

MAK411 YANMA TEORİSİ ÖDEVİ

Sorumlu Öğretim Elemanı : Yrd. Doç. Dr. Mustafa EYRİBOYUN

Yardımcı Öğretim Elemanı : Arş. Gör. N. Özgür AYDIN

Son Teslim Tarihi : 04 Aralık 2014, Perşembe, 17:30

ÖDEV – 1:

H₂, N₂, O₂, CO, NO, CO₂, H₂O, NO₂, N₂O, SO₂, NH₃, SO₃ ve C₂H₂ molekülleri için molar özgül ısının [\bar{c}_p , k]/(kmol · K)], 273 K – 1500 K sıcaklıkları arasındaki değişimini aynı grafik üzerinde göstererek, sonuçları detaylı olarak irdelersiniz.

(Grafik çizimi için Open Office, MS Office (Excel) ve benzeri yazılımları kullanabilirsiniz.)

ÖDEV – 2:

Metanın (CH₄) %75 teorik kuru hava ile (eksik hava) 1500 K sıcaklıkta yanması halinde, denge halindeki yanma sonu ürünlerinin sadece CO₂, CO, H₂, H₂O ve N₂ olduğunu kabul ederek, karışanların mol sayılarını hesaplayınız.

NOT:

- 1) Ödev için kullandığınız kitap vs. gibi kaynakların referans bilgilerini tam veriniz (Kitap adı, yazarı/yazarları, yayınevi, yayın yılı, yayınlandığı yer).
- 2) Ödevinizi el yazısı veya bilgisayar ile hazırlayabilirsiniz.