

HİDROJEN

Hidrojenin en belirgin özelliği Oksijenle çabuk reaksiyona girmesidir. Bu özelliği ile hidrojen doğal bir reaktiftir. Düz cam üretiminde, elektronik mikroçip üretiminde de olduğu gibi Oksijenin temizlenmesi için azot atmosferlerine Hidrojen verilir.

Hidrojen birincil olarak petrokimya sektöründe ham petrolün desülfirizasyon ve hidrokraking işlemleriyle rafine edilerek daha hafif türevlerinin elde edilmesinde kullanılır. Ayrıca, kimya endüstrisinde büyük miktarlarda üretim işlemlerinde aktif bileşen olarak tüketilmektedir. Düz cam üretiminde ve metallerin ısı işlemlerinde koruyucu ve reaktif atmosfer bileşeni olarak, enerji santralleri ekipmanlarının soğutulmasında, yenilenebilir bitkisel yağlarının katılaştırılması amaçlarıyla ve roket yakıt karışımlarında Hidrojen kullanım alanı bulmaktadır.

Özellikleri

Renksiz, yanıcı bir gazdır. Diğer kimyasallarla çabuk reaksiyona girer.

Moleküler Ağırlık	2,016
Kaynama Noktası (1 atm)	-252.87°C
Yoğunluk,sıvı (b.pt)	0.071 kg/l
Spesifik Isı (b.pt)	3.41 J/gm °C
Yoğunluk,gaz (b.pt.,1 atm)(15 C, 1 atm)	0.0852 kg/m ³
Isıl kapasite	14.32 Joule/kg K
Spesifik ağırlık, gaz (Hava:1)	0.07
Kritik Sıcaklık	-239.9°C
Kritik Basınç	12.8 atm

Ürün Gamı

	Safılık%	Tüp Tipi	Tüp basıncı (bar)	Gaz miktarı
Saf Hidrojen	99.99	K	200	8.2
Yüksek Safılıkta Hidrojen	99.99	K	200	8.2
Saf Hidrojen, MTP	99.99	MTP(K)	175	109.2

Kullanım Alanları

1. Rafineride desülfirizasyon ve hidrokraking işlemlerinde
2. Düz cam üretiminde
3. Isıl işlemlerde koruyucu ve reaktif atmosfer bileşeni olarak
4. Enerji santral ekipmanlarının soğutulmasında
5. Bitkisel yağların katılaştırılmasında
6. Roket yakıt karışımlarında

Sunum Şekilleri

Hidrojen gaz halde [basıncılı tüplerde](#) içinde müşteriye sunulur.