

İNSTAGRAM 5 SORU 1 KONU SERİSİ

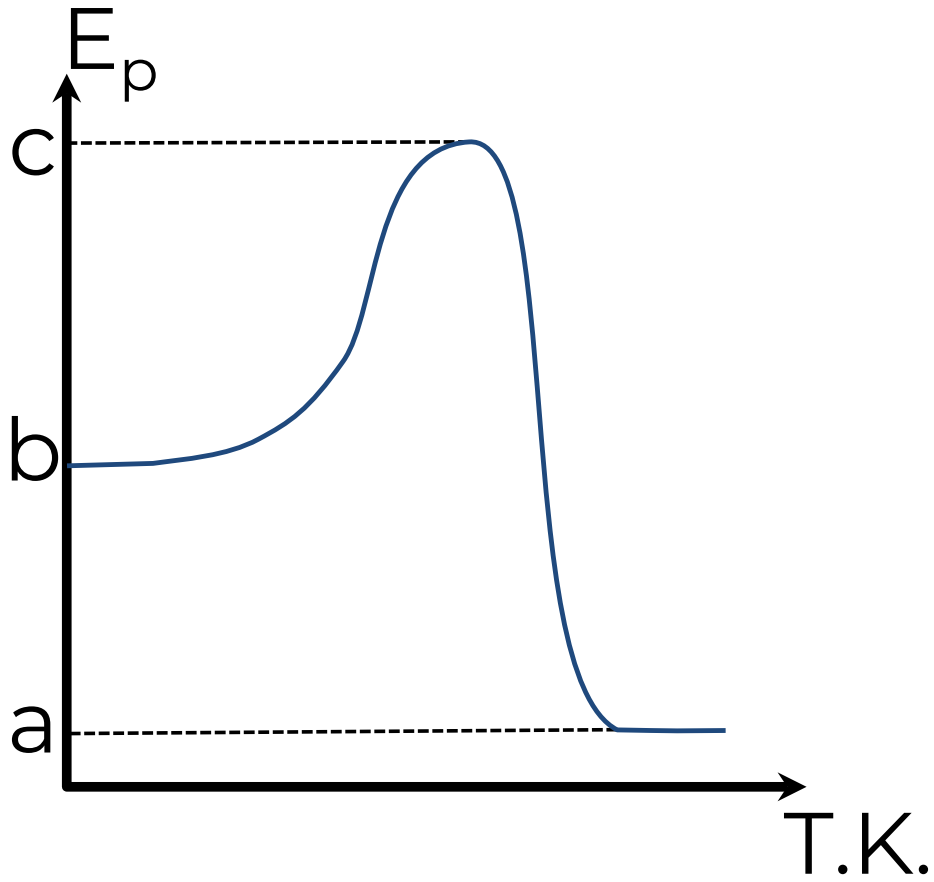


Paraksilen Kimya
www.paraksilen.com

Kazanım

KİMYASAL TEPKİMELERDE
HIZ

PARAKSİLEN KİMYA



Yanda bir kimyasal tepkimeye ait potansiyel enerji tepkime koordinatı grafiği verilmiştir.

Buna göre aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Tepkime entalpisi (b-a)' dır.
- B) (c-b) değeri arttıkça tepkime hızlanır.
- C) Sıcaklık arttıkça c değeri azalır.
- D) (c-a) tepkimenin ileri aktifleşme enerjisi değeridir.
- E) Katalizör (c-b) değerini azaltır.



çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

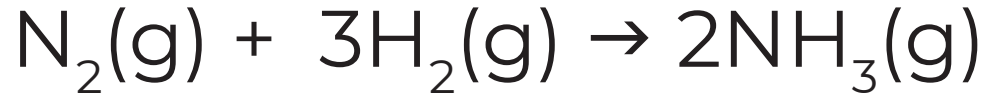
Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.

Kazanım

KİMYASAL TEPKİMELERDE
HIZ

PARAKSİLEN KİMYA



tepkimesi sabit hacimli kapta 3'er mol N_2 ve H_2 ile başlatılıyor. Tepkime başlangıcında kaptaki basınç 0,6 atm olarak ölçülürken 30. saniyede, aynı sıcaklıkta kabın basıncı 0,4 atm'ye düşüyor.

