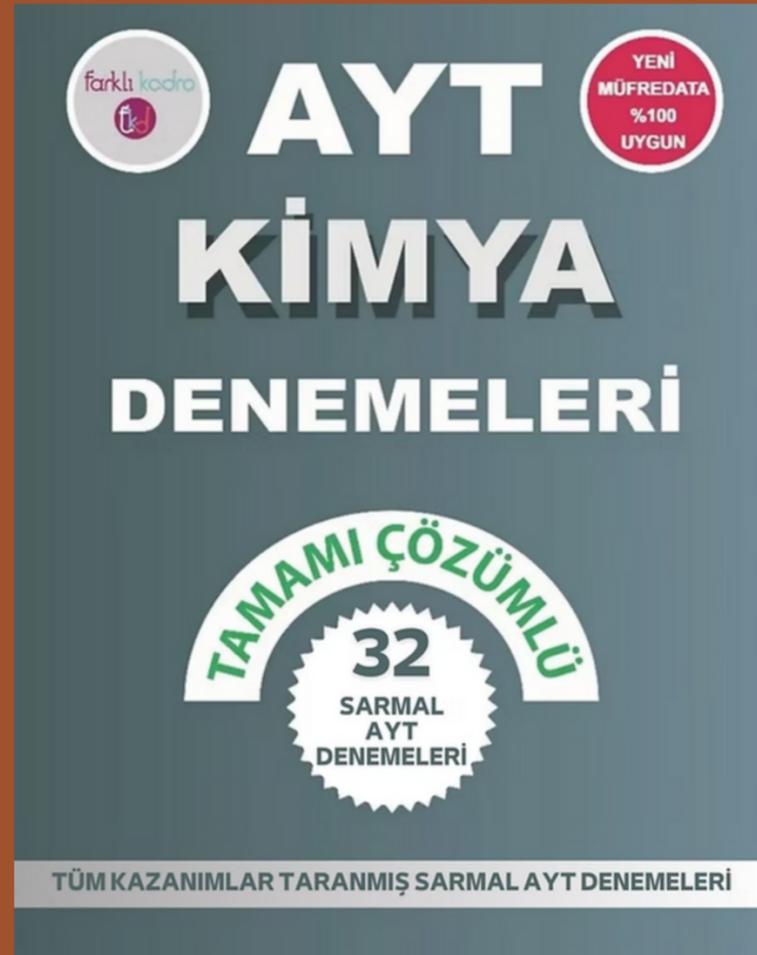




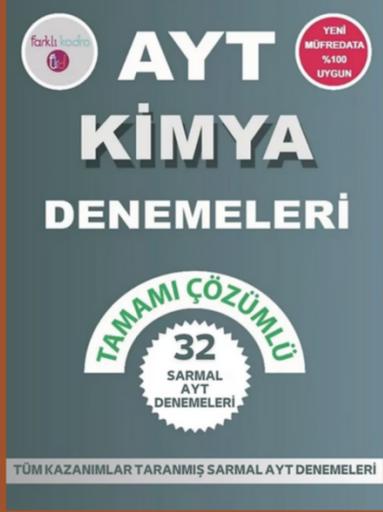
# AYT KİMYA DENEMELERİ



## DENEME 4

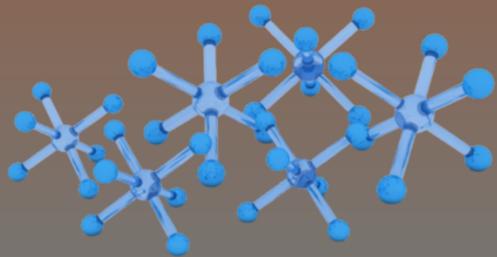
## SORU ÇÖZÜMÜ

Yavuz Selim Nalbant



**AYT KİMYA  
DENEMELERİ  
DENEME 4**

**SORU ÇÖZÜMÜ**



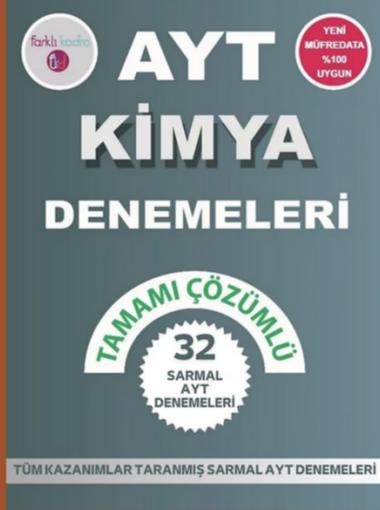
Yavuz Selim Nalbant



1. Çözünen maddenin su molekülleri tarafından sarılması olayına hidratasyon denir.

