

**REAKSİYON HIZINA ETKİ EDEN
ETMENLER
ÇALIŞMA YAPRAĞI**

Tepkime verecek taneciklerin belirli düzende, yeterli enerji ile çarpışmaları gerekir.

- Birim zamandaki çarpışma sayısını artıran etmenler tepkimeyi hızlandırır.
- Çarpışan taneciklerden aktifleşme enerjisine sahip olanların sayısını artıran etmenler tepkimeleri hızlandırır.

Kimyasal reaksiyonlar üzerinde yapılan incelemeler, reaksiyon hızına aşağıdaki faktörlerin etki ettiğini göstermiştir;

- 1) Sıcaklığın etkisi
- 2) Madde cinsinin etkisi
- 3) Derişimin etkisi
- 4) Temas yüzeyinin etkisi
- 5) Katalizörün etkisi



SORULAR

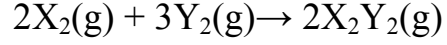
SORU 1)

Bir kimyasal tepkime de sıcaklığın yükselmesi ile ;

- I. Taneciklerin ortalama hızı
 - II. Kinetik enerjisi
 - III. Aktifleşme enerjisini aşan taneciklerin sayısı
- Niceliklerinden hangileri artar?

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

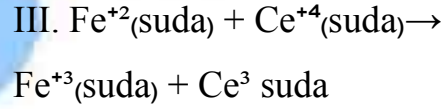
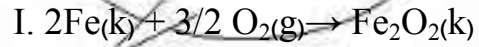
SORU 2)



tepkimesi tek basamakta gerçekleştiğine göre , tepkime de Y_2 nin derişimi 2 katına çıkartılırsa tepkime hızı kaç katına çıkar ?

SORU 3)

Aynı şartlarda gerçekleşen aşağıdaki tepkimeleri oluşturma hızlarına göre yavaştan hızlı doğru sıralayınız

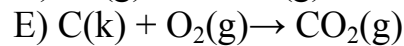
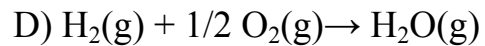
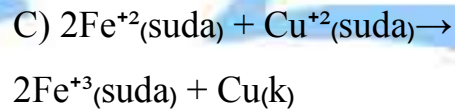
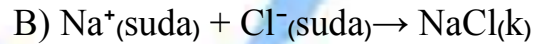
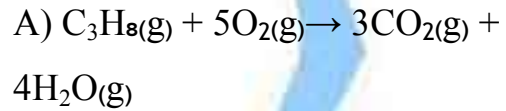


SORU 4)

Katalizör , tepkime sonunda açığa çıkar .

- Katalizör , tepkimenin mekanizmasındaki değiştirir .
- Katalizör , aktifleşmiş kompleksin değiştirir . Genellikle daha düşük enerjili aktifleşmiş kompleks oluşturur .

SORU 5) Aşağıdaki tepkimelerden hangisinin aynı şartlarda en hızlı gerçekleşmesi beklenir?



BAŞARILAR...