

# Kimyasal Tepkimeler Çalışma Kağıdı

## 8.Sınıf Kimyasal Tepkimeler Çalışma Kağıdı PDF indir

### 8.4.3. Kimyasal Tepkimeler Çalışma Kağıdı.pdf

Doğru-yanlış, boşluk doldurma ve etkinlikler bulunmaktadır.

Cevap anahtarı **indir**

### 8.4.3. Kimyasal Tepkimeler Çalışma Kağıdı Cevap.pdf

Adı Soyadı: \_\_\_\_\_ 8.Sınıf Kimyasal Tepkimeler Çalışma Kağıdı \_\_\_\_\_/\_\_\_\_\_/\_\_\_\_\_  
Sınıfı: No: \_\_\_\_\_

A- Aşağıda verilen cümleleri doğru ise D, yanlışsa Y ile işaretleyiniz?

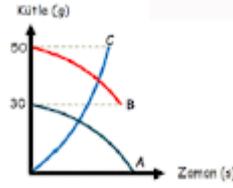
- ( ) Kimyasal tepkimeler kimyasal değişim ile gerçekleşir.
- ( ) Kimyasal tepkimelerde yeni atom oluşmaz.
- ( ) Açık havada yapılan kimyasal tepkimede kütle korunmaz.
- ( ) Kimyasal tepkimelerde hacin değişmeyebilir.
- ( ) Un, yağ ve şekerle helva yapımıdır, helva kimyasal tepkimede üründür.
- ( ) Kimyasal tepkimeye giren toplam atom sayısı ile kimyasal tepkimeden çıkan toplam atom sayısı birbirine eşittir.
- ( ) Demirin paslanması kimyasal bir tepkime değildir.
- ( ) Elementlerden bileşik meydana geliyorsa kimyasal tepkime gerçekleşmiştir.
- ( ) Elementlerin kendi özelliklerini kaybederek yeni maddeler oluşturması kimyasal tepkimelerle gerçekleşir.
- ( ) Kimyasal tepkimelerde oluşan maddeler yeni özellikler kazamaz.
- ( ) Hidrojen ve oksijenin bir araya gelerek su oluşturması kimyasal tepkime sonucu olur.
- ( ) Kimyasal tepkimede mutlaka baş kırılımı olur.
- ( ) Kimyasal tepkimede sağ tarafa girenler, sol tarafa ürünler yazılır.
- ( ) Metaller kendi aralarında kimyasal tepkime gerçekleşir.
- ( ) Kimyasal tepkimeler sayesinde canlılar yaşamını sürdürmektedir.
- ( ) 32 gram oksijen, 12 gram karbonla artarsız birleşirse 44 gram karbondioksit oluşur.
- ( ) Kimyasal tepkimeler sonucu element açığa çıkabilir.
- ( ) Kimyasal tepkime sonucu ürünün kimliği değişir.
- ( ) Kaşımaların oluşmasında her zaman kimyasal tepkimeler görülür.
- ( ) Kimyasal tepkimede oluşan molekül sayısı girenlerden fazladır.
- ( ) Yama olayı kimyasal tepkimedir.
- ( ) Kimyasal tepkimeler gerçekleşseydi bu kadar çok çeşit madde olmazdı.
- ( ) Kimyasal tepkimeye giren maddelerin miktarı artar.
- ( ) Kütlelerin korunumu kanununa göre bir madde yoktan var olmaz.
- ( ) Bileşikler kimyasal tepkime sonucu oluşur.

B- Aşağıda verilenlerden hangileri kimyasal tepkime oluşumunu gösterir, işaretleyiniz?

Çökelti oluşumu	
Hal değişimi	
Bağ oluşumu	
Öz çıkışı	
İşik oluşması	
Bağ kırılımı	
Alev oluşması	
Sıcaklık değişimi	
Renk değişimi	

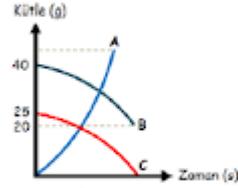
C- Aşağıda verilen kimyasal tepkime grafikleri ile ilgili soruları cevaplandırınız.

1.



Tepkimeye giren maddeler .....  
Tepkimede oluşan madde .....  
Tepkime denklemi .....  
Tepkimede kullanılan A maddesinin miktarı .....  
Tepkimede kullanılan B maddesinin miktarı .....  
Tepkimede oluşan C maddesinin miktarı .....