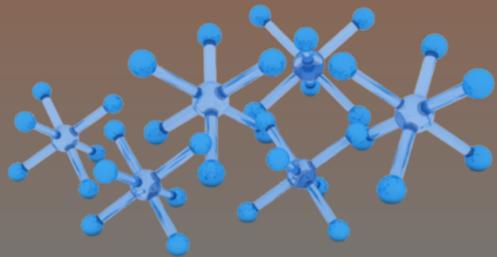
**Buna göre, aşağıdaki karışımlardan hangisi hidratasyona örnek verilemez?**

- A) Alkollü su                      B) Tuzlu su  
C) Zeytinyağlı su                D) Şerbet  
E) HCl nin sulu çözeltisi



## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

### SORU ÇÖZÜMÜ

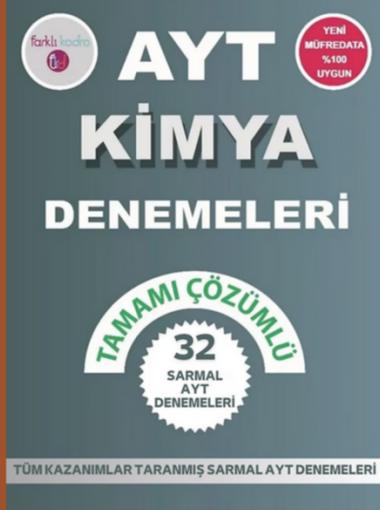


Yavuz Selim Nalbant

2. • NaCl  
• CH<sub>3</sub>OH  
• C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub>  
• HNO<sub>3</sub>  
• CH<sub>3</sub>Cl

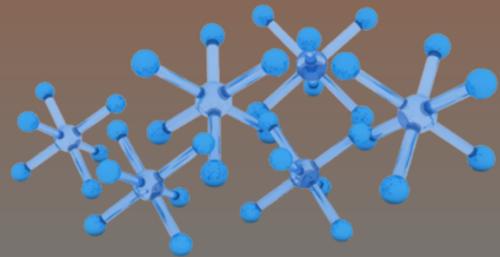
Yukarıda verilen maddelerden kaç tanesi suda iyonlarına ayrışarak çözünür?

- A) 1      B) 2      C) 3      D) 4      E) 5



**AYT KİMYA  
DENEMELERİ  
DENEME 4**

**SORU ÇÖZÜMÜ**



Yavuz Selim Nalbant

3. Kütlece %16'lık 500 gram şekerli su çözeltisinden çökelme olmadan 100 gram su buharlaştırılıyor.

**Buna göre, oluşan çözelti kütlece yüzde (%) kaçlık olur?**

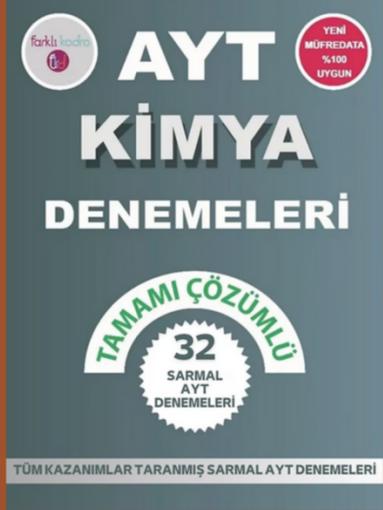
A) 18

B) 20

C) 24

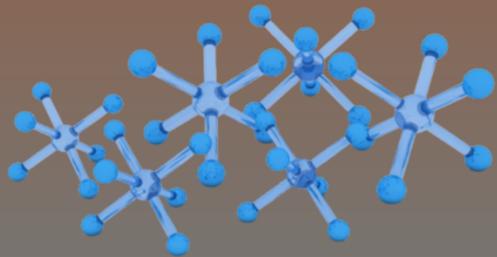
D) 25

E) 25,5



## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

### SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

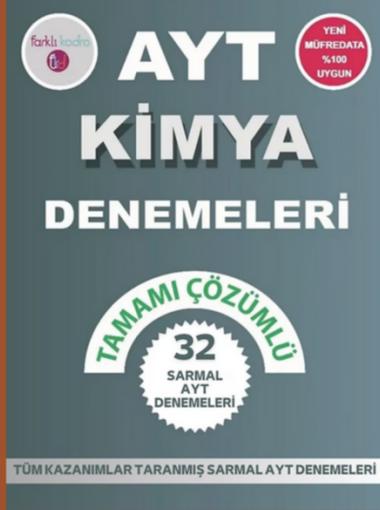
4. Kışın otomobillerde radyatör suyunun donmaması için antifiriz (glikol) kullanılır.

