



11. SINIF KİMYA

KİMYASAL DENGE

BAŞTAN SONA - 9

SORU ÇÖZÜMÜ

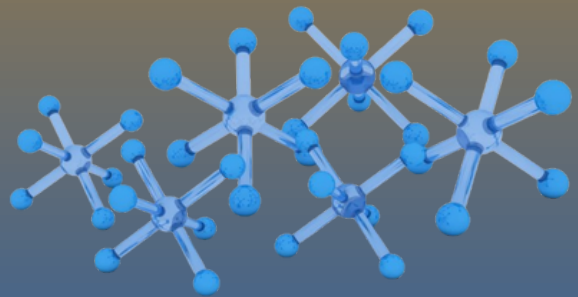
TEST 16

Yavuz Selim Nalbant



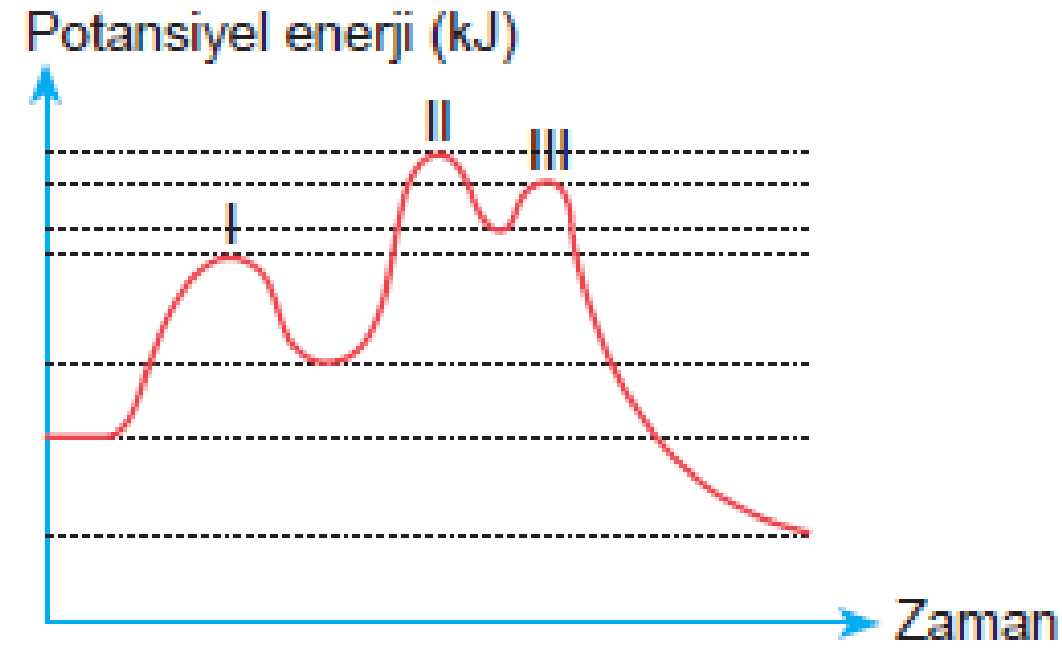
11. SINIF KİMYA ÇÖZÜNME - ÇÖKELME DENGELERİ TEST-16

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

1.



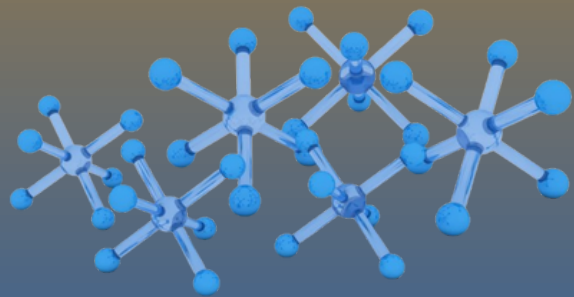
Potansiyel enerji - zaman grafiği şekildeki gibi olan kimyasal tepkime ile ilgili aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) Tepkimenin hızını II. basamak belirler.
- B) Tepkime III. adımda gerçekleşmiştir.
- C) II. basamak endotermiktir.
- D) Toplu tepkime ekzotermiktir.
- E) Katalizör III. basamağın aktifleşme enerjisini düşürerek tepkimeyi hızlandırır.