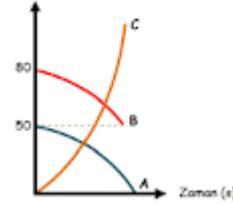
2.



Tepkimeye giren maddeler .....  
Tepkimede oluşan madde .....  
Tepkime denklemi .....  
Tepkimede oluşan A maddesinin miktarı .....  
Tepkimede kullanılan B maddesinin miktarı .....  
Tepkimede kullanılan C maddesinin miktarı .....

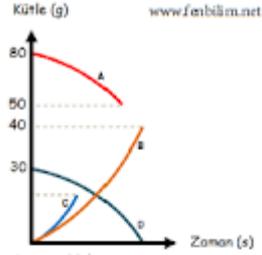
www.fanbilim.net

3.



Tepkimeye giren maddeler .....  
Tepkimede oluşan madde .....  
Tepkime denklemi .....  
Tepkimede kullanılan A maddesinin miktarı .....  
Tepkimede kullanılan B maddesinin miktarı .....  
Tepkimede kullanılan C maddesinin miktarı .....  
Tepkimede kullanılan B maddesinin artan miktarı .....

4.



Tepkimeye giren maddeler .....  
Tepkimede oluşan maddeler .....  
Tepkime denklemleri .....  
Tepkimede kullanılan A maddesinin miktarı.....  
Tepkimede oluşan B maddesinin miktarı.....  
Tepkimede oluşan C maddesinin miktarı.....  
Tepkimede kullanılan D maddesinin miktarı.....

D- Hazırlanan deney düzeneği ile ilgili olarak aşağıdaki soruları cevaplayınız.

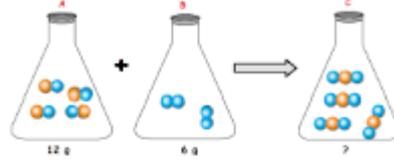


1. Tepkimeye giren atom sayıları ve tepkimede oluşan atom sayısı .....
2. Tepkime süresince terazi ..... gram ağırlığı gösterir.
3. Kimyasal tepkimede kütle .....
4. Tepkime sonucu mumun yapısı .....
5. Tepkime sonucu oluşan gaz miktarı .....
6. Tepkimeye giren ..... bittiği için tepkime sonlanır.
7. Tepkimeye giren ..... tamamı kullanılmadan artar.
8. Dijital terazinin gösterdiği değer neden artmıştır? .....
9. Deney daha büyük ve aynı ağırlıkta bir kavanoz ile yapılırsa mumun yarma süresi nasıl değişir? .....

E- Aşağıda verilenlerden hangileri kimyasal tepkimede **değişmez**, işaretleyiniz?

Toplam kütle	<input type="checkbox"/>
Toplam atom sayısı	<input type="checkbox"/>
Atom çeşidi	<input type="checkbox"/>
Maddenin iç yapısı	<input type="checkbox"/>
Hacim	<input type="checkbox"/>
Molekül sayısı	<input type="checkbox"/>
Fiziksel özellikler	<input type="checkbox"/>
Kimyasal özellikler	<input type="checkbox"/>

F- Aşağıda kimyasal tepkime modeli verilmiştir, modele göre soruları cevaplandırınız.



1. Tepkimeye giren maddelerin modelleri nedir?
2. Tepkimede oluşan maddenin modeli nedir?
3. Tepkimede oluşan maddenin miktarı nedir? .....
4. Tepkimede molekül sayısı nasıl değişmiştir? .....
5. Tepkimede hacim nasıl değişmiştir? .....
6. Tepkimede kütle korunmuş mudur? .....
7. Tepkimede atom sayısı korunmuş mudur? .....
8. Tepkimede yeni atom oluşmuş mudur? .....
9. Tepkime sonunda yeni madde oluşmuş mudur? .....
10. Tepkimede kimyasal değişim gerçekleşmiş midir? .....
11. Tepkimede atom türü korunmuş mudur? .....
12. Tepkimede bağ kırılması var mıdır? .....
13. Tepkimede bağ oluşumu var mıdır? .....
14. Tepkimeye giren maddelerin kimyasal özellikleri değişmiş midir? .....
15. Hangi kaplarda bileşikler bulunur? .....

Diğer Çalışma Kağıtları için [tıklayınız](#).