Donmaya başlama sıcaklığı ( $^{\circ}\text{C}$ ) ile su ve antifiriz hacimce yüzdelerine ait tablo aşağıdaki gibidir.

Donmaya başlama sıcaklığı ( $^{\circ}\text{C}$ )	Antifiriz (%)	Su (%)
-35	90	10
-22	70	30
-13	50	50
-9	40	60
-2	10	90

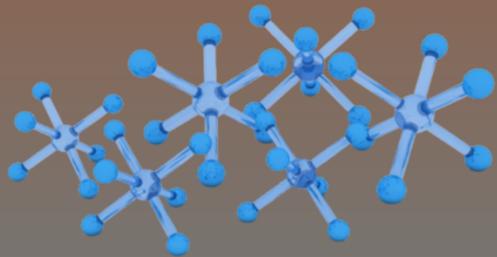
Hava sıcaklığının gece  $-25^{\circ}\text{C}$ 'ye düştüğü bir şehirde kullanılması gereken antifiriz ve su miktarları aşağıdakilerden hangisi olabilir? (Çözelti hacmi bileşenlerin toplam hacmidir.)

	<u>Su (mL)</u>	<u>Antifiriz (mL)</u>
A)	60	140
B)	50	250
C)	100	100
D)	20	30
E)	120	30



## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

### SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

5. 0,6M 200 mL'lik  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  çözeltisi ile 0,4M 300 mL'lik  $\text{Na}_2\text{SO}_4$  çözeltileri karıştırılırsa oluşan çözeltinin derişimi kaç molar olur?

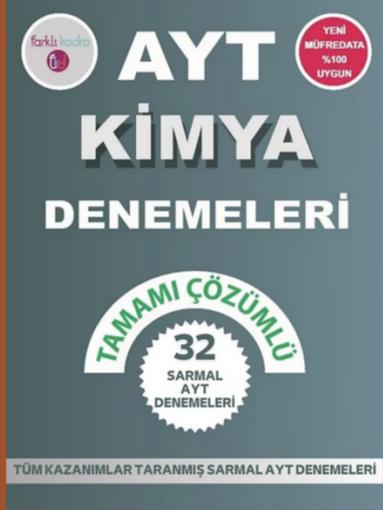
A) 0,10

B) 0,12

C) 0,24

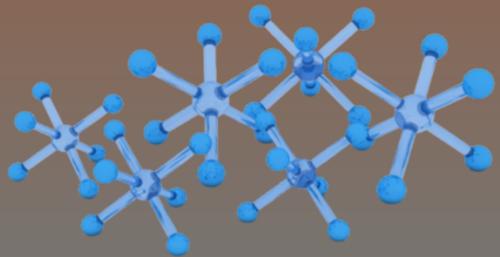
D) 0,48

E) 0,50



**AYT KİMYA  
DENEMELERİ  
DENEME 4**

**SORU ÇÖZÜMÜ**



Yavuz Selim Nalbant



6. 50°C'de 324 gram suda 360 gram glikoz çözülüyor.

**Buna göre, oluşan çözeltinin aynı sıcaklıktaki buhar basıncı kaç mmHg'dir?**

(H<sub>2</sub>O : 18 g.mol<sup>-1</sup>, C<sub>6</sub>H<sub>12</sub>O<sub>6</sub> : 180 g.mol<sup>-1</sup>  
50°C'de suyun buhar basıncı 100 mmHg)

