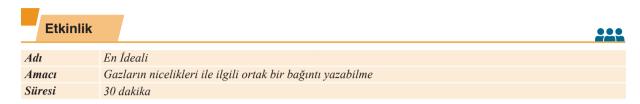
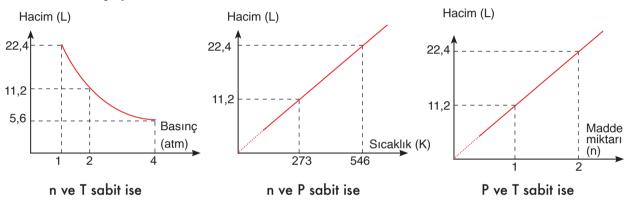
tutar, harcanan gaz miktarı ile düzeltme katsayısı çarpılarak hesaplanır. Kullanılan gazın basıncı, sıcaklığı ve sıkıştırılabilirliği hesaplamaya dâhil edilir. Gazlarla ilgili yapılacak işlemlerde basınç, sıcaklık, hacim ve miktar ilişkileri dikkate alınmalıdır.



Aşağıda gazların niceliklerine ait ilişkileri gösteren grafikler verilmiştir. Verilen grafikleri inceleyiniz ve basamakları takip ederek etkinliği gerçekleştiriniz. Basamakları tamamladıktan sonra "Değerlendirme" bölümündeki soruları cevaplayınız.



- 1. Grafiklerdeki bilgilerden yararlanarak
  - a) Madde miktarı ile sıcaklık sabitken basınç ve hacim arasında bir örüntü oluşturunuz.

b) Madde miktarı ile basınç sabitken sıcaklık ve hacim arasında bir örüntü oluşturunuz.

c) Basınç ile sıcaklık sabitken madde miktarı (mol sayısı) ve hacim arasında bir örüntü oluşturunuz.

2. Oluşturduğunuz örüntülerden yola çıkarak basınç, hacim, madde miktarı ve sıcaklık değişkenleri ile ilgili genel bir ideal gaz denklemi yazınız. Oluşturduğunuz denklemin eşitliğe dönüştürülmesi için bir orantı sabitine ihtiyaç olacağını unutmayınız.