

# 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?

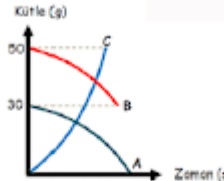
- ( ) Kimyasal tepkimeler kimyasal değişim ile gerçekleşir.
- ( ) Kimyasal tepkimelerde yeni atom oluşmaz.
- ( ) Açık havada yapılan kimyasal tepkimede kütle korunmaz.
- ( ) Kimyasal tepkimelerde hacin değişmeyebilir.
- ( ) Un, yağ ve şekerle helva yapılmıştır, helva kimyasal tepkimede üründür.
- ( ) 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 oluşturmaları kimyasal tepkimelerle gerçekleşir.
- ( ) Kimyasal tepkimelerde oluşan maddeler yeni özellikler kazamaz.
- ( ) Hidrojen ve oksijenin bir araya gelerek su oluşturmaları kimyasal tepkime sonucu olur.
- ( ) Kimyasal tepkimede mutlaka bağ 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.
- ( ) Karışımların oluşmasında her zaman kimyasal tepkimeler görülür.
- ( ) Kimyasal tepkimede oluşan molekül sayısı girenlerden fazladır.
- ( ) Yama olayı kimyasal tepkimedir.
- ( ) Kimyasal tepkimeler gerçekleşmeseydi 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       |  |
| Gas çıkışı        |  |
| Işık oluşması     |  |
| Bağ kırılımı      |  |
| Alev oluşması     |  |
| Sıcaklık değişimi |  |
| Renk değişimi     |  |

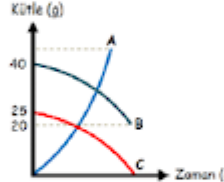
C- Aşağıda verilen kimyasal tepkime grafikleri ile ilgili soruları cevaplandırınız.

1.



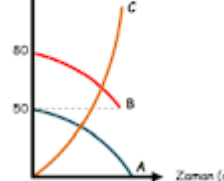
Tepkimeye giren maddeler .....  
Tepkimede oluşan madde .....  
Tepkime denklemi .....  
Tepkimede kullanılan A maddesinin miktarı .....  
Tepkimede kullanılan B maddesinin miktarı .....  
Tepkimede oluşan C maddesinin miktarı .....

2.



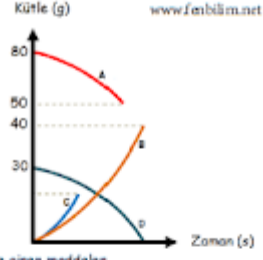
Tepkimeye giren maddeler .....  
Tepkimede oluşan madde .....  
Tepkime denklemi .....  
Tepkimede oluşan A maddesinin miktarı .....  
Tepkimede kullanılan B maddesinin miktarı .....  
Tepkimede kullanılan C maddesinin miktarı .....

3.



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

4.



Tepkimeye giren maddeler .....  
 Tepkimeye giren maddelerin kütleleri .....  
 Tepkimeye giren maddelerin miktarları .....  
 Tepkimeye giren A maddesinin miktarı .....  
 Tepkimeye giren B maddesinin miktarı .....  
 Tepkimeye giren C maddesinin miktarı .....  
 Tepkimeye giren D maddesinin miktarı .....

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



1. Tepkimeye giren atom sayıları ve tepkimeye giren atom sayıları .....
2. Tepkime süresince terazi ..... gram ağırlığı gösterir.
3. Kimyasal tepkimeye giren maddelerin miktarları .....
4. Tepkime sonucu oluşan gaz miktarı .....
5. Tepkime sonucu oluşan gaz miktarı .....
6. Tepkimeye giren ..... bittirliği için tepkime sonlanır.
7. Tepkimeye giren ..... tamamı kullanılmadan artar.
8. Dijital terazinin gösterdiği değer neden artmamıştır?
9. Deney daha büyük ve aynı ağırlıkta bir kavanoz ile yapılsa mumun yama süresi nasıl değişir?

E- Aşağıda verilenlerden hangileri kimyasal tepkimeye giren maddelerin özellikleridir?

|                     |  |
|---------------------|--|
| Toplam kütle        |  |
| Toplam atom sayısı  |  |
| Atom çeşidi         |  |
| Maddenin iç yapısı  |  |
| Hacim               |  |
| Molekül sayısı      |  |
| Fiziksel özellikler |  |
| Kimyasal özellikler |  |

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



1. Tepkimeye giren maddelerin modelleri nedir?
2. Tepkimeye giren maddenin modeli nedir?
3. Tepkimeye giren maddenin miktarı nedir?
4. Tepkimeye giren maddenin miktarı değişmiştir?
5. Tepkimeye giren maddenin miktarı değişmiştir?
6. Tepkimeye giren maddenin miktarı değişmiştir?
7. Tepkimeye giren maddenin miktarı değişmiştir?
8. Tepkimeye giren maddenin miktarı değişmiştir?
9. Tepkime sonunda yeni madde oluşmuş mudur?
10. Tepkimeye giren maddenin miktarı değişmiştir?
11. Tepkimeye giren maddenin miktarı değişmiştir?
12. Tepkimeye giren maddenin miktarı değişmiştir?
13. Tepkimeye giren maddenin miktarı değişmiştir?
14. Tepkimeye giren maddelerin kimyasal özellikleri değişmiştir?
15. Hangi kaplarda bileşikler bulunur?

Diğer Çalışma Kağıtları için [tıklayınız](#).