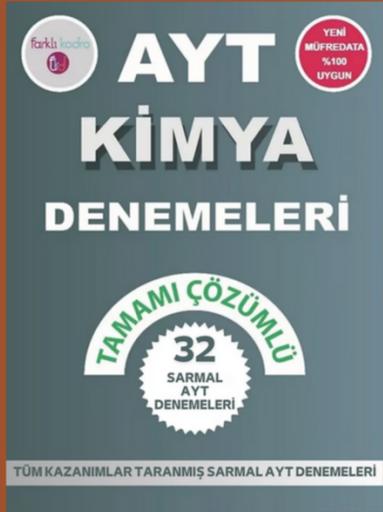
A) 94

B) 90

C) 80

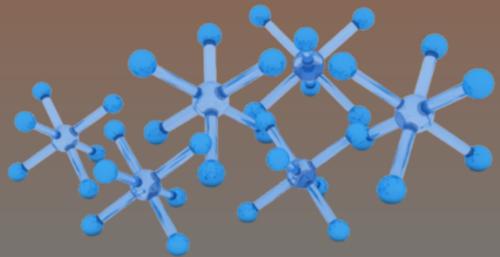
D) 76

E) 60



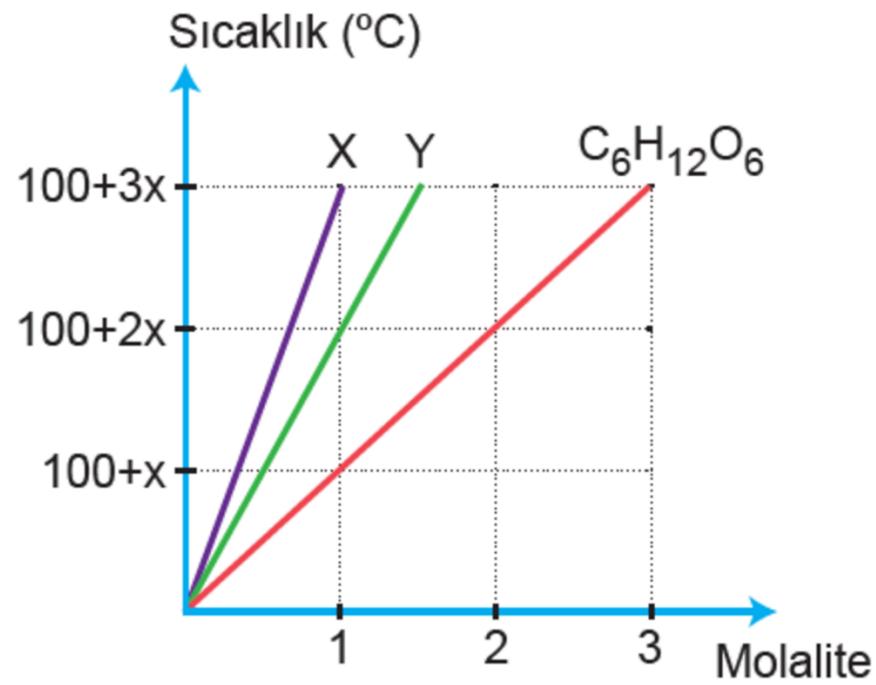
## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

### SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

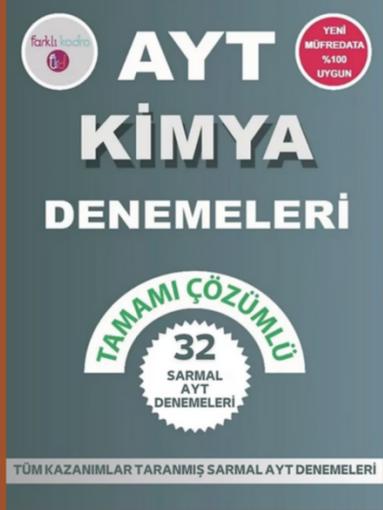
7.



X, Y ve  $C_6H_{12}O_6$  bileşiklerinin 1 atm'de hazırlanmış sulu çözeltilerinin molal derişimlerine bağılı kaynama sıcaklıkları grafiğı yukarıdaki gibidir.

