

# Yanma Tepkimesi Nedir

Bir kimyasal tepkimede oksijen gazı ( $O_2$ ) kullanılıyorsa bu tür tepkimelere “**yanma tepkimesi**” denir.

## Yanma Tepkimesinin Özellikleri

1. Yanma tepkimesinde ısı açığa çıkar.
2. Yanma kimyasal bir olaydır. Maddenin yapısı değişir.
3. Yanma tepkimelerinde genellikle karbondioksit ve su oluşur. Su veya karbondioksit oluşmayan yanma tepkimeleri de vardır.
4. Yanma tepkimesine giren maddenin arasındaki bağlar kopar ve yeni bağlar oluşur.
5. Yanma, **oksitlenme** olarak da bilinir.



Yanma Tepkimesi

## Yanma Olayı Nasıl gerçekleşir

Yanma olayının gerçekleşmesi için yanıcı madde, yakıcı madde (Oksijen gazı) ve tutuşma sıcaklığı gereklidir.

## Yanma çeşitleri nelerdir

Yanma iki şekilde gerçekleşir.

### 1. Hızlı yanma

Yanma olayı çok hızlı bir şekilde meydana gelir.

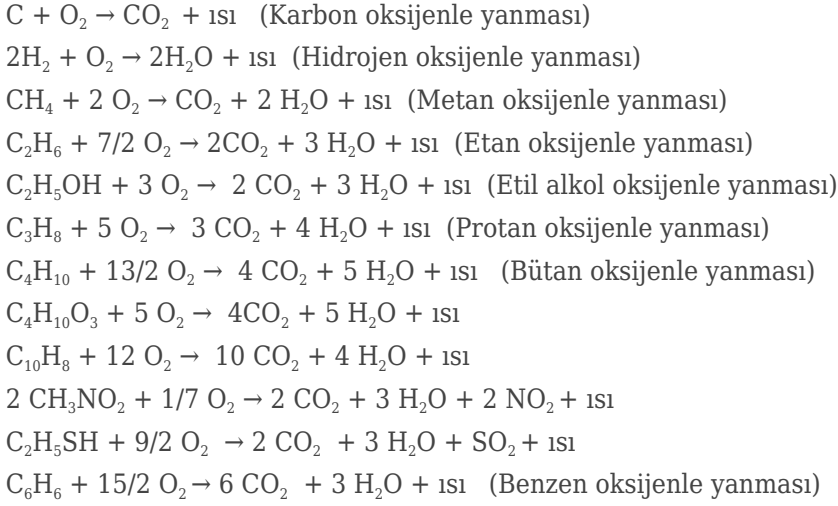
Yanma olayında ateş görülür.

Kömürün, odunun, kağıdın, LPG ve doğal gazın yanması örnek verilebilir.

Hızlı yanmaya alevli yanma da denir.

Yanma olayının gerçekleşmesi için yakıt, oksijen ve tutuşma sıcaklığı gereklidir.

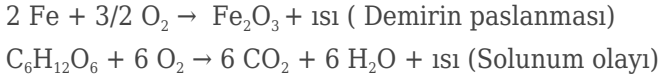
### Hızlı Yanmaya Örnekler



## 2. Yavaş yanma

Yanma olayı sırasında alev oluşmaz.  
Demirin paslanması, gümüşün paslanması, solunum olayı yavaş yanmadır.

### Yavaş Yanmaya Örnekler



**Not:** Yanma tepkimelerinden sadece azotun yanmasında ısı açığa çıkmaz.(Tepkimenin olması için ısıya ihtiyaç vardır. )  
Diğer tepkimelerin tamamında ısı meydana gelir.

Kaynak: [wikipedia.org](https://tr.wikipedia.org)