11. SINIF KİMYA ÇÖZÜNME - ÇÖKELME DENGELERİ TEST-16

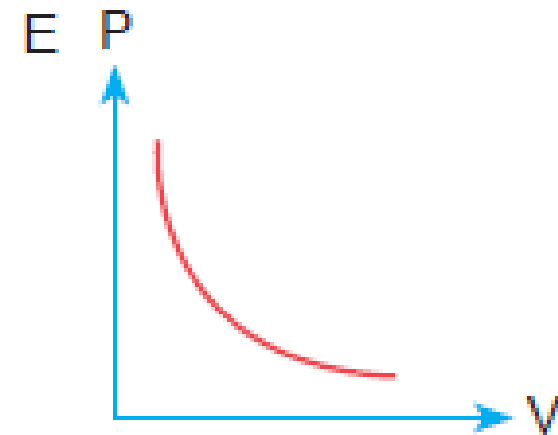
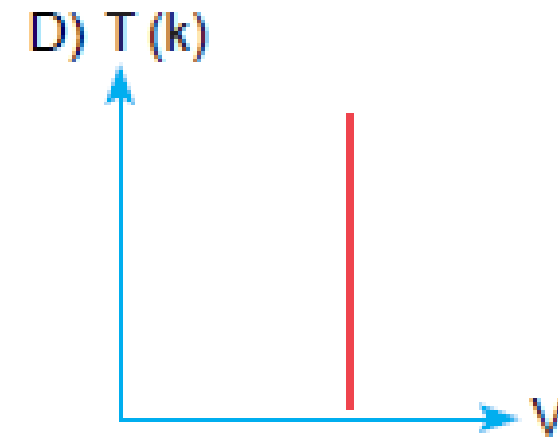
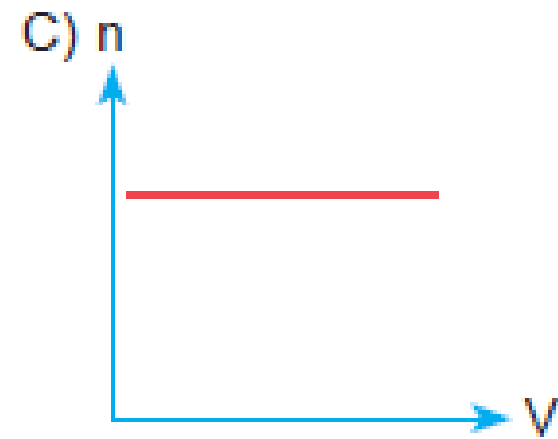
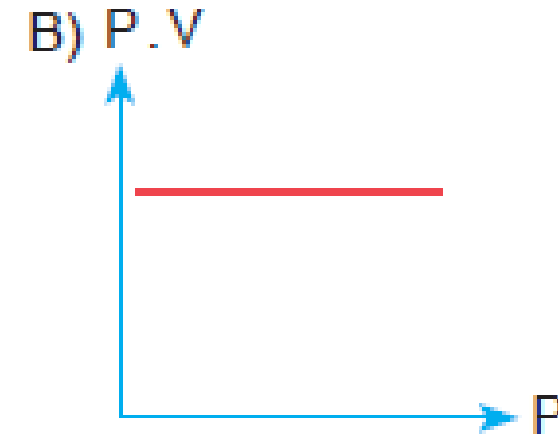
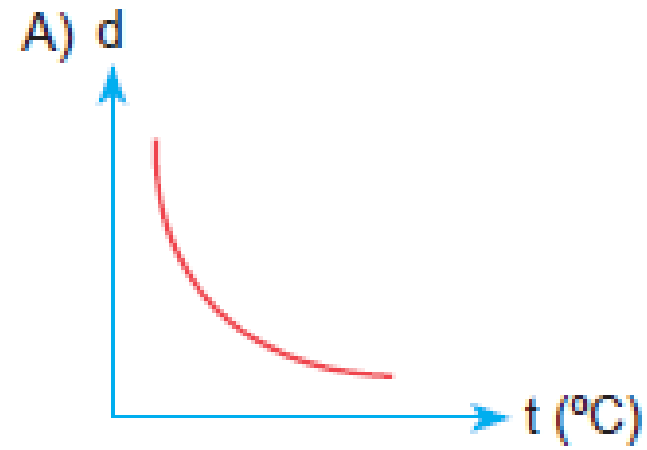
SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