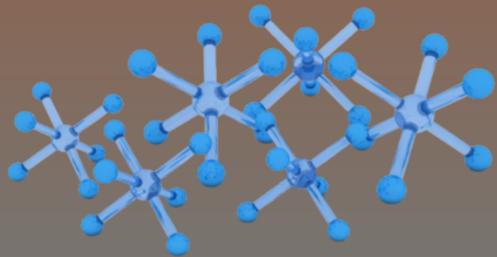
**Buna göre X ve Y bileşikleri aşağıdakilerden hangisi olabilir?**

- | <u>        </u><br>X | <u>        </u><br>Y |
|----------------------|----------------------|
| A) $Mg(NO_3)_2$      | NaCl                 |
| B) NaCl              | $CaCl_2$             |
| C) $C_2H_5OH$        | KCl                  |
| D) $FeCl_3$          | $NaNO_3$             |
| E) $NaNO_3$          | $Al_2(SO_4)_3$       |



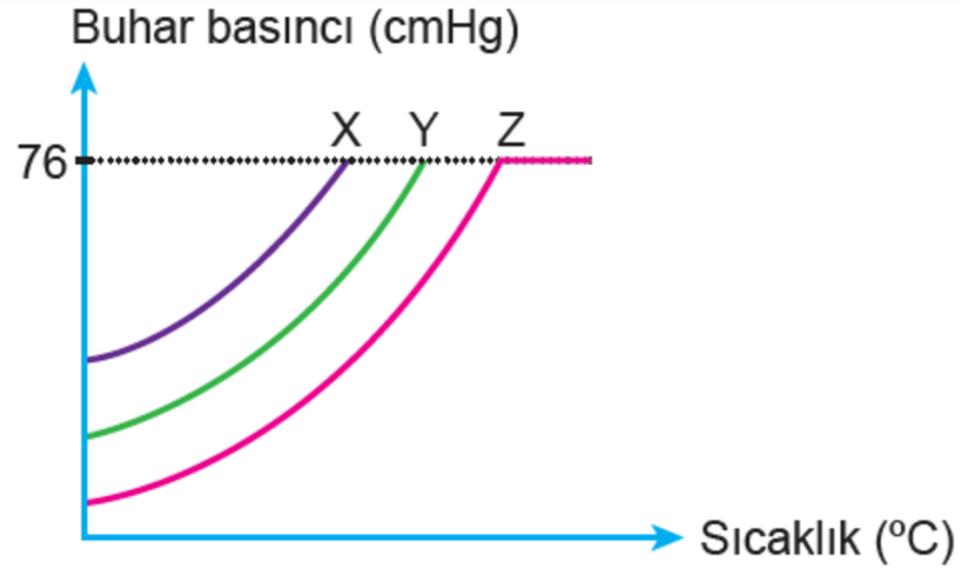
## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

### SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

8.



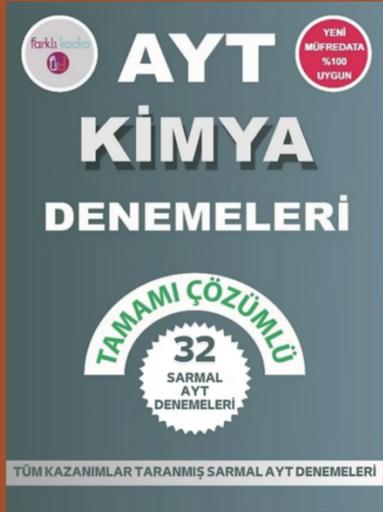
Deniz seviyesinde X, Y ve Z maddelerine ait buhar basıncı-sıcaklık grafiği yukarıdaki gibidir.

**Buna göre;**

- I. X ve Y saf madde, Z karışımdır.
- II. X etil alkol ise Y saf su olabilir.
- III. Y saf su ise Z tuzlu su olabilir.

