

KİMYASAL KİNETİK - VERİ VE HESAPLAMA ŞABLONU



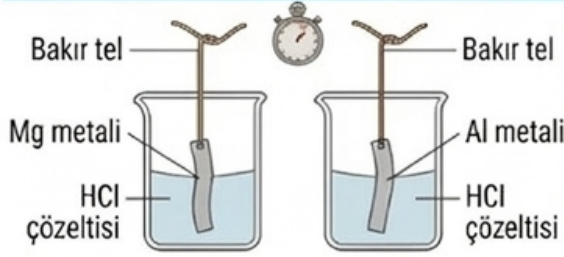
ADI SOYADI :

NO:

GRUP:

TARİH:../../...

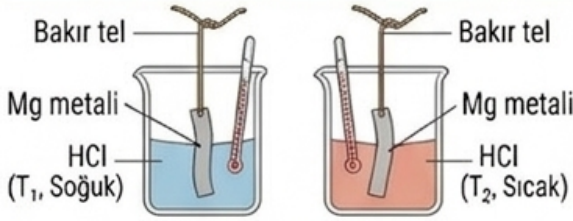
A. REAKTİF TÜRÜNÜN ETKİSİ



A. Reaktif Türü Verileri

Metal	m_{ilk} (g)	m_{son} (g)	Δm (g)	Δt (s)	Hız (g/s) $\Delta m/\Delta t$
Mg					
Al					

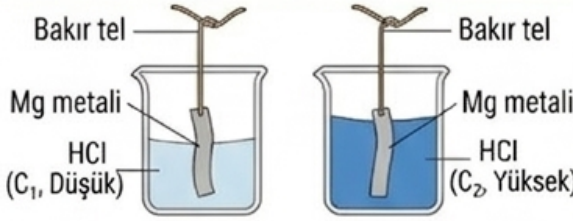
B. SICAKLIĞIN ETKİSİ



B. Sıcaklık Verileri

Sıcaklık (°C)	m_{ilk} (g)	m_{son} (g)	Δm (g)	Δt (s)	Hız (g/s) $\Delta m/\Delta t$
T1 (Soğuk)					
T2 (Sıcak)					

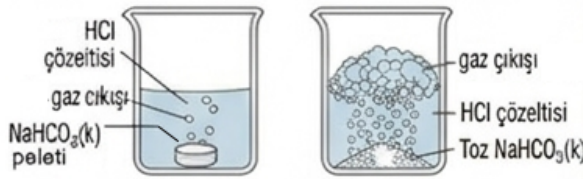
C. KONSANTRASYONUN ETKİSİ



C. Konsantrasyon Verileri

Derişim	m_{ilk} (g)	m_{son} (g)	Δm (g)	Δt (s)	Hız (g/s) $\Delta m/\Delta t$
C1					
C2					

D. TEMAS YÜZEYİNİN ETKİSİ



D. Yüzey Alanı Verileri

NaHCO ₃ (k) Formu	m_{ilk} (g)	m_{son} (g)	Δm (g)	Δt (s)	Hız (g/s) $\Delta m/\Delta t$
Pelet					
Toz					

E. KATALİZÖRÜN ETKİSİ



E. Katalizör Verileri (Gaz Çıkışı)

Deney No	$V_{H_2O_2}$ (mL)	V_{KI} (mL)	Köök Yükselmesi (mL)	Süre (Δt , s)	Hız (mL/s)
1					
2					
3					



Laboratuvar Güvenlik Kurallarına Uyunuz: Asit ve H₂O₂ yakıcıdır, eldiven kullanınız. | H₂ yanıcıdır, alevden uzak tutunuz.

ONAY :

GENEL KİMYA LABORATUVARI - DENEY RAPORU REHBERİ



Deney: Kimyasal Kinetik

Adı Soyadı: Öğrenci No: Grup: Tarih:/...../.....

1. Deneyin Adı:

Raporunuzun en üstüne deneyin tam adını ortalayarak yazınız.
(Örn: Kimyasal Kinetik).

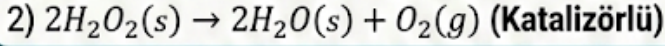
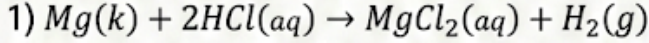
2. Deneyin Amacı:

Deneyin amacını **1-2 cümleyle özetleyiniz**. (Örn: Reaksiyon hızına etki eden faktörlerin; derişim, derişim, sıcaklık, temas yüzeyi, katalizör ve reaktif türünün deneysel olarak incelenmesi.)

3. Giriş ve Teorik Bilgi:

Reaksiyon hızı ve **Aktivasyon enerjisi** kavramlarını tanımlayınız.

Deneyde gerçekleşen tepkimeleri yazınız:



4. Madde, Malzeme ve Güvenlik:

Kullanılanları listeleyiniz (Mg şerit, Derişik HCl, H_2O_2 , KI, Kronometre.

Önemli: Asitlerin yakıcılığı ve açığa çıkan Hidrojen (H_2) gazının yanıcılığı nedeniyle alınan önlemleri belirtiniz.

5. Deneyin Yapılışı (Yöntem):

Deneydeki 5 aşamayı (Tür, Sıcaklık, Derişim, Yüzey Alanı, Katalizör) laboratuvarında yaptığınız sırayla, edilgen çatı (yapıldı, ölçüldü) kullanarak özetleyiniz.

6. Bulgular ve Hesaplamalar:

Bu bölüme yazı yazmayınız.

Laboratuvarında onaylattığınız 'Veri ve Hesaplama Şablonu'nu buraya düzgünce yapıştırınız.



7. Sonuç ve Tartışma (En Önemli Bölüm):

Elde ettiğiniz verileri karşılaştırarak şu soruları yorumlayınız:

- Sıcaklık ve asit derişimi artışı hızı nasıl değıştirdi?
- Bütün ve parçalanmış Mg şeritleri arasındaki hız farkının sebebi nedir?
- H_2O_2 bozunmasında KI katalizörünün etkisi nasıl gözlemlendi?

8. Kaynaklar:

Yararlandığınız föy ve kitapları APA formatında listeleyiniz.

ONAY:

Balıkesir Üniversitesi Fen-Edebiyat Fakültesi Kimya Bölümü | Başarılar Dileriz!

NOT : YUKARIDAKİ RAPOR REHBERİ ÖRNEK OLARAK DOLDURULMUŞTUR. DENEYDE GEÇEN TÜM OLAYLARA GÖRE RAPORUNUZ GENİŞLETİLMELİDİR!!...