2. Sabit hacimli bir kapta bulunan belirli miktardaki ideal X gazının sıcaklığı artırılıyor.

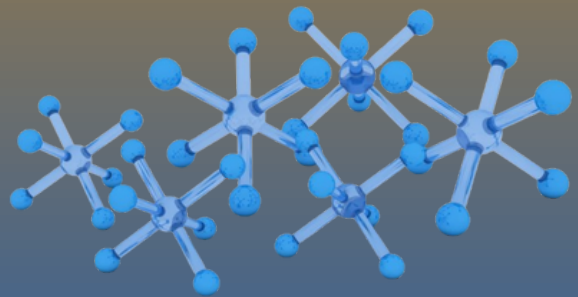
Buna göre, X gazı için çizilen aşağıdaki grafiklerden hangisi doğrudur? (P: Basınç, V: Hacim, d: Yoğunluk, n: Mol sayısı)





11. SINIF KİMYA ÇÖZÜNME - ÇÖKELME DENGELERİ TEST-16

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant



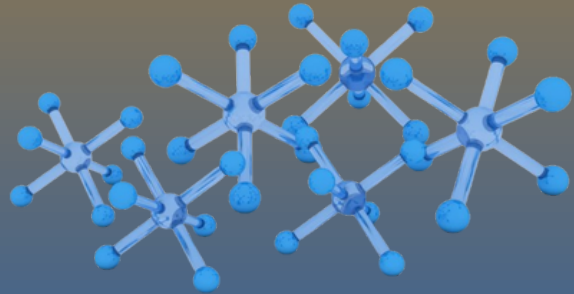
3. Aşağıdakilerin hangisindeki ısı değişiminin değeri bir bileşiğin molar oluşum ısısına eşittir?





11. SINIF KİMYA ÇÖZÜNME - ÇÖKELME DENGELERİ TEST-16

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant



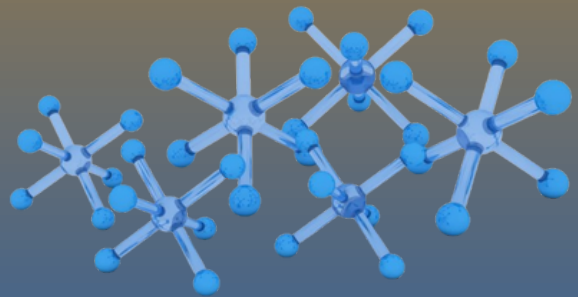
4. Aşağıdakilerin hangisinde formülü verilen bileşiğin hem adı, hem de altı çizili elementin yükseltgenme basamağı doğru verilmiştir?

Bileşiğin formülü	Adı	Yükseltgenme basamağı
A) $\text{Mg}\underline{\text{O}}_2$	Magnezyum oksit	-2
B) $\text{Na}\underline{\text{N}}\text{O}_3$	Sodyum nitrit	+5
C) $\underline{\text{Cu}}_2\text{O}$	Bakır oksit	+1
D) $(\underline{\text{N}}\text{H}_4)_2\text{SO}_4$	Amonyum sülfat	-3
E) $\text{K}_3\underline{\text{P}}\text{O}_4$	Potasyum fosfit	+5



11. SINIF KİMYA ÇÖZÜNME - ÇÖKELME DENGELERİ TEST-16

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant



5. 1 kg saf su içerisine 1 mol NaCl katısı eklenip çözünmesi ile hazırlanan çözeltinin kaynamaya başlama sıcaklığı 100,52 °C olarak ölçülmüştür.