Buna göre bu tepkime hakkında verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) N_2 'nin harcanma hızı 0,1 mol/sn'dir.
- B) Tepkimenin hızı basınçtaki azalma ile ölçülmüştür.
- C) H_2 'nin harcanma hızı 0,1 mol/sn'dir.
- D) 30. saniyede tepkime tamamlanmıştır.
- E) NH_3 'ün oluşma hızı 4mol/dk'dır.

Mutlaka
Öğren

çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.

Kazanım

KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ

PARAKSİLEN KİMYA

D. No	[X] (mol/L)	[Y] (mol/L)	Hız (mol/L.s)
1	0,1	0,1	1
2	0,2	0,2	8
3	0,2	0,4	16

Yandaki tabloda X ve Y arasında homojen gaz fazında gerçekleşen bir kimyasal tepkime hızının, X ve Y derişimine bağılı olarak değışimi gösterilmiştir.

Buna göre tepkime hakkında verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Tepkime hız denklemi $r = k \cdot [X]^2 \cdot [Y]$ şeklindedir.
- B) k sabitinin sayısal değeri 1000'dir.
- C) Tepkime tek basamaklı ise denklemi $2X + Y \rightarrow \text{ürün}$ şeklindedir.
- D) k sabitinin birimi $L^2/mol^2.s$ şeklindedir.
- E) Tepkime kabının hacmi yarıya inerse tepkime hızı 2 katına çıkar.

Mutlaka
Öğren

çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.

Kazanım

KİMYASAL TEPKİMELERDE HIZ

PARAKSİLEN KİMYA

Sıcaklık ve katalizörün tepkime hızına etkisi ile ilgili olarak verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi yanlıştır?

- A) Hem sıcaklık hem katalizör k sabitini etkileyen faktörler arasındadır.
- B) Sıcaklığın artması tepkimenin aktifleşmiş komplekse etki etmezken katalizör aktifleşmiş kompleksin enerjisini azaltır.
- C) Sıcaklığın artması endotermik tepkimelerde hızı arttırırken ekzotermiklerde azaltır.
- D) Katalizör tepkime entalpisine etki etmezken sıcaklık tepkime entalpisini değiştirebilir.
- E) Katalizör toplam tepkime denklemine yazılmaz, basamaklı tepkimelerde ise önce tepkimeye girip sonra çıkar.

Mutlaka Bil

çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.

Kazanım

KİMYASAL TEPKİMELERDE
HIZ

PARAKSİLEN KİMYA



Tepkimesinin hızı hakkında verilen aşağıdaki ifadelerden hangisi doğrudur?

- A) Sabit basınçlı kapta, sabit sıcaklıkta sisteme X eklemek tepkime hızını değiştirmez.
- B) Sabit hacimli kapta, sabit sıcaklıkta sisteme XY_2 eklemek tepkime hızını arttırır.
- C) Sabit basınçlı kapta, sabit sıcaklıkta sisteme XY_2 eklemek tepkime hızına etki etmez.
- D) Sabit hacimli kapta sistemin sıcaklığını arttırmak hızı arttırır, hız sabitini etkilemez.
- E) Sabit basınçlı kapta, sabit sıcaklıkta sisteme He eklemek tepkime hızını azaltır.

Mutlaka
Öğren

çözüm için kaydır



www.youtube.com/c/paraksilenkimya



[instagram.com/paraksilen](https://www.instagram.com/paraksilen)



fb.me/paraksilen



1.4dimetilbenzen@gmail.com

Soruların her hakkı Mehmet Sait Özdemir'e aittir. Sorular Paraksilen Kimya youtube kanalının izleyicileri tarafından ücretsiz olarak indirilip, çözülebilir.

SORULAR İZİNSİZ OLARAK TİCARİ BİR AMAÇ İÇİN İNDİRİLEMEZ, ÇOĞALTILAMAZ, SATILAMAZ.