



Yavuz Selim Nalbant
i.e

**AYT KİMYA
KİMYASAL
TEPKİMELERDE HİZ**



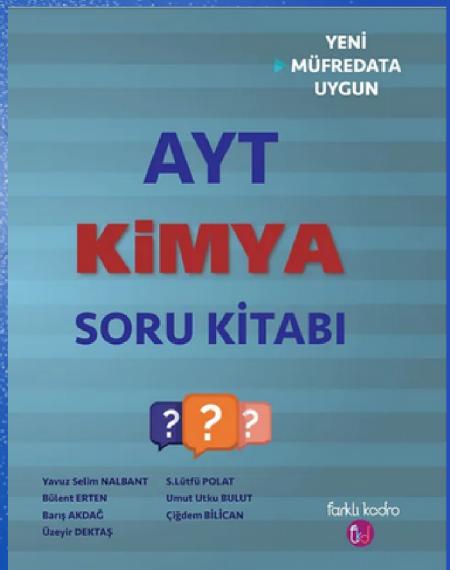


Yavuz Selim Mabant
ife

**KİMYASAL
TEPKİMELERDE HİZ
KATALİZÖR ETKİSİ**



FARKLI KADRO YAYINLARI



12.sınıf
Ayt kimya
Kimyasal
Tepkimelerde hız

Test-7



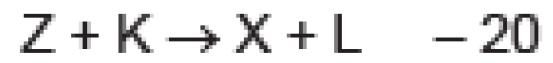
Yavuz
Selim
Nalbant

KATALİZÖR ETKİSİ

TEST - ?

1. Bir kimyasal tepkimenin basamakları

$$\Delta H(\text{kJ})$$



şeklinde verilmektedir.

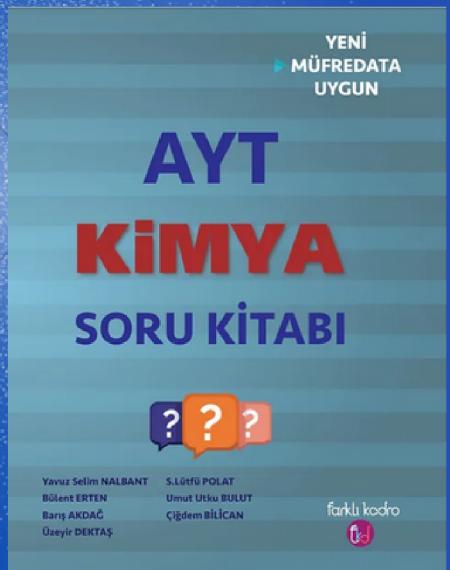
Buna göre, bu tepkime için verilen bilgilerden hangisi yanlıştır?

- A) X, katalizördür.
- B) Tepkime entalpisi +10 kJ'dır.
- C) Tepkime mekanizmalıdır.
- D) Toplu tepkime,
$$Y + 2K \rightarrow 2L$$
 şeklindedir.
- E) Z, ara üründür.