Buna göre,

- I. Çözelti deniz seviyesinden daha yüksek bir yerdedir.
- II. 100,52 °C'de çözeltinin buhar basıncı 760 mmHg'dir.
- III. Çözeltinin donmaya başlama sıcaklığı -1,86 °C'dir.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

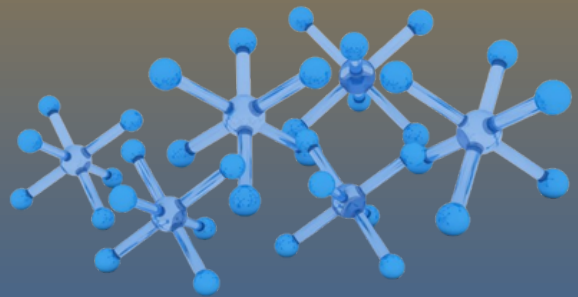
(1 atm basınçta su için $K_k = 0,52$, $K_d = 1,86$)

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



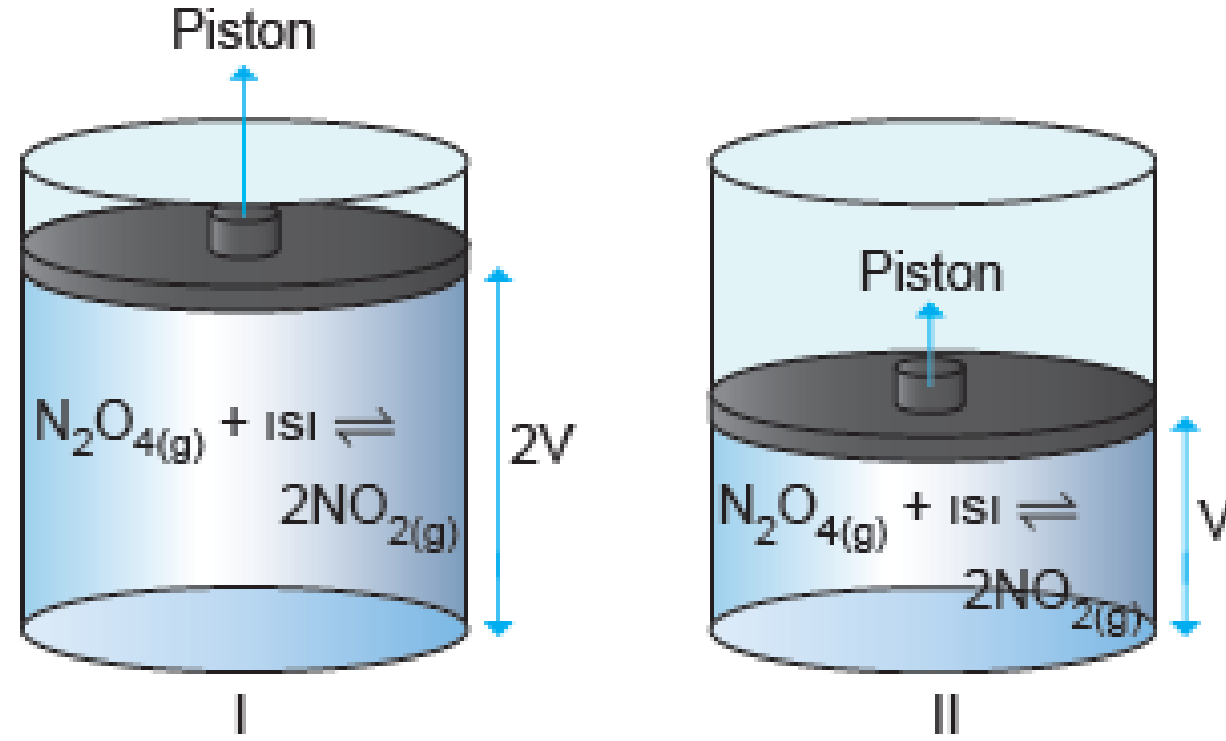
11. SINIF KİMYA ÇÖZÜNME - ÇÖKELME DENGELERİ TEST-16

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

6. Şekil - 1'deki gibi dengede olan sistemin hacmi sabit sıcaklıkta şekil - II'deki durumu getirilip yeniden denge oluşuyor.



Şekil - II'deki denge durumu ile ilgili,

- $\text{NO}_{2(g)}$ derişimi azalır.
- Denge sabiti (K_c) değeri artar.
- $\text{NO}_{2(g)}$ ve $\text{N}_2\text{O}_{4(g)}$ 'nin kısmi basınçları artar.

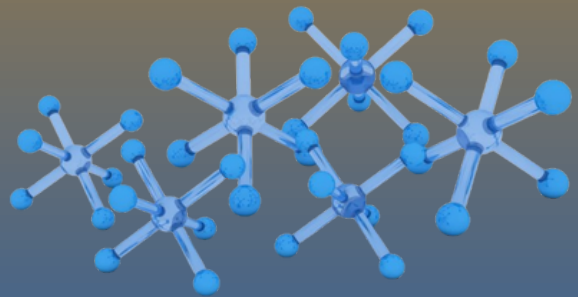
yargılarından hangileri doğrudur?

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



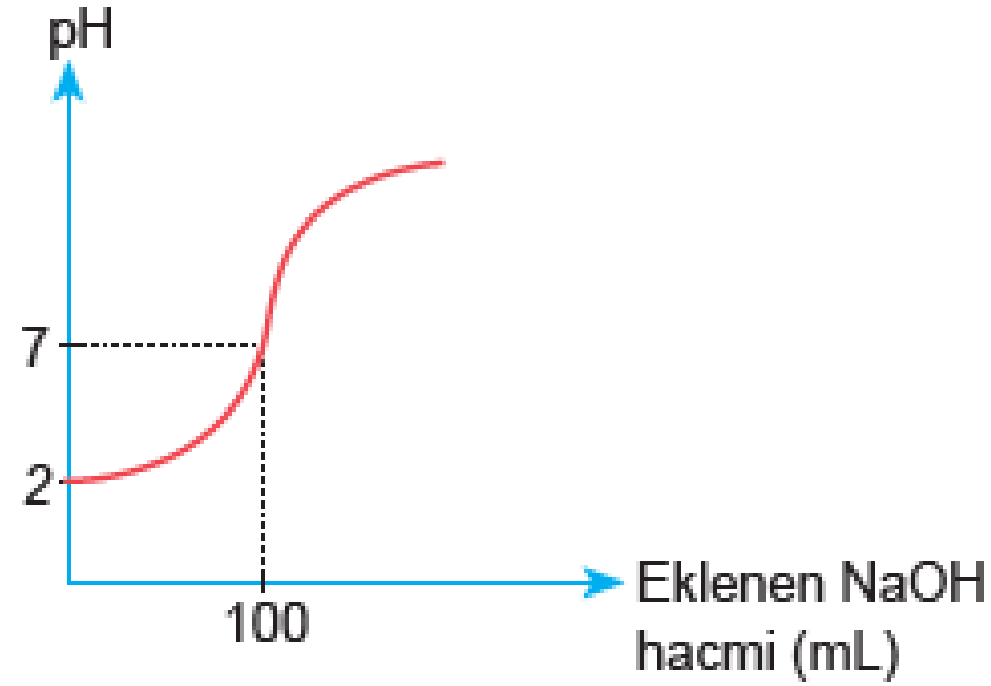
11. SINIF KİMYA ÇÖZÜNME - ÇÖKELME DENGELERİ TEST-16

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant

7. 200 mL sulu HNO_3 çözeltisinin NaOH çözeltisi ile oda koşullarında yapılan titrasyonda pH değişimi grafikte verilmiştir.



Buna göre,

- I. HNO_3 çözeltisinin başlangıç derişimi 0,02 molardır.
- II. NaOH çözeltisinin başlangıç derişimi 0,02 molardır.
- III. Dönüm noktasında 100 mL NaOH harcanmıştır.

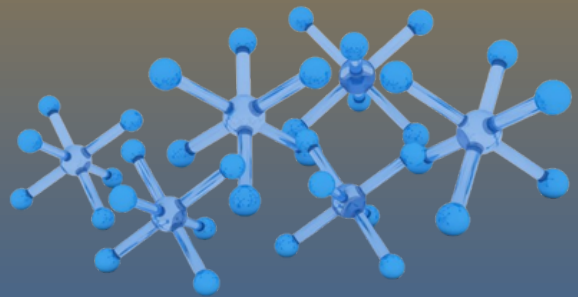
ifadelerinden hangileri doğrudur?

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



11. SINIF KİMYA ÇÖZÜNME - ÇÖKELME DENGELERİ TEST-16

SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant



8. Aşağıdaki tabloda kuvvetli ve zayıf asit - bazlar verilmiştir.

Asit	Zayıf / Kuvvetli	Baz	Zayıf / Kuvvetli
HCl	Kuvvetli	NaOH	Kuvvetli
HCN	Zayıf	NH ₃	Zayıf
CH ₃ COOH	Zayıf	KOH	Kuvvetli

Buna göre,

I. CH₃COONa

II. NaCN

III. KCl

IV. NH₄Cl

tuzlarından hangilerinin sulu çözeltisi bazik özellik gösterir?

A) I ve II

B) III ve IV

C) I ve IV

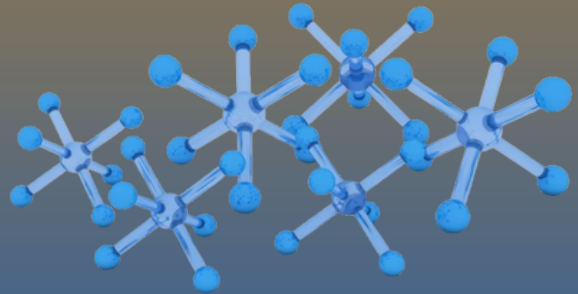
D) II ve III

E) II ve IV



11. SINIF KİMYA ÇÖZÜNME - ÇÖKELME DENGELERİ TEST-16

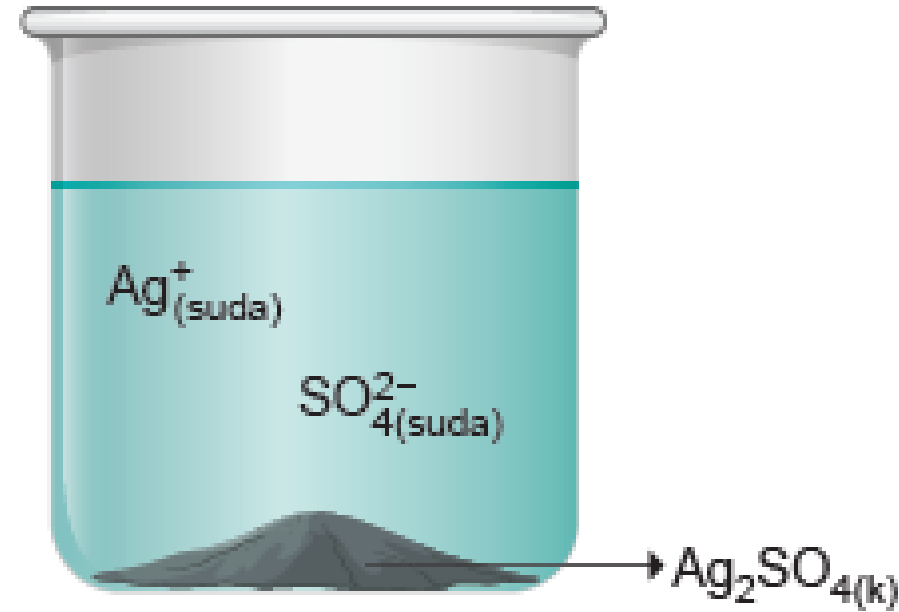
SORU ÇÖZÜMÜ



Yavuz Selim Nalbant



Kaptaki çözeltide $\text{Ag}_2\text{SO}_{4(k)}$ ile Ag^+ ve SO_4^{2-} iyonları denge halindedir.



Buna göre,

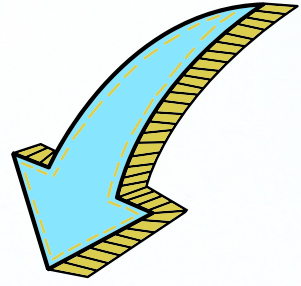
- I. Sabit sıcaklıkta kaba $\text{CaSO}_{4(k)}$ ilave edilirse Ag^+ iyon derişimi azalır.
- II. Çözeltinin sıcaklığı arttırılırsa Ag_2SO_4 'ün çözünürlüğü artar.
- III. Sıcaklık düşürülürse Ag_2SO_4 'ün çözünürlük çarpımı ($K_{çç}$) değeri azalır.

ifadelerinden hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) I ve II

D) II ve III

E) I, II ve III



 **ABONE OL**



FARKLI KADRO YAYINLARI

Yavuz Selim
Nalbant