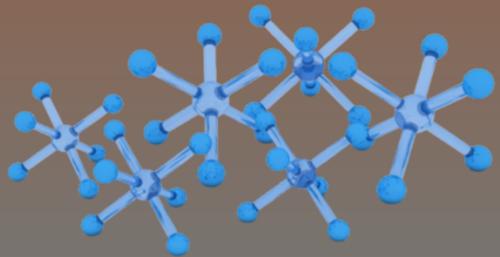
**yargılarından hangileri doğrudur?**

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



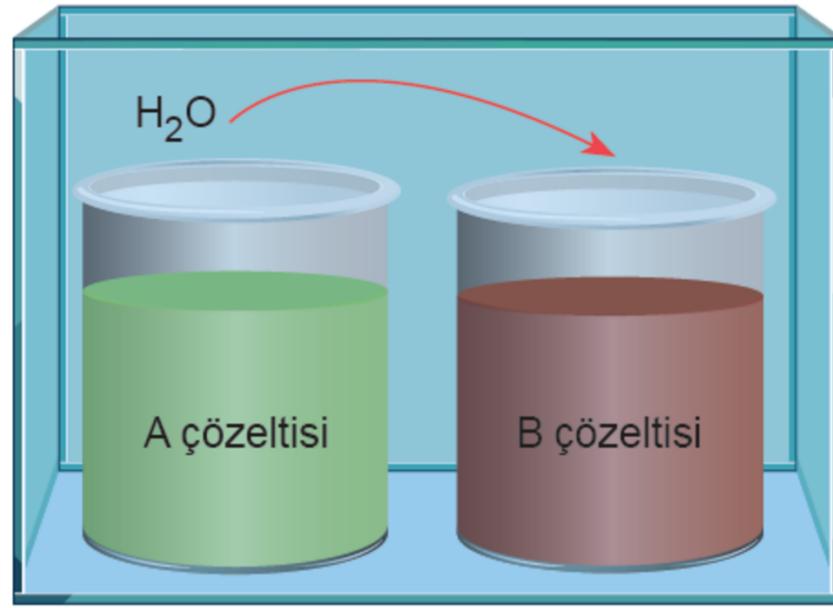
## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

### SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

9.



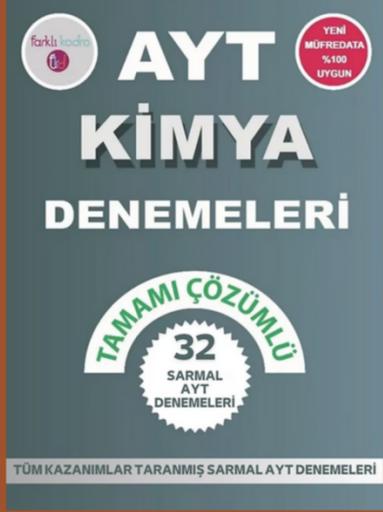
Aynı fanus altına konulmuş uçucu olmayan bir maddenin çözündüğü iki farklı derişimdeki sulu çözeltiler yukarıda verilmiştir. Ok yönü  $H_2O$ 'nun buharlaşarak B kabında yoğunlaştığını göstermektedir.

**Bu olayla ilgili;**

- I. Başlangıçta A kabındaki buhar basıncı, B kabındaki buhar basıncından yüksektir.
- II. Başlangıçta suyun mol kesri A kabında daha büyüktür.
- III. Zamanla B çözeltisi seyrelir.

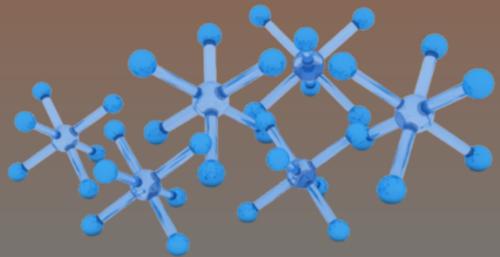
**verilerinden hangileri doğrudur?**

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



## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

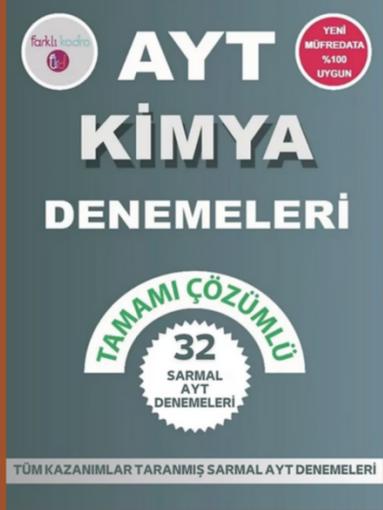
### SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

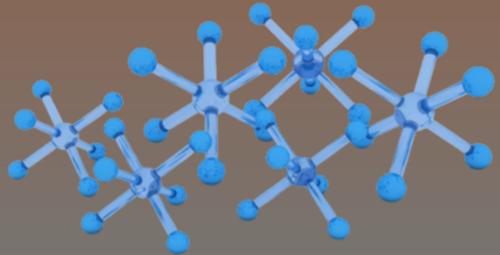
10. Çözünürlük ile ilgili aşağıda verilen yargılardan hangisi yanlıştır?

