ملخص التجربة الثانية علاقة حجم الغاز بدرجة الحرارة وايجاد الصفر المطلق

الجزء النظرى:

لاحظ شارل ان حجم أي غاز تحت الضغط يتمدد بنفس النسبة من حجمة الابتدائي (بدرجة الصفر المئوي) لكل زيادة بدرجة الحرارة درجة مئوية واحدة.

لقد دعم عمل شارل من قبل العالم غاي لوساك حيث وجد أنه لكل زيادة في الحرارة بدرجة مئوية واحدة يزاد حجم الغاز بمقدار حوالي 1/237 من حجم الغاز في درجة الصفر المئوي .

لذلك يعرف (1/273) بمعامل التمدد الحجمي: وهو مقدار الزيادة الحاصلة في وحدة الحجم للغاز في درجة الصفر المئوي لكل زيادة في درجة الحرارة درجة مئوية واحدة. ولقد وجد بالتجربة ان معامل التمدد الحجمي (αν) للغازات هو واحد لكافة الغازات لا يختلف مقداره باختلافه؟

السبب في ذلك يعود الى ان جميع الغازات تتألف من جزيئات وكأنها جسيمات حرة مستقلة عن بعضها البعض وثم ان الابتعاد بين الجزيئات الغازات عامة البعض وثم ان الابتعاد بين الجزيئات الغازات عامة

ولذلك فان ضاّلة القوى المؤثرة بين جزيئات الغاز المتباعدة وصغر حجمها بالنسبة للحجم الكلي للغاز يعتبر من العوامل التي لا قيمة لها في تمدد الغاز.

ولهذه الاسباب وفيما عدا (الضغط ودرجة الحرارة) التي يقترب فيها الغاز من حالة السيولة فان الغازات حجميا تسلك سلوك متشابه وتشترك في صفاتها الفيزيائية المتماثلة .

قانون شارل غاي لوساك يتناسب حجم أي كمية من الغاز عند ضغط ثابت تناسبا طرديا مع درجة الحرارة.

 $V_1 / V_2 = T_1 / T_2$

طريقة العمل

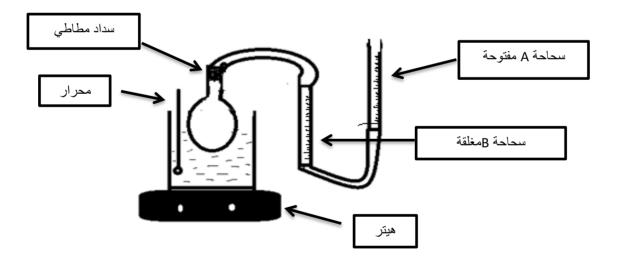
1-يستخدم جهاز متكون من سحاحتين تسمى (سحاحتي همبل) فتكون نهايتي السحاحتين مكسورة ومربوطة مع بعضها البعض بواسطة انبوب مطاطي يستخدم لغلق الدورق الزجاجي حيث تملأ السحاحة بالماء حيث يكون مستوى الماء في السحاحة(A) عند (السحاحة المفتوحة) والسحاحة (B) عند الصفر (السحاحة المغلقة).

2- نغلق الدورق المدور النظيف والجاف بالسداد المطاطي ونلاحظ انخفاض الماء في السحاحة المغلقة، نساوي مستوى الماء في السحاحتين ونقرأ الحجم من السحاحة (B) الحجم المقاس يمثل التسرب الحاصل في الجهاز. (V) الحجم المتسرب

 B_{-i} نضع الدورق في حمام مائي ونسخن ببطء مع تحريك الماء بواسطة محرك زجاجي الى ان ترتفع درجة الحرارة الى ($^{\circ}$ 30C) نساوي مستوى الماء في السحاحتين أي تحريك السحاحة ($^{\circ}$) ويسجل الحجم ($^{\circ}$) والذي يمثل مقدار الزيادة في حجم الهواء المحصور وتطرح قيمة

(V = -40,50,60,70,80,90, وتكرر العملية عند درجات (V = -40,50,60,70,80,90).

4- وفي نهاية التجربة يأخذ الدورق الدائري ويملأ بالماء لحد دخول السداد المطاطي ويسكب الماء في الاسطوانة المدرجة ويقرأ الحجم الذي يمثل حجم الهواء.



الحسابات

t°c	(حجم الهواء+ Vt= (V – التسرب (Vt= (V
30	
40	
50	
60	
70	
80	
90	

 $Vt = V_o + V_o \alpha_v t$ الرسم البياني للمعادلة

