

## TENMAK

### Temiz Enerji Araştırma Enstitüsü (TEMEN)

TENMAK TEMEN, temiz enerji alanında Türkiye'nin rekabet gücünü artırmak, inovasyon ihtiyacını karşılamak, yeni ürünlerin üretimini ve geliştirilmesini sağlamak, yenilikçi temiz enerji teknolojilerinin yaygın ve etkin bir şekilde kullanılabilmesi için ulusal politika ve stratejlere uygun olarak gerekli bilimsel ortamı oluşturmak amacıyla kurulmuştur.



Araştırma-Geliştirme  
Ürün-Geliştirme  
Ticarileştirme  
Yerlileştirme  
İnovasyon  
Tasarım  
Üretim  
Eğitim  
Test



T.C. ENERJİ VE TABİİ KAYNAKLAR BAKANLIĞI



# HİDROJEN DEPOLAMA YÖNTEMLERİ

## İLETİŞİM

### Türkiye Enerji, Nükleer ve Maden Araştırma Kurumu (TENMAK)

**Adres:** Mustafa Kemal Mahallesi,  
Dumlupınar Blv. No:192  
06510, Çankaya/ANKARA

**Telefon:** +90 312 295 8700 (Santral) - 444 8235

**E- Posta:** [tenmak@tenmak.gov.tr](mailto:tenmak@tenmak.gov.tr)  
<https://www.tenmak.gov.tr/>

### Temiz Enerji Araştırma Enstitüsü (TEMEN)

**Adres:** Mustafa Kemal Mahallesi,  
Dumlupınar Bulvarı, No:166  
06530 Çankaya/ANKARA

**Telefon:** +90 (312) 201 36 00

**E- Posta:** [temen@tenmak.gov.tr](mailto:temen@tenmak.gov.tr)  
<https://temen.tenmak.gov.tr/tr/>



**Hidrojen**, enerji yoğunluğu yüksek, yanması sonucunda sadece su buharı oluşturan ve karbon salımı oluşturmayan bir enerji kaynağıdır.



Doğrudan yakıt olarak kullanılabilmesi ile birlikte elektrik üretimi için bir kaynak olarak değerlendirilmesi, hidrojeni çok yönlü bir enerji taşıyıcısı haline getirmektedir.

- ♦ Yenilenebilir enerji kaynaklarından üretiliğinde enerji sürekliliği sağlar.
- ♦ Güneş ve rüzgar gibi sürekli kaynakların entegrasyonuyla hidrojen, bir depolama aracı olarak değerlendirilebilir.



## Güvenlik ve Çevresel Etkiler

- ♦ Yanıçılık ve basınç risklerine dikkat edilmelidir.
- ♦ Uygun tank ve havalandırma sistemleri kullanılmalıdır.
- ♦ Hidrojen kullanımı karbon salımını azaltır, çevre dostudur.

## Hidrojen Depolama Yöntemleri



### 1. Basınçlı Gaz Depolama

Hidrojen yüksek basınç altında özel tanklarda gaz formunda depolanır. Taşıması kolaydır fakat yüksek basınçlı tanklar gerektirir.



### 2. Sıvı Hidrojen Depolama

Hidrojen,  $-253^{\circ}\text{C}$ ’de sıvı hale getirilerek depolanır. Yoğunluk artar, ancak soğutma ve izolasyon sistemleri gerektirir.



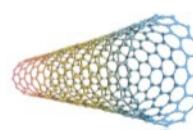
### 3. Metal Hidrit Depolama

Hidrojen, metal alaşımlarının yapısına kimyasal olarak bağlanır. Güvenli ve kompakt bir depolama sağlar, ancak ağırlık bir dezavantajdır.



### 4. Kimyasal Depolama

Hidrojen, kimyasal bileşikler (örneğin amonyak veya metanol) içinde bağlanır ve gerektiğinde geri kazanılır.



### 5. Kıt Bazlı Depolama

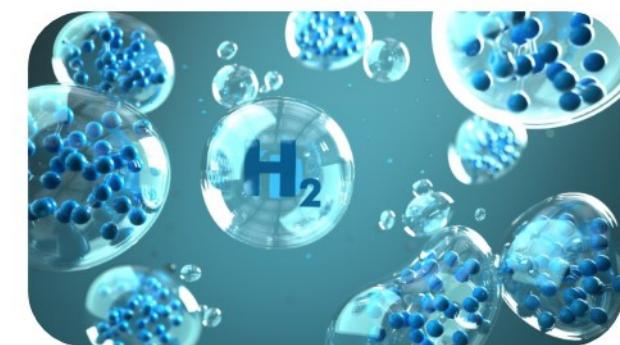
Hidrojen, karbon nanotüpler veya adsorban malzemeler gibi kıt yüzeylere tutunarak depolanır.



## Hidrojenin Kullanım Alanları

Günümüzde:

- ♦ **Enerji Üretimi:** Yakıt hücreleri ile elektrik üretimi
- ♦ **Taşıma Sektörü:** Hidrojen yakıtlı otomobiller, otobüsler ve trenler
- ♦ **Endüstriyel Süreçler:** Çelik üretimi ve kimyasal sanayide ham madde
- ♦ **Isıtma:** Binalarda temiz ısıtma çözümleri
- ♦ **Uzay Teknolojisi:** Roket yakıtı olarak kullanım



Gelecekte:

- ♦ **Yeşil Enerji Depolama:** Yenilenebilir enerjinin depolanması ve taşınması
- ♦ **Geniş Ölçekli Elektrik Üretimi:** Hidrojenle çalışan santraller
- ♦ **Uçak ve Denizcilik:** Sıfır emisyonlu uçaklar ve gemiler
- ♦ **Ağır Sanayi:** Fosil yakıtların yerine hidrojenle çalışan fabrikalar
- ♦ **Enerji Ağı Entegrasyonu:** Hidrojenle enerji şebekelerinde dengeleme ve destek