farklı kadro

FARKLI KADRO YAYINLARI



12.sınıf
Ayt kimya
Kimyasal
Tepkimelerde hız
Test-7

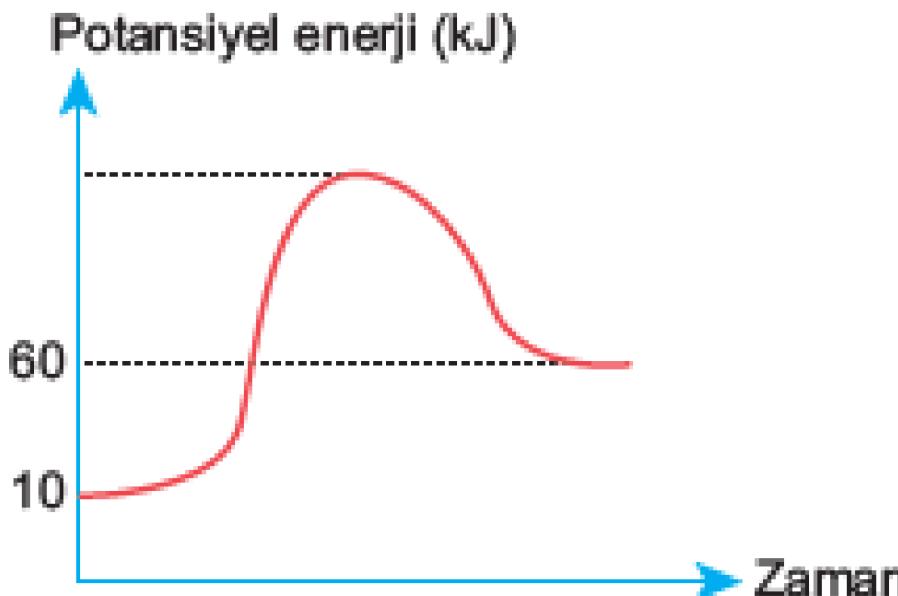


Yavuz
Selim
Nalbant

KATALİZÖR ETKİSİ

TEST - ?

2.



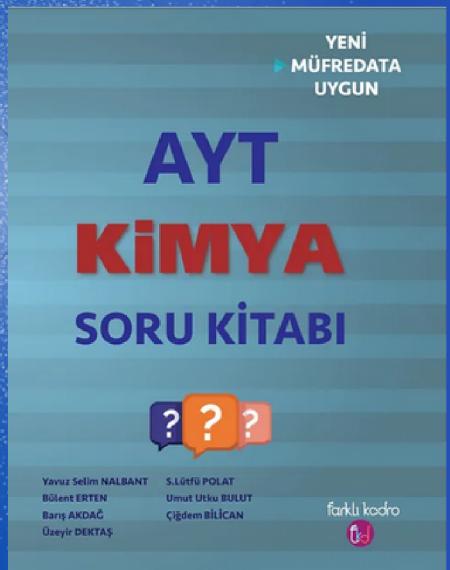
Yukarıda potansiyel enerji diyagramı verilen tepkimede katalizör kullanılırsa ileri ve geri aktivasyon enerjileri (sırasıyla E_{ai} , E_{ag})

	E_{ai} (kJ)	E_{ag} (kJ)
I.	40	10
II.	130	80
III.	100	50

değerlerinden hangileri olabilir?

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

FARKLI KADRO YAYINLARI



12.sınıf
Ayt kimya
Kimyasal
Tepkimelerde hız

Test-7



Yavuz
Selim
Nalbant

KATALİZÖR ETKİSİ

TEST - ?

3. Bir kimyasal tepkimede katalizör kullanılırsa,

- I. Eşik enerjisi
- II. Aktifleşmiş kompleksin enerjisi
- III. Tepkime hız derecesi

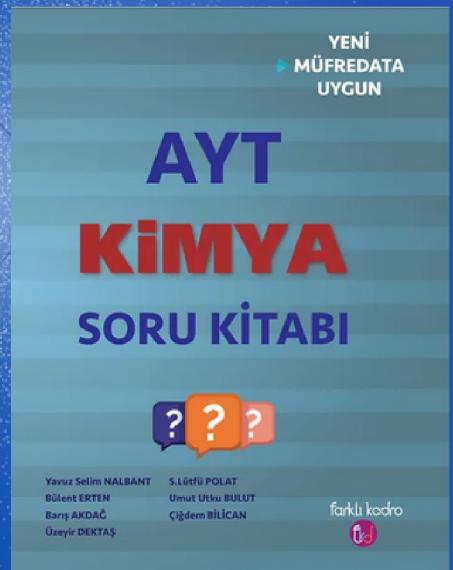
değerlerinden hangileri azalabilir?

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

farklı kadro



FARKLI KADRO YAYINLARI



12.sınıf
Ayt kimya
Kimyasal
Tepkimelerde hız

Test-7



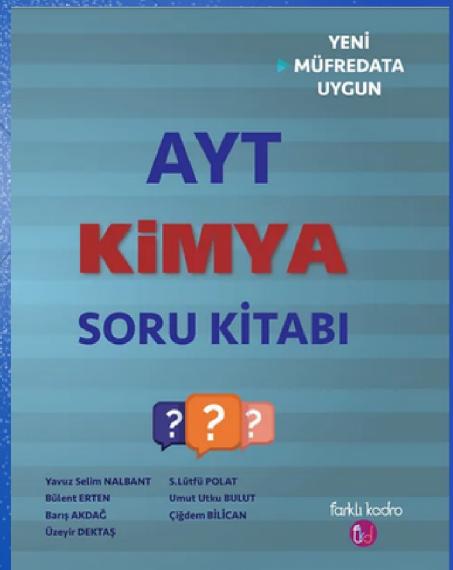
Yavuz
Selim
Nalbant

KATALİZÖR ETKİSİ

TEST - ?

4. Bir kimyasal tepkimede katalizör kullanımı tepkimenin aşağıdaki niceliklerinden hangisini etkilemez?
- A) Aktifleşmiş kompleks türü ve enerjisi
 - B) Aktivasyon enerjisi
 - C) Reaktif derişiminin artması
 - D) Eşik enerjisini geçen tanecik sayısı
 - E) Tepkime hız sabitinin değeri

FARKLI KADRO YAYINLARI



12.sınıf
Ayt kimya
Kimyasal
Tepkimelerde hız

Test-7



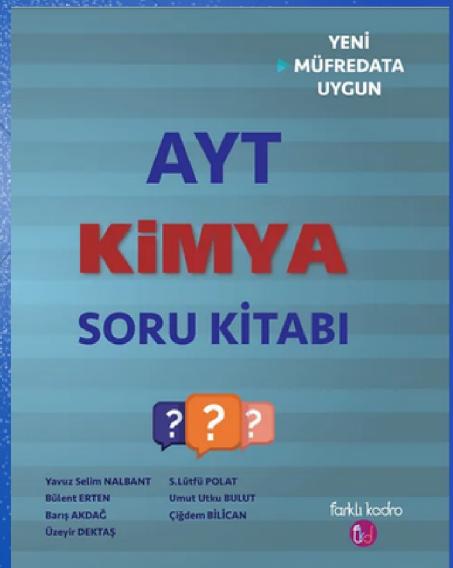
*Yavuz
Selim
Nalbant*

KATALİZÖR ETKİSİ

TEST - ?

5. Gaz fazında gerçekleşen bir tepkimede diğer değişkenler sabitken aşağıdakilerden hangisi reaksiyon hızını arttırmaz?
- A) Katalizör kullanımı
 - B) Sıcaklık artışı
 - C) Reaktif derişiminin artması
 - D) Basınç azalması
 - E) Derişim artışı

FARKLI KADRO YAYINLARI



12.sınıf
Ayt kimya
Kimyasal
Tepkimelerde hız

Test-7

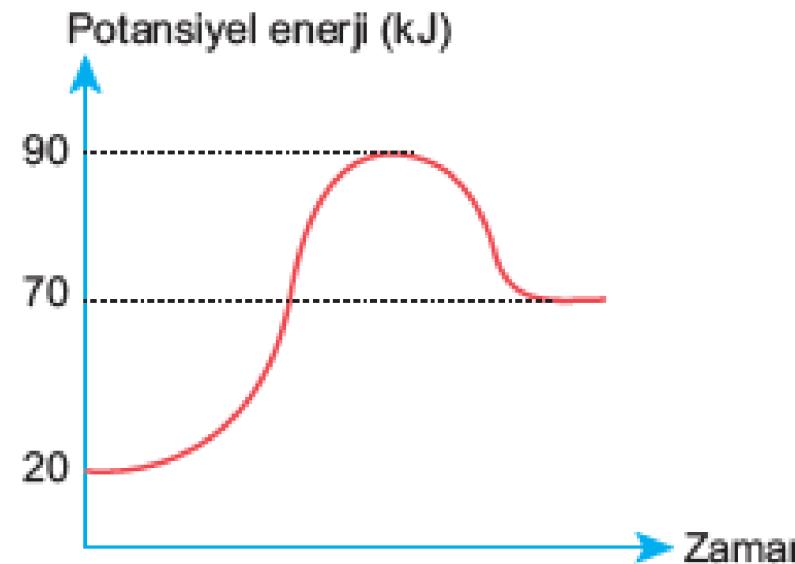


Yavuz
Selim
Nalbant

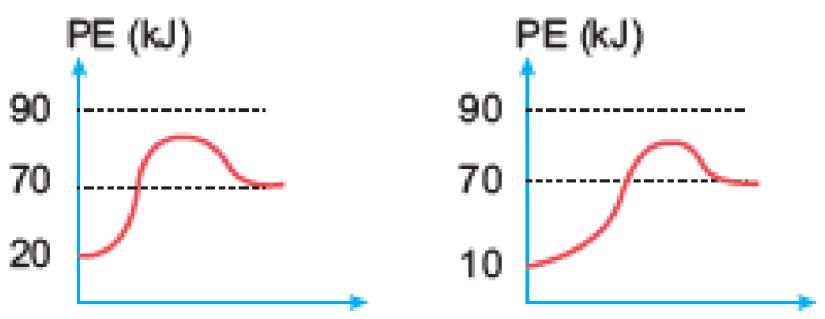
KATALİZÖR ETKİSİ

TEST - ?

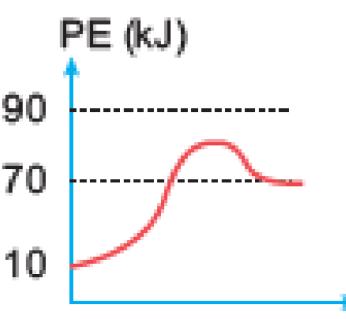
6.



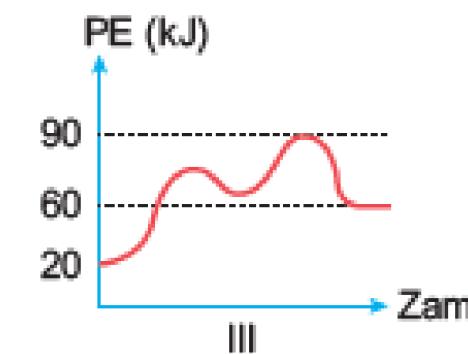
PE – zaman grafiği şekildeki gibi olan bir tepkime için katalizör kullanılırsa,



I Zaman



II Zaman

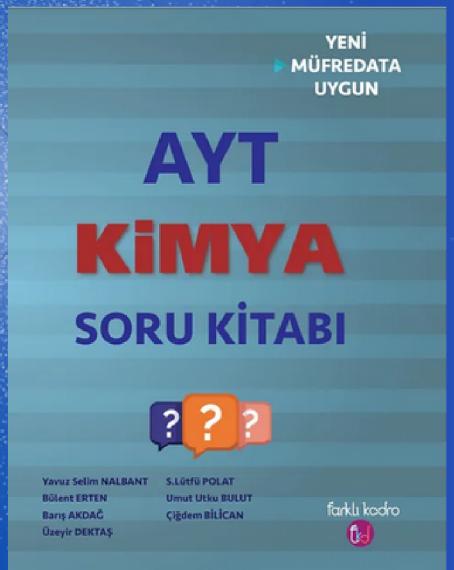


III

grafiklerinden hangileri doğru olabilir?

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

FARKLI KADRO YAYINLARI



12.sınıf
Ayt kimya
Kimyasal
Tepkimelerde hız

Test-7



Yavuz
Selim
Nalbant

KATALİZÖR ETKİSİ

TEST - ?

7. Ozon tabakasında O_3 gazının parçalanmasına ait tepkimenin mekanizması,



şeklinde özetlenebilir.

Bu dönüşüm için,

I. NO_2 ara üründür.

II. NO katalizördür.

III. Toplu tepkime



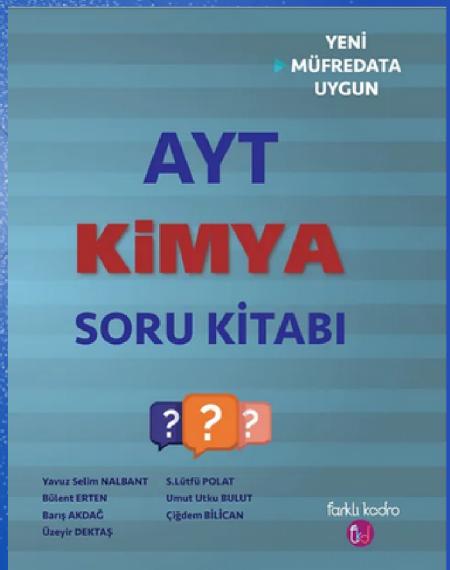
yargılardan hangileri doğrudur?

A) Yalnız I B) Yalnız II C) Yalnız III

D) I ve II E) I, II ve III



farklı kadro



12.sınıf Ayt kimya Kimyasal Tepkimelerde hız

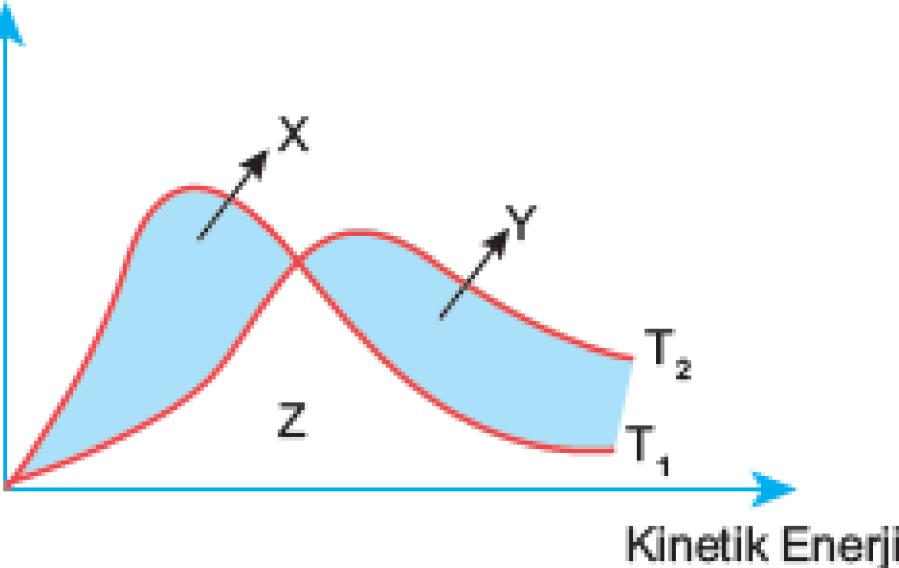
Test-7



KATALİZÖR ETKİSİ

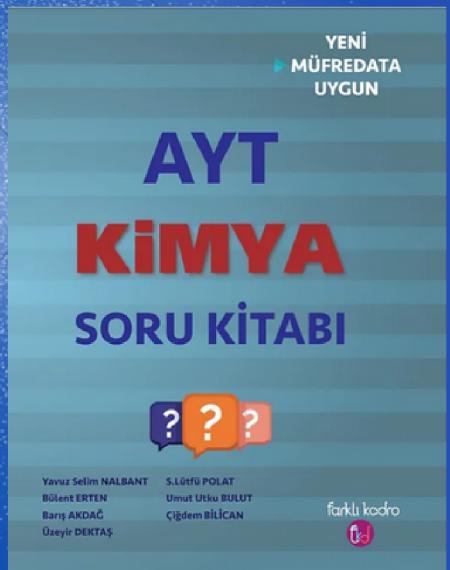
TEST - ?

8. Madde miktarı



Bir kimyasal tepkimede reaksiyona giren taneciklerin kinetik enerji dağılım grafiğine göre aşağıdakilerden hangisi yanlıştır?

- A) $X + Z = Y + Z'$ dir.
- B) $T_2 > T_1$ 'dir.
- C) T_2 sıcaklığında tepkimenin hızı daha fazladır.
- D) Katalizör kullanılırsa Y alanı artarken X alanı azalır.
- E) T_2 deki tepkime hız sabiti T_1 deki hız sabitinden büyüktür.



12.sınıf Ayt kimya Kimyasal Tepkimelerde hız

Test-7



Yavuz
Selim
Nalbant

KATALİZÖR ETKİSİ

TEST - ?



tepkimesi oda şartlarında çok yavaştır. Ortama bir kaç damla H^+ iyonu ilavesi tepkimeyi,

- I. $\text{HCOOH} + \text{H}^+ \rightarrow \text{HCOOH}_2^+$
- II. $\text{HCOOH}_2^+ \rightarrow \text{HCO}^+ + \text{H}_2\text{O}$
- III. $\text{HCO}^+ \rightarrow \text{CO} + \text{H}^+$

basamakları üzerinden aşırı hızlandırır.

Buna göre, aşağıdakilerden hangisi yanlışdır?

- A) H^+ katalizördür.
- B) HCOOH_2^+ , HCO^+ ara ürünüdür.
- C) Katalizör I. adımda etkili olmuştur.
- D) Tepkime bozunma tepkimesidir.
- E) Her üç adım da ekzotermik olabilir.



FARKLI KADRO YAYINLARI

Yavuz Selim Nalbant