- A) Belirli koşullarda 100 gram çözücüde çözünen maksimum madde miktarıdır.
- B) Çözücü ve çözünenin cinsine bağlı olarak değişir.
- C) Bir çözeltilde sabit sıcaklıkta çözünen madde miktarı arttıkça çözünürlük de artar.
- D) Bir çözücünün, bulunduğu koşullarda çözebilme kapasitenin ölçüsüdür.
- E) Çözünürlük gram çözünen / 100 gram çözücü ile gösterilir.

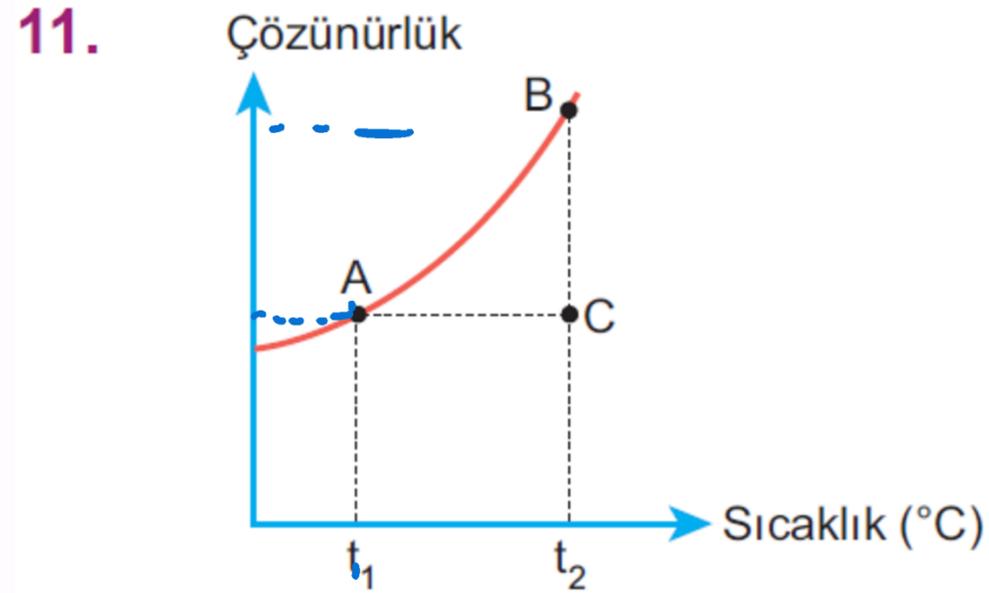


## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

### SORU ÇÖZÜMÜ



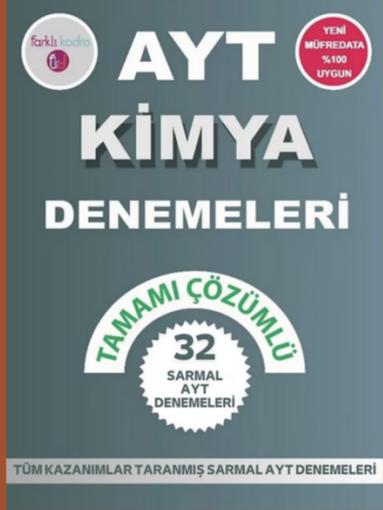
Yavuz Selim Nalbant



X tuzuna ait çözünürlük – sıcaklık grafiği yukarıdaki gibidir.

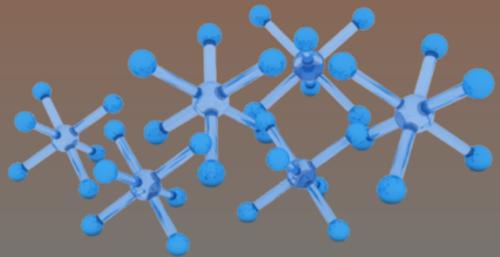
Buna göre, aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) X tuzunun B ve C noktalarındaki çözünürlükleri aynıdır.
- B) Sıcaklık arttıkça X tuzunun çözünürlüğü artar.
- C) A ve B noktalarında hazırlanan çözeltiler doymuştur.
- D) B noktasında hazırlanan çözelti A noktasındaki göre daha seyreltiktir.
- E) C noktasında çözelti doymamıştır.

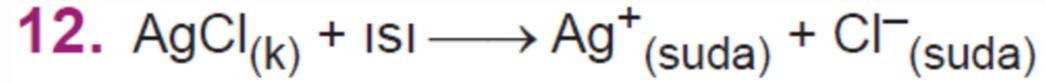


## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

### SORU ÇÖZÜMÜ

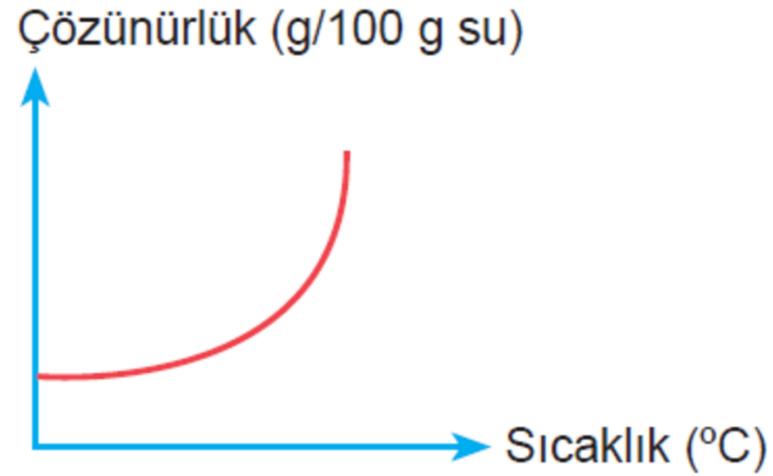


Yavuz Selim Nalbant



Buna göre;

I. AgCl tuzunun sıcaklık-çözünürlük grafiği,

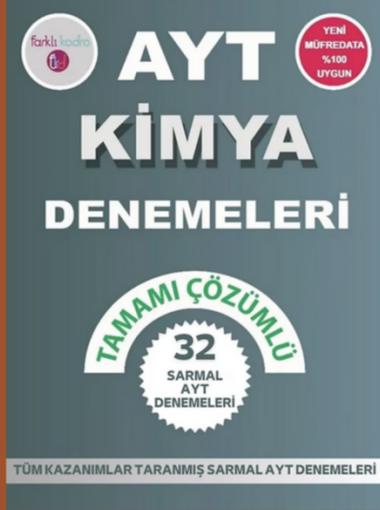


şeklindedir.

- II. Dibinde katısı olmayan doymun AgCl tuzunun sulu çözeltisine aynı sıcaklıkta saf su ilave edilirse çözünürlük azalır.
- III. Dibinde katısı bulunan AgCl tuzunun sulu çözeltisi ısıtılırsa çözünürlüğü artar.

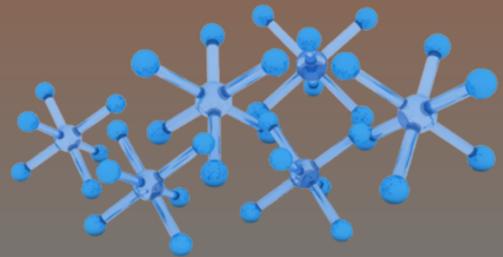
yargılarından hangileri yanlıştır?

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



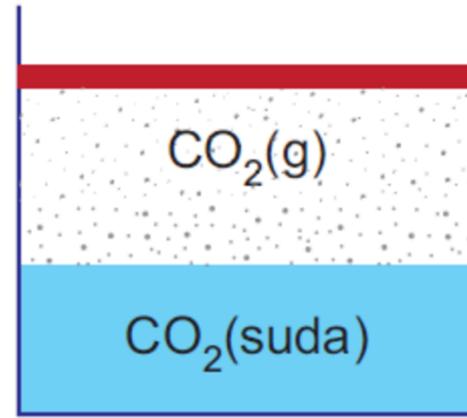
## AYT KİMYA DENEMELERİ DENEME 4

### SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

13.



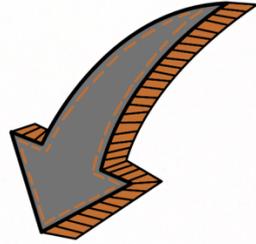
Yukarıdaki pistonlu kaptaki bulunan  $\text{CO}_2$  gazının sudaki çözünürlüğünü artırmak için;

- I. Sıcaklığı artırma
  - II. Pistonu sabitleyip aynı sıcaklıkta He gazı ekleme
  - III. Pistonun üzerine ağırlık koymak
- işlemlerinden hangileri ayrı ayrı uygulanabilir?

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

DENEME-4





 **ABONE OL**

# FARKLI KADRO YAYINLARI

*Yavuz Selim  
Nalbant*