**KULLANILAN ARAÇ VE GEREÇLER :**

- Geniş cam kap (2 adet)

- Balon,Sıcak su

- Soğuk su

**DENEYİN YAPILIŞI :**

Boş iki kap alıp birini sıcak, diğerini soğuk su ile dolduralım. Az şişirilmiş lastik bir balonu önce sıcak, sonra soğuk suya bırakıp balonun hacmini inceleyelim.

İnceleme sonunda; balon içindeki havanın hacminde ısınınca büyüme, soğuyunca küçülme olduğunu görürüz.

Bir gazın hacmi ısı etkisiyle değişir.

Basınç sabit kalmak şartıyla kapalı bir kaptaki gazın hacmi(V) ile sıcaklığı(T) arasında:

V1 = V2 bağıntısı vardır.

T1 T2 Bu bağıntılarda sıcaklık daima Kelvin(K) olarak kullanılır. ºC olarak verilen bir sıcaklığı K olarak hesaplamak için T(K)= t(ºC) + 273 bağıntısı kullanılır.

1dm³=1